

الكيمياء

عند العرب

والحضارات القديمة



خالد علي نبهان

الكيمياء عند العرب والحضارات القديمة

تأليف

خالد على نبهان

الناشر

مكتبة النافذة



الكيمياء عند العرب والحضارات القديمة

خالد على نبهان

الطبعة الاولى : 2011

رقم الايداع : 19271 / 2010

الطباعة

دار طيبة للطباعة – الجيزة

الناشر

مكتبة النافذة

1ش المستشار حسن دياب (برج مكة3) المنشية
(ميدان الساعة) – إمتداد الثلاثيني
الطالبة – فيصل – الجيزة – مصر

هاتف : 37241803 – 39848568

محمول : 0123595973 فاكس : 37827787

Email:alnafezah@hotmail.com



- يقول ول ديورانت (قصة الحضارة): "نتيجة الجهود العظيمة التي قام بها علماء العرب والمسلمين بدأت الكيمياء تأخذ صورة علم حقيقي ، فهم أول من طبق الوسائل العلمية على الظواهرات الكيميائية ، لذا أدخلوا التجربة الموضوعية في دراسة الكيمياء ، وهذه في الحقيقة خطوة جيدة ، بل حاسمة نحو التقدم عما عليه الكيمياء عند اليونان من فروض مبهمة . أن العرب أضافوا على علم الكيمياء أصالة البحث العلمي ، وهذه الطريقة هي التي انتهجها أعظم علماء القرون الوسطى" .

— يقول أ.ج. هولميارد (المبدعون في علم الكيمياء): "يُتفق آراء علماء الكيمياء في المعمورة على أن علماء العرب هم مؤسسو الكيمياء كعلم يعتمد على التجربة . وفي الحقيقة فإن علماء العرب هم الذين أوجدوا من علم الكيمياء منهجاً استقرائياً سليماً يستند على الملاحظة الحسية والتجربة العلمية وهم الذين استطاعوا أن يستخدموا الموازين والآلات والمكاييل لقصد الدقة والضبط " — يقول ادوارد ثورب (تاريخ الكيمياء) : "الكيمياء التجريبية مصدرها علماء العرب . لأن أطبائهم في ذلك الوقت كانوا كيميائيين ، وحيث أنهم يعتقدون أن الكيمياء أداة لإيجاد الدواء الشافي من الأمراض المستعصية" .. يقول رام لاندو (الإسلام والغرب): "عندما نتكلم عن علماء الكيمياء القديمة في الحضارة الإسلامية لا يسعنا إلا أن نقول أنهم قاموا بتجارب مخبرية علمياً إلى حد مكنهم من القيام بعدد من الاكتشافات الكيميائية الهامة التي خدمت الحضارة" .



— يقول غوستاف لوبون (حضارة العرب): ”إن العرب وصلوا إلى مستوى رفيع فى علم الكيمياء ، وإن كانت هناك شـرذمة من المؤرخين يرون أن (لافوازيه) هو واضع علم الكيمياء فقد نسوا ما قام به علماء العرب من تجهيز للمختبرات من أدوات و غيرها ، وما وصلوا إليه من اكتشافات ، لولاها ما استطاع (لافوازيه) أن ينتهى إلى اكتشافاته المرموقة“ .

— يقول سى.برانتل (تاريخ المنطق) : ”إن روجيه باكون أخذ كل النتائج المنسوبة إليه فى العلوم الطبيعية من العرب“ .

— يقول جورج سارتون (المدخل إلى تاريخ العلوم): ”عندما بدأ علماء العرب يشككون فى النظريات الكيميائية التى ورثوها من الحضارات الأخرى ، وذلك فى إجراء التجارب العلمية عليها ، نجد أنهم بحق وصلوا إلى المستوى العلمى الرفيع فى التفكير الكيميائى“ .

. تقول زيغريد هونكه (شمس العرب تسطع على الغرب): ”لعل أكبر دليل على تحقيقات العرب العظيمة فى علم الكيمياء ما تراه اليوم من كلمات وأسماء عربية ما تزال على لسان كل عالم كيميائى ، بل ولسان كل ربة بيت“ .



. يقول كارينسكى . نقلا عن جابر الشكرى فى (الكيمياء عند العرب) : ”إن الخدمات التى أداها العرب للعلوم غير مقدرة حق قدرها من المؤرخين ، وإن البحوث الحديثة قد دلت على عظم ديننا للعلماء المسلمين ، الذين نشروا نور العلم ، حينما كانت أوروبا غارقة فى ظلمات القرون الوسطى ، وإن العرب لم يقتصروا على نقل علوم الإغريق ، بل زادوا عليها وقاموا بإضافات هامة “ .

. يقول بنيامين التطيلي (أول سائح أم بغداد عام 1160 م فى زمن الخليفة المتقى الله) : ”كانت بغداد والقاهرة وطيطة وقرطبة تضم جامعات مشتملة على مختبرات ومراصد ومكتبات غنية وكل شئ يساعد على البحث العلمى ، ومن الصعب تقدير عدد الكتب التى كانت فى مكتبات بغداد العامة منها والخاصة ، وذلك لكثرتها من جهة ، وتشعب مواضيعها من جهة أخرى ، وقد كان للعرب فى أسبانيا وحدها سبعون مكتبة عامة ، وكان فى مكتبة الحكم الثانى فى قرطبة ستمائة ألف كتاب ، وفيها أكثر من أربعين مجلداً من الفهارس فقط “ .

. يقول برتيلو (الكيمياء فى القرون الوسطى): ”إن لـ (جابر) فى الكيمياء ما لـ (أرسطو) من قبله فى المنطق ، وإن كل الباحثين فى هذا العلم و الذين جاءوا من بعده عالة عليه نقلاً و تعليقا “ .



— يقول ليبيرى — نقلا عن أنور الجندى فى (أضواء على الفكر العربى الإسلامى): "لولا العرب لتأخر عصر التجدد فى أوروبا لعدة قرون ، فقد لمع فى كل الميادين العلمية ، وفى الوقت الذى كان فيه الشعراء والأدباء والفقهاء يقومون بأدوارهم فى نهضة العرب الروحية والنفسية والخلقية ، كان العلماء فى كل الميادين يقومون بقسطهم فى البحث والنقل والتجديد ، ولم يدعوا باباً إلا طرقوه ، إن لم يكونوا قد فتحوا فى العلم أبواباً جديدة " .

. يقول وليم أوسلر عن أنور الجندى فى (أضواء على الفكر العربى الإسلامى): "لئن أشعل العرب سراجهم من القناديل اليونانية فأنهم ما لبثوا أن أصبحوا جميعاً شعلة وهاجة استضاء بنورها أهل الأرض" .



الهدف

الهدف من إخراج هذا الكتاب هو تعريف القارئ العربى بحقيقة ما صنعه الكيميائيون العرب من إنجازات أسهمت فى تقدم علم الكيمياء ، تلك الإسهامات الفعالة التى قدمها هؤلاء العباقرة الأفذاذ من أجل دفع علم الكيمياء خطوات طويلة إلى الأمام .

ولا نعرف على وجه التحديد متى عرف الإنسان "الكيمياء" ولكن الذى نعرفه إنها بدأت مع بدء الخليقة ويقال أن "توبال بن قايين" هو أول من عمل بها من البشر وكان يعرف أسرارها و نقلها بعد ذلك للأجيال من بعده .

والكيمياء ... هو ذلك العلم الذى يمكن بواسطته تحويل الأشياء إلى أشياء أخرى مختلفة فى الخواص و الصفات ، وربما لهذا السبب ارتبط ذلك العلم بالسحر و أعمال الدجل و الشعوذة !

فالساحر لكى يسيطر على مريديه كان ولا بد أن يكون مُلماً بـ "الكيمياء" ولكن الساحر لا يستطيع أن يغيّر من طبيعة الأشياء ولكنه يوهم مريديه بأنه قد فعل ذلك فعلاً !

أما الكيميائى فإنه بالفعل يغير من طبيعة الأشياء بواسطة الكيمياء !!



وفى الأزمنة القديمة كانت الكيمياء ينظر لها بأنها نوع من السحر وكانت لها أسرارها المكنونة مع أصحاب تلك المهنة القديمة التى ارتبطت بالسحرة و الطلاسـم !!

فلا تتعجب إذا علمت أنها كانت تسمى فى الأزمنة القديمة بـ — "علم الطلسمات" و "العلم الأسود" !!

فلم نكن نعرف سوى رواد هذا العلم — علم الكيمياء — من علماء الغرب ، ولم نكن نعرف أن هناك علماء أفذاذ من العرب القدامى كان لهم دوراً لا يُنسى ولا يُنكر وجعلوا علم الكيمياء علماً له أساس وقواعد وأهمية كبرى ، وكان للعرب منذ القرون التى أتت بعد الإسلام اليد الطولى فى البحث عن سر الكيمياء والإلمام ببعض عملياتها المختلفة .

ومع بدء ظهور **جابر بن حيان** شيخ الكيميائيين العرب — مؤسس علم الكيمياء — تخلصت الكيمياء على يديه من الطلاسـم وأعمال السحر وأصبحت علم رفيع المستوى له منهج علمى مما أدى إلى تطورها ودفعها إلى الأمام .

ومع سطوع شمس الحضارة العربية ، بدأ العرب يعملون على تطوير "علم الكيمياء" حتى أصبحوا أساتذة هذا العلم وبدأ نجمهم فى العلو وظهر منهم بعد ذلك **الرازى** و**ابن سينا** و**الجلدكى** و**الطغرائى** و**البيرونى** وغيرهم .

وانتقلت الكيمياء بعد ذلك إلى الهند والصين وأوروبا بعدما ترجم الأوروبيون أعمال العرب وتقدمت الكيمياء الأوروبية فى الوقت الذى سادت الفوضى



و الإهمال أعمال العرب حتى أصبحت أعمالهم و نتائج بحوثهم فى طى النسيان .

ومع نهاية القرن العشرون ظهر فارس عربى جديد هو الدكتور أحمد زويل ليعيد أمجاد العرب من جديد فى ذلك العلم الذى برعوا فيه منذ القدم وتمكن الدكتور أحمد زويل من حصد العديد من الجوائز العالمية تتوجها أخيراً بالحصول على جائزة نوبل 1999 ليكون بذلك أول عالم عربى يحصل على تلك الجائزة العالمية منذ إنشائها .

إن الدكتور أحمد زويل لن يكون الأخير ولكن هناك العديد من العلماء العرب على الطريق لكى يصلوا إلى أعلى مناصب العلم ليس فى الكيمياء فحسب ولكن فى سائر العلوم الأخرى ليعيدوا أمجاد العرب فى الماضى وهذا ليس بغريب على أمة علّمت العالم وكانت سباقه وصاحبة ريادة فى التقدم العلمى فى تلك الأزمنة القديمة وأصبح أبناءها حاملى مشاعل التقدم العلمى فى دول العالم المختلفة فى الوقت الحاضر !

خالد على نبهان



الباب الأول

الكيمياء عند العرب



الكيمياء

لقد كانت (الكيمياء) قديماً صناعة يحرص محترفوها على كتمان سرها بإحاطتهم إياها بهالة من الغموض والسحر ولعل أول من ابتدأ بالعناية بالكيمياء هم المصريون والعرب والفينيقيون واليهود و الرومان ، وقد اختلف المؤرخون فى أصل كلمة (كيمياء) فمنهم من يقول بأنها اشتقت من لفظة (شمى) ومعناها الحرق أو الأرض السوداء ، وقد قرن البعض الأرض السوداء بمصر حيث عرفت مصر بالأرض السوداء قديماً واستطرد بالقول حتى عبر عن الكيمياء بأنها (الصناعة المصرية) ويرى غيرهم أن لفظة الكيمياء قد حورت عن اللغة العبرية لللفظة (شامان) وتعنى السر أو الغموض ، وأطلق العرب على (الكيمياء) أسماء متعددة بعضها راجع ، فى أغلب الأمر ، إلى طبيعة الموضوع وبعضها راجع إلى منهجهم فى البحث أو إلى أغراضهم التى استهدفوها منه ، ومن هذه الأسماء : علم الصنعة ، صنعة الكيمياء ، الصنعة الإلهية ، صنعة الأكسير ، الحكمة ، علم الحجر ، علم التدبير ، علم الميزان و "العمل الأعظم" ، ومن أشهر التعاريف التى وضعت لهذا العلم هو تعريف (ابن سينا) إذ يقول : "إنه سلب الجواهر المعدنية خواصها ، وإفادتها خواص غيرها ، وإفادة بعضها خواص بعض ، ليتوصل إلى اتخاذ الذهب والفضة من غيرهما من الأجسام".



أصل الكيمياء

أما اللفظة "كيمياء" فقد تعددت الآراء حول أصلها ومدلولها ، فقد ذكر محمد بن أحمد فى (مفاتيح العلوم) فى القرن الرابع للهجرة ، إن كلمة (كيمياء) مشتقة من الكلمة العربية "كمى" ومعناها خفى وأستر ، لان هذا العلم كان متداولاً بين طائفة من الناس دون غيرها ، بسبب الاعتقاد الذى سيطر على عقول الناس طيلة العصور الوسطى ، وهو إمكانية تحويل المعادن البخسة إلى ذهب وفضة ، وتحضير اكسير الحياة ، ذلك السائل السحرى الذى يعيد الصحة والشباب للإنسان ، ومن ثم فقد حرص الكيميائيون القدامى على كتمان سر صنعتهم ، وكتب بعض الكيميائيين العرب المتأخرين نسبياً لاسيما بعد القرن الثانى عشر الميلادى معلومات فى الكيمياء وتحويل المعادن إلى (ذهب) و(فضة) برموز وألغاز ، وتعمدوا الغموض والإرباك ، وهناك من يعتقد أن أصل كلمة "كيمياء" مصرى وهى "كيم" أو "كمت" ومعناها الأرض السوداء وهى تربة وادى النيل ، ذلك أن "الكيمياء" فن مصرى قديم ، وكانت تعرف آنذاك بسر الكهنة أو الصناعة التحويتية — نسبة إلى تحوت¹ أو تحوتى وهو إله الحكمة المصرى القديم الذى تقول الأساطير الفرعونية انه وضع ما بين عشرين ألف إلى ستة وثلاثين ألف مجلد ومنها الكيمياء وأنه علم الكهنة سر

¹ للمزيد من المعرفة عن معنى (تحوت) ، راجع كتابنا : (فرعون و موسى) .



تحويل المعادن البخسة إلى (ذهب) و(فضة) — وكان اليونان يعظمون تحوت و يسمونه هرمس أو أطرسمين (عطارد) المثلث العظمة — ويسمى تحوت عند العرب (إدريس) وعند العبرانيين (أخنوخ) ، واعتقد اليونانيون أن اسقليبيوس (إله الطب عندهم) قد تعلم على يد (هرمس)² ، وقد أخذ اليونانيون فن الكيمياء عن المصريين ، وانتقل منهم إلى الرومان فالمسلمين ، وهناك فريق ثالث يرى أن كلمة (كيمياء) مشتقة من الكلمة الإغريقية خيما Chyma بمعنى التحليل والتفريق ، ويعتقد فريق آخر أن الكلمة مأخوذة من الفعل اليونانى Chio الذى يفيد السبك والصهر والإذابة . ومن معانى هذه الكلمة أيضاً الصورة ، أى العلم الذى يبحث عن الصورة العقلية للمادة . وينقل (حاجى خليفة) عن (الصفدى) فى لامية العجم : أن هذه اللفظة معربة من اللفظ العبرانى ، وأصله (كيم يه) ومعناه "إنه من الله " دلالة على أن هذا العلم من وحى الله³ وتنزيله يختص به من يشاء من عباده .

² للمزيد من المعرفة عن معنى (هرمس) وعلاقته بـ (تحوت) و (أخنوخ) ، راجع كتابنا : (كشف المستور فى سر الخبر المكنون) .
³ دلالة ان هذا العلم وحى من الله يعنى أن هذا العلم قد جاء من عند الله بواسطة أحد الأنبياء لكى يعلمه للناس وهذا النبى قد يكون أخنوخ (إدريس) .



الكيمياء فى اللغة العربية

(فى العربية نجد الجذر الثنائى (كم) إذا ثلث يؤدى إلى معان فيها الظلمة التى هى السواد : (كمأ) : الكمء ، (الكمأة) : نبات ينقض الأرض فيخرج كما يخرج الفطر ... و(الكمأة) هى التى إلى الغبرة و السواد ، (كمت) : الكمتة : لون بين السواد والحمرة ، (كمد) : الكمد : تغير اللون وذهاب صفائه (ضد النصوع و الضياء = الظلمة) ، (كم) : الكمام : الغطاء والسد والغم (التعتيم و الإظلام) ، (كمن) : (الكمون) : الاختفاء والاستتار (بحيث لا يرى المرء = ظلمة) . وربما سمي (الكمون) هكذا لسواده ، (كمه) : الكمه : العمى الذى يولد به الإنسان (ظلام العين) ، (كمي) : كمي الشيء و (تكمأه) : ستره (أظلم من حوله) ، ويظهر لنا من هذا أن الجذر الثنائى (كم) يفيد فى العربية الظلام و السواد وهو المعنى بذاته فى المصرية . وهذا ما ينقلنا إلى كلمة شهيرة قيل أن العرب أخذوها عن اليونان (!) وهى : (كيمياء) . وقد لاحظ الأستاذ "بدج" والأستاذة "بربرا واترسون" (B.watterson;introducing Hieroglyphics) أنها ترجع إلى المصرية km - لأن الكيمياء عندهما فى أساسها "علم أسود" تدخل قديما فى عالم السحر والظلام . وقد نقل اليونان الكلمة ، كما نقلوا العلم ذاته ، من مصر فى صيغة kheme . ومنها كانت chemistry (كيمياء (فى الانجليزية)⁴ .

⁴ "تُعَرَّب" chemistry : "كيمياء" وهى مكوّنة من chem (km=) مضافاً إليها ist (أداة التخصيص فى علم ما) + ry =



ويذكر د. على فهمى خشيم فى كتابه⁵ أن لفظ (كمت) ليس المقصود به الأرض السوداء ، إذ لو كانت كذلك لكانت "تء.كمت " Ta.kmt .

معنى لفظ (كمت)

والواقع أن لفظ (كمت) ربما كان المقصود به هو (المادة السوداء) أى المادة الناتجة من عمليات الحرق فقد كانت "الكيمياء المصرية القديمة" تعتمد على عملية الاحتراق بالنار فقد كانوا يعتقدون أن النار تغير من طبيعة الأشياء وأن المواد تتغير باحتراقها (أى أن المادة تتحول إلى مادة أخرى عند حرقها). فعملية الاحتراق هو عملية تسويد للمادة (أى تصبح المادة سوداء اللون) . فقد قام قدماء المصريين بحرق الحجر الجيرى عند صناعة (الجير) الذى استخدموه فى إذابة المخ واستخراجه من الجمجمة فى صورة سائلة يمكن شطفها قبل عملية تحنيط الموتى وكذلك قاموا بصناعة الزجاج من حرق الحجر الجيرى والرمل والنظرون (كربونات الصوديوم) ، كما قاموا باستخراج النحاس والحديد والذهب من خاماته

(للدلالة على العلم). وهناك alchemy (التى = "تعرب" إلى "سيميا") وهى مكونة من al (أداة التعريف فى العربية) + (km = chemistry) . فالسيميا "هى" "الكيمياء" فى الواقع . أما تحويل اليونان المصرية km (كم) إلى kheme (خم) ففقرن العربية : (كم) = (خم) = (غم) = (عم) أى غطى وستر . قارن أيضا : (كمأ) = (طمأ) = (حمأ) أى (الطين الأسود) ، انظر د. على فهمى خشيم : (آلهة مصر العربية) ، المجلد الأول ، ص 233 حاشية رقم (10) .

⁵ انظر د. على فهمى خشيم : (آلهة مصر العربية) ، المجلد الأول ، ص 233 .



باستخدام أفران الحرق ذات الحرارة العالية . ومنها أطلق على أرض مصر اسم أرض الكيمى حيث كانوا يطلقون على هذه العمليات عمليات الكيمى (المقصود بها عمليات التحولات والتغير فى المادة بالاحتراق) ومنها انتقلت إلى العربية تحت اسم (كيمياء) والإنجليزية Chemistry (كيمى) (أستزى) والإندونيسية kimia (كيميا) و الفرنسية chimie (شيمى) والألمانية chimie (شيمى) والأسبانية Al-chemie (الكيمى) والصينية (كيم . ياك) والعبرية (شامان) والأصل فى كل هذه اللغات من (كيمى) أى (كم) أى (أرض مصر) ، ومهما يكن الاختلاف فى أصل الكلمة واشتقاقها فهو لا يغير من الواقع شيئاً ، إذ أن مصر الفرعونية اشتهرت بهذه الصناعة قبل غيرها ، وكانت (الكيمياء) و تحضير العقاقير صناعة سرية وفقاً على الكهنة دون غيرهم ، حتى أن المعامل قد بنيت داخل المعابد و أديرة الكهنة ، والمرجح أن لفظة (كيمياء) عربية ، وذلك لأن صناعة (الكيمياء) فى العصور الوسطى كانت تعتمد على الكتمان وتحريم إذاعتها وإفشاء أسرارها لغير أهلها لكون هدفها تحويل المعادن البخسة إلى (ذهب) و(فضة) ، واكتشاف الأكسیر الذى يعيد الصحة و الشباب للإنسان ، بالإضافة إلى ذلك فقد كانت الكيمياء من المعارف المغلفة بالغموض والكتمان ، فقد أورد (حاجى خليفة) صيغة وصية كيميائى لتلميذه يحذر فيها بكتمان سر هذه الصناعة وعدم إذاعتها ، لأن فى إذاعتها خراباً للعالم ، ويذكر هذا المعنى (جابر بن حيان) مراراً فى رسائله وكتبه ، ولهذا نجد



(ابن خلدون) يهاجم أهل هذه الصنعة و كتابتهم المليئة بالألغاز و
الطلسمات التي يتعذر فهمها .



الصناعة المقدسة

المراد بالصناعة المقدسة ما كان متقدمو المصريين يطلقونه على الأعمال الكيماوية التي كانت أسرارها محفوظة لكهنتهم ، وتسمى أيضا بالصناعة الهرمسية لأن واضعها (هرمس)⁶ الملقب بالترسماجست أى المثلث

⁶ قد يكون (هرمس) هو النطق الأجنبي لـ (حرمس) ويذكر د.على فهمى خشيم فى كتابه "الهة مصر العربية" ، ج1 ، ص 212 : " أن مادة "ح ر" فى المصرية تفيد الإرتفاع والعلو . قارن مادة "حرر" العربية : "حُر" الوجه ما ارتفع منه = الوجنتان . وهى تعنى : الرأس ، القمة = الرئيس " . ويذكر د.على فهمى خشيم فى كتابه "الهة مصر العربية" ، ج1 ، ص 195 : " و " م س " تعنى فى المصرية : ولد / ابن ، وهما من (أسماء) الفراعنة تدخلان فى تلك السلسلة الطويلة من ألقاب التبجيل ، باعتبار الفرعون ابناً لآله من الآلهة بحسب غلبة عبادته على مصر فى فترات التاريخ ، سواء كان (رع) ، أو (حر) أو (أمون) أو (تحت) أو غيرهم " . وقال صاعد اللغوى فى كتاب طبقات الأمم : " أن جميع العلوم التى ظهرت قبل الطوفان إنما صدرت عن (هرمس الأول) الساكن بصعيد مصر الأعلى وهو أول من تكلم فى الجواهر العلوية والحركات النجومية وهو أول من بنى الهياكل ومجد الله فيها وأول من نظر فى علم الطب وألف لأهل زمانه قصائد موزونة فى الأشياء الأرضية والسموية وقالوا أنه أول من أنذر بالطوفان ورأى أن آفة سماوية تصيب الأرض من الماء والنار فخاف ذهاب العلم وانداس الصنائع فبنى الأهرام والبرابى التى فى صعيد مصر الأعلى وصور فيها جميع الصنائع والآلات ورسم فيها صفات العلوم حرصاً على تخليدها لمن بعده وخيفة أن يذهب رسمها من العالم وهرمس هذا هو ادريس عليه السلام " . وأخنوخ : هو ادريس ، عليه السلام ، جاء ذكره فى القرآن ، فى قوله تعالى : (وَأَدْرِكُنْ فِي الْكِتَابِ إِدْرِيسَ إِنَّهُ كَانَ صِدِّيقًا نَبِيًّا) (56)



العظمة⁷ و(هرمس) لفظ يونانى يراد به عطارد ويسميه متقدمو المصريين توت وهو عندهم مرجع العلوم كلها وإليه ينسب وضع الشرائع المصرية وكان عهده فيما يزعمون قبل الميلاد بألفى سنة ويعزون إليه وضع اللغة وحروف الهجاء والكتابة والهندسة والحساب والهيئة والطب وسائر العلوم و الصناعات المعروفة لذلك العهد بأسرها و إليه تنسب الأسفار الهرمسية التى كان كهنة مصر يحتفظون بها وهى تتضمن أحكام الدين والعلم وبعض من تلك الأسفار باق إلى اليوم . وكانت الصناعة المذكورة محصورة فى الكهنة المصريين من خريجى طيبة ومنفيس وكانوا يتعاطون أعمالهم فى الهياكل المقدسة فيركبون المواد ويحللونها ويبرزونها على صور شتى بالذرائع الكيماوية وكانوا فى زعمهم يحتذون صنع الخالق عز وجل فى الخلق والإبداع فيأتون فى صغار الأعمال ما يأتیه فى كبارها ولذلك كانت العوام تعتقد أن الكاهن إله صغير ، وذلك إنهم كانوا يرون المواد تتحول لهم على أشكال شتى من غير أن يعلموا الأسباب الطبيعية

= وَرَفَعْنَاهُ مَكَاناً عَلِيّاً (57) [سورة مريم] وتفسير قوله : ﴿ وَرَفَعْنَاهُ مَكَاناً عَلِيّاً ﴾ ، و فى التوراة أن ادريس عليه السلام أحسن خدمة الله فرفعه الله تعالى .

⁷ قال فى تاج العروس هرمس كزبرج اسم علم سريانى(كذا) وهرمس الهرامسة يعنون به سيدنا إدريس عليه السلام و هو النبى المثلث! هـ ولعل المراد به المذكور هنا . ونقل عن أناس من أهل هذه الصناعة أن واضعها توبل قايين و انها انتقلت فى أعقابه حتى انتهت إلى حام بن نوح وهو الذى علمها لكهنة المصريين ، انظر ابراهيم اليازاجى : (العلوم عند العرب) ، ص95 ، حاشية رقم (1)



التي يتم بها هذا التحول فتخيلوا أن في ذلك سرّاً فوق الطبيعة به يقتدرون على ما استطالت إليه أوهامهم من الخلق واقتياد الطبيعة إلى ما يريدون ، فمن أمثلة ذلك التحول أنهم كانوا مثلاً يرون الماء إذا أغلى في إناء مكشوف يتحول إلى جسم هوائى أى إلى بخار و يبقى في أسفل الإناء تراب وإنما سرى إليهم هذا الوهم من قبل إنهم كانوا يجهلون تركيب الماء وماخالطه من المواد التي تبقى راسبة بعد تنجره فلا غرو أن يسبق إلى إعتقادهم حدوث هذا التحول الذى هو من أعظم أدلتهم على إمكان تحول بعض المعادن إلى بعض . ومن ذلك إنهم كانوا يأتون بقابلة فيضعونها فوق قصعة مملوءة بقطعة من الحديد المحمى ويغمسونها في الماء ثم يدخلون تحت القابلة شمعة موقدة فيشتعل ما فيها من الهواء وإذا وزنوا الماء بعد ذلك وجدوا فيه نقصاً فيحكمون أن المقدار الذى نقص من الماء قد تحول إلى نار . وهى ولا جرم نتيجة ضرورية بالقياس إلى مبلغ العلم فى ذلك العهد لأنهم لم يكونوا يعلمون أن الماء مؤلف عنصرين هوائيين هما الأكسجين والهيدروجين وأن الأكسجين يمتصه الحديد ، والهيدروجين يفلت تحت القابلة وهو الذى يشتعل بلهيب الشمعة ، وقس على ذلك امتحانات شتى منها انهم كانوا يحرقون أى يكلسون الرصاص أو غيره من المعادن (خلا الذهب والفضة) وهو مكشوف للهواء فلا يلبث أن يفقد خواصه الأصلية ويستحيل إلى مادة غبارية أى إلى نوع من الرماد أو الكلس . ثم إذا أخذ هذا الرماد الباقي بعد موت المعدن كما يقولون وأحمى فى بوتقة و أضيف إليه حبات من البُر لا يلبث المعدن أن يعود إلى



حالته الأولى متولداً من رماده فاتخذوا من ذلك أن المعدن الذى حلتته النار يستعيد حياته بحبات البُر وفعل الحرارة ومن هنا كان البُر عندهم رمزاً إلى الحياة ثم اتخذه رمزاً إلى البعث والحياة الأخروية . وإنما خُيِّلَ لهم ذلك لأنهم كانوا يجهلون أمر التأكسد وأن الأكسيد تقل بمخالطة الفحم أو أحد الأجسام العضوية الكثيرة الكربون كالسكر والدقيق والقطانى وأشباهها . وقد يتفق أن يكون فى الرصاص شئ من الفضة فإذا كلسوه تحول بالضرورة إلى رماد وفى نهاية العمل يبقى فى قعر البوتقة نقرة من الفضة الخالصة فيذهبون إلى أن الرصاص قد استحال إلى فضة . ولعل مثل هذا هو الذى سول لهم أن المعادن يستحيل بعضها إلى بعض فأمعنوا من ثم فى التماس الحجر الفلسفى . ومنها إنهم كانوا يغمسون قطعة من النحاس فى حامض من الحوامض الفعالة فيؤثر الحامض فى النحاس وبعد حين يخفى جرم النحاس وينشأ عن ذلك سائل أخضر شفاف ثم إذا غمس فى هذا السائل شفرة حديد يظهر النحاس عليها بلونه الطبيعى حالة كون الحديد ينحل أيضاً فى الحامض فيسبق إلى اعتقادهم أن الحديد قد تحول إلى نحاس . وحينئذ فلو استعمل عوض محلول النحاس محلول من الرصاص أو الفضة أو الذهب لقل أن الحديد قد استحال إلى واحد من هذه المعادن . ومن تلك الامتحانات إنهم كانوا يسقطون الزئبق رشاشاً دقيقاً على الكبريت المذاب فيكون عنه مادة سوداء ثم كانوا يحمون هذه المادة فى إناء مسدود فتتبخر ثم تتحول إلى مادة حمراء ناصعة وهو ولا جرم من غريب التحول الذى إلى اليوم لا يعلم سببه ولا كيفيته فعّدوه من



الأمر الخارقة للطبيعة . وكانوا يرمزون بالأسود والأحمر إلى الظلمة والنور أو الشر والخير ويرون في مجتمعهما رسماً معنوياً للإله الخالق ومن هنا نشأ المبدأ الفلسفي الذي أجمع عليه الكيماويون الأولون من أن جميع الأجسام وعلى الخصوص المعادن ترجع إلى عنصرين هما الكبريت والزئبق . ومنها أنهم حللوا الأجسام العضوية فجعلوها في إناء ذي مصفاة وأحموها على النار فانحلت إلى راسب جامد وسائل رشح تحت المصفاة وأرواح انفصلت وتطايرت فكان من هنا أصل قولهم بالعناصر الأربعة التي تتركب منها الأجسام وهي (التراب) و(الماء) و(الهواء) و(النار) . وهناك امتحانات أخرى لا فائدة من استقصائها مما كان أولئك الكهنة يتعاطونه في هياكلهم وكانوا يرمزون إلى مقاصدهم بعبارات لغزية لا يفهمها إلا أهل الصناعة ولا يجوز شرحها ولا تعليمها لأحد من العامة ومن باح بشئ منها عوقب بالقتل ، ومن أمثلة تلك العبارات ما وصف به بعضهم كيفية صنع الأكسير قال : ”إذا شئت أن تصنع أكسير الحكماء فخذ الزئبق الفلسفي وحوله بالتكليس إلى أسد أخضر ثم أسد أحمر وأنضجه في حمام من الرمل وروح العنب الحاذق وصف الحاصل بعد أن تنتشر على الأنبيق الظلال الجبلية فيكون في أسفله تنين أسود يأكل ذنبه. فتأخذ هذا التنين وتسحقه على صلاية ثم تدنى منه فحمه حمراء فيلتهب بلون أترجي ويبرز منه الأسد الأخضر فإذا ابتلع هذا الأسد ذنبه صفى الحاصل مرة أخرى وبعد ذلك يكرر فيظهر الماء الحار والدم الإنساني“ . وقد عني بعضهم بتفسير هذا اللغز فقال المراد بالزئبق



الفلسفى الرصاص والأسد الأخضر والأسد الأحمر كناية عن أول أكسيد الرصاص وثانى اكسيده والمقصود بروح العنب الحاذق الخل وهو يحل اكسيد الرصاص فيظهر عليه شئ من الزيت ادكن اللون هو المراد بالظلال الجبلية والتتين الأسود ما يبقى منه بعد التصفية وهو يلتهب سريعاً إذا أدنيت منه جمرة مشتعلة وحينئذ يعود أول أكسيد الرصاص وهو المعبر عنه بالأسد الأخضر ثم هو إذا أعيد إلى الخل إنحل أيضاً فإذا صفى مرة أخرى وكرر كان منه روح الخل وهو المعبر عنه بالماء الحار وخالطه زيت أحمر إلى السمرة هو المراد بالدم الإنسانى وهو الذى يتحصل به الذهب من محاليله ويرسب على الهيئة المعدنية . ولا يخفى أن هذا كله بعيد التصور حتى على الكيماوى نفسه ما لم يمتحن بالفعل فهو فى الكثير منه لا يخرج عن اللغز أيضاً وإنما نقلناه تنمة للبحث وبياناً لتصرفهم فى الألغاز عن مقاصدهم .

واستمرت هذه الصناعة دهوراً طويلاً محصورة فى كهنة المصريين إلى أن أنشئت مدرسة الأسكندرية فأخذها عنهم اليونان ثم تناولها العرب فيما تناولوه من علوم اليونان واشتغل بها منهم خلق عديد أشهر من يذكر منهم (جابر بن حيان) و(ابن سينا) و(ابن رشد) وانتقلت من العرب إلى أهل أوربا فلم يكونوا أقل اشتغالاً بها من غيرهم و ممن اشتهر بها منهم الراهب (روجر باكون) و(ألبير الأكبر) و(ريمون لول) و(نقولا فلاميل) و(جورج اغريكولا) وغيرهم وزادوا عليها غرضاً آخر سوى تحويل المعادن وهو الوصول إلى اكسير يشفى عامة الأمراض ويطيل أجل الحياة . وما زال



أمرهم ذلك إلى أن نبغ (ياراشلس السويسرى) فى أوائل القرن السادس عشر فنفى القول بتحويل المعادن و أحرق مؤلفات (ابن سينا) على عيون الأشهاد فى مدرسة (بال) لكنه مابرح يزاول اكسير الشفاء وهو أول من عانى البحث عن المركبات الدوائية وافردها من سائر المركبات الكيماوية ثم تتابع الباحثون من بعده حتى خلصوا الحقائق العلمية من الترهات الوهمية و اتسعت أمامهم فجاج البحث والاكتشاف ولاسيما بعد أن بلغت الكهربائية مبلغها الحاضر فحللوا كثيراً من المواد التى كانت تعتبر عناصر بسيطة حتى انتهى عدد العناصر فى هذه الأيام إلى ما يفوت سبعين عنصراً وآلت مباحثهم إلى منافع لا تحصى فى الصناعة والزراعة والطب .



الكيمياء فى مصر القديمة

كان قدماء المصريين يسمون بلادهم (كمت)⁸ kmt وهى كلمة مشتقة من الفعل (كم) Km بمعنى "يسودّ لونه" ، أما التاء المتصلة بها فللتأنيث . و(كمت) فى لغة المصريين معناها الأرض السوداء ، وفيها إشارة إلى أن تربة وطنهم سوداء خصبة . وقد حرّف الإغريق هذه الكلمة فجعلوها (كيمياء) ، ونحنا نحوهم مؤرخهم الشهير (بلوتارك) ، إذ ورد فى كتابه (إيزيس و أوزيريس) . الذى وضعه سنة 100 بعد الميلاد تقريباً . أن قدماء المصريين كانوا يسمون بلادهم "كيميا" Chemia ، وفى عهد البطالسة استعمل إغريق الإسكندرية هذه الكلمة للدلالة على الصناعة التى اشتهر بها المصريون من قديم الزمن . ولم يكن هذا العلم معروفاً فى أوربا قبل نهاية القرن الثالث الميلادى ، وأقدم إشارة إليه وردت فى أمر أصدره عاهل الرومان "دقلديانوس" Diocletianus سنة 296 بعد الميلاد ،

⁸ (كمت) = (خمت) بالإبدال بين الكاف و الخاء ، و (خمت) تعنى (ثلاثة) فى اللغة المصرية القديمة و قد تعنى أصلاً (الشوكة الثلاثية الشعب) إشارة إلى (الثلاثة) ، و إن ظلت فى القبطية (شمت) بتعاقب الخاء و الشين ، لاحظ هنا : هل توجد علاقة بين هرمس الملقب بالترسماجست أى المثلث العظمة (أو الثلاثى العظمة) و معنى اسم (كمت) الذى أطلق على مصر !



ويقضى بحرق كتب المصريين فى الكيمياء . ولا غرابة فى أن ينسب علم الكيمياء لمصر ، ففى أرضها نبت ونما ، وبين أحضان صناعاتها ، ووراء أسوار معابدها ، تدرج وارتقى ، وإن فى فنون المصريين المتقنة و صناعاتهم المهذبة لدليلاً صادقاً على أنهم أحاطوا بطائفة كبيرة من المعلومات البدائية فى الكيمياء ، وطبقوها فى مظاهر شتى من حياتهم . فصناعة الزجاج وتحضير الأصباغ وتجهيز النبيذ والعقاقير واستخلاص الفلزات من خاماتها و تدبير البرونز بسبك النحاس مع القصدير و تقليد الأحجار الكريمة ، كل هذا و غيره مما اشتهر به المصريون يستلزم خبرة بالكيمياء . ولاشك أن طول مرانهم على هذه الفنون و الصناعات أدى إلى مشاهدتهم ظواهر كيميائية جديدة واستنباطهم حقائق علمية لم تكن معروفة لهم من قبل ، فاتسع بذلك أفق معلوماتهم . وليس أدل على صدق ذلك من ورقة ليدان Leyden البردية التى وجدت سنة 1828 ميلادية فى قبر بطيبة ، وهى مكتوبة بالإغريقية ، ولكنها منقولة عن مصادر مصرية قديمة و فيها وصف عملى لطرق تقليد الذهب والفضة والأحجار الكريمة والأصباغ النادرة وتحضير السبائك وتغطية المعادن الدنيئة بالذهب أو الفضة .

وفى مصر نشأت أول مدرسة للكيمياء ، لأن " بطليموس الأول " (323 . 285 ق.م) لما أسس معهد الميوزيوم Museum بالإسكندرية أدرك أهمية هذا العلم فى مصر ، فخصص له فيه أماكن فسيحة للمحاضرات والتجارب . فعلوم اللاهوت مثلاً فى الطابق العلوى ، أما الكيمياء ففى



الطابق السفلى ، لأن المشتغلين بها كانوا فى نظر جمهور العلماء قوماً ماديّين لا يسعون إلا وراء جمع الثروة . وفى هذا المعهد تسلم الإغريق تراث المصريين فى الكيمياء وتعهدوه ببحوثهم ، فاتسعت دائرته ، وظهرت لهم مؤلفات كثيرة تعتبر الآن أول كتب وضعت فى الكيمياء إذا استثنينا أوراق البردى التى أودع فيها المصريون معلوماتهم فى هذه المادة . وتحوى هذه المؤلفات وصفاً لعمليات التكرس والذوبان والترشيح و التبلر والتسامى والتقطير ، مع شرح طرق التسخين بالمواقد والحمامات الرملية والمائية ، وبعض هذه العمليات مبنية بصور ساذجة مبسطة . وأشهر مؤلفى الإغريق فى هذا العصر هو "زوسيمس" Zosimos الذى عاش فى أواخر القرن الثالث الميلادى و درس الكيمياء بالإسكندرية . وكتابه أشبه بدائرة معارف ، لأنه جمع ملخصاً وافياً للمؤلفات التى سبقته . وينسب مؤلف الإغريق علم الكيمياء لهرميز المثلث العظمة Hermes Trimegistos وهو الاسم المرادف لتوت إله الحكمة و العلوم عند قدماء المصريين . ومازال هذا الاسم مستعملاً فى الكيمياء . فإذا أريد التعبير عن إنشاء محكم الإقفال قيل إنه مختوم بخاتم هرميز Hermetically Sealed. ومما يؤسف له أن الإغريق بالإسكندرية نحوا بالكيمياء بعد ذلك ناحية هوت بمكانتها إلى الحضيض ، لأنهم كرّسوا جهودهم لإتقان عمليات التزييف والتقليد ، وجعلوا غرضهم الأسمى تحويل المعادن الدنيئة إلى الذهب والفضة . ومن العوامل التى حفزتهم إلى تحقيق هذا الغرض معرفتهم أن النحاس يتغير لونه بتأثير بعض المواد الكيميائية ، وأنه



يكتسب لون الفضة ومظهرها بفعل الزرنيخ . وقد أدخلوا في روع الجمهور أنهم تمكنوا من تحويل المعادن الدنيئة إلى ذهب صرف ، ووضعوا في ذلك مؤلفات غامضة مبهمة ، ولكنها نالت رواجاً أصابوا به ربحاً طائلاً وربما كان هذا هو السبب الذي دفع (دقلديانوس) إلى حرق كتب الكيمياء في الإسكندرية ، وقد فكر المصريون من أقدم العصور التاريخية في الأصل الذي تتكون منه المادة . وأقدم النظريات التي تخيلوها في هذه الناحية تلك التي وضعها كهنة هليوبوليس ، وهي أن المادة كانت في الأصل بهيئة معبود عظيم هو إله الماء "نن" Nun ، ومنه فطرت الشمس "رع" ، ثم إله الأرض "جب" Geb ، وإله السماء Nut . وكانت الأرض والسماء متعانقتين وسط الماء إلى أن خلق إله الهواء "شو" Show ، ففرق بينهما ورفع السماء إلى أعلى ، و الظاهر من هذه النظرية أن قدماء المصريين اعتقدوا أن العالم يتكون من الماء والشمس و الأرض والهواء والسماء . وقد خلفوا لنا رسوماً تمثل هذه النظرية في خلق العالم . ومن الغريب أن النظريات التي وضعها فيما بعد فلاسفة الإغريق عن الأصل في تكوين المادة لم تخرج في الغالب عن الصورة التي تخيلها كهنة هليوبوليس . وكذلك أسس المصريون القدماء حضارة علمية في الصيدلة والكيمياء يقول عنها المؤرخ (جابين) : "إن المصريين كانوا منجماً اغترف من الأقدمون بكل حرية و انطلاق ، دون أن يذكروا فضلاً لأصحابه الأصليين ، وإن العقاقير و أوصافها المذكورة في أعمال (ديسقوريدس) و(بلينى) وغيرهما ، كان من الواضح جداً أنها مأخوذة



من المصريين القدماء . لقد كانت (الكيمياء) فى الأزمنة القديمة صناعة يحرس محترفوها على كتمان سرها وإحاطتها بهالة من الغموض والسحر وأول من اشتغل بها كان قدماء المصريون ثم انتقلت بعدهم إلى العرب واليونانيين والرومان وغيرهم . وترجع اسم (الكيمياء) إلى لفظ كيمى وهى اسم مصر فى اللغات القديمة كناية عن أرضها السوداء ، ولأنها اشتهرت بهذا العلم . وكانت صناعة الكيمياء وقفا على الكهنة القدماء الذين بنوا معاملهم ومختبراتهم داخل معابدهم . ولا نستطيع أن ننكر تقدم قدماء المصريين فى علم الكيمياء وإمامهم بالقواعد الأساسية للكيمياء وهناك أدلة كثيرة جداً تؤكد هذا المعنى مثل التحنيط و صناعة الزجاج و سبك المعادن و ...إلخ .

فالمصرى القديم الذى عاش على ضفاف النيل العظيم عرف الكيمياء منذ زمن بعيد ، فقد استخرج من أحجار الأرض نحاساً وذهباً ، وصنع من رمال الصحراء زجاجاً ، ومن طمى النيل فخاراً ، كما صنع أنواعاً من الألوان والطلاء مازالت تزين جدران معابده حتى الآن ، وتزيدها جمالاً و بهاء . وتدل أوراق البردى التى اكتشفها عالم المصريات الألمانى (إيبرس) وعرفت باسم أوراق "إيبرس" Ebers Papyrus ، والتى كتبت منذ نحو 1900 عام قبل الميلاد ، على أن المصريين قد حققوا نجاحاً فى مجال العلاج و الأدوية ، فاستخدموا خليطاً من مسحوق السينا وزيت الخروع فى علاج الإمساك ، وأوراق النعناع فى علاج سوء الهضم ، كما كانوا يصنعون العطور من زيت الياسمين وزيت الورد و زيت البنفسج ، كما



استخدموا مزيلات الروائح مثل زيت الليمون والقرفة تحت الإبط ، وزيت اللوز لتطرية الجلد ، وصنعوا الكحل من أكسيد النحاس الأسود وأكسيد الأنتيمون ، كما حضروا بعض الأصباغ الحمراء للشفاه وللخدين . كذلك تدل براعة المصريين القدماء فى التحنيط على معرفتهم بخواص كثير من المواد ، وبكثير من أسرار الكيمياء وخباياها ، ومازالت الموميאות بيننا حتى اليوم بعد انقضاء آلاف السنين على وفاة أصحابها بحالة جيدة جداً . وقد كان الصناع المصريون فى عهد الأسرة الفرعونية الثامنة عشرة ، يعلمون كثيراً من أسرار صناعة الزجاج ، وقد عثر على إبريق زجاجى عليه صورة "لتحتمس الثالث" (1501 قبل الميلاد) وعلى حلى زجاجية بها رسم لـ "أمينوفيس الأول" (1555 قبل الميلاد) ، كما تم العثور على رأس صغيرة من الزجاج يعتقد أنها جزء من تمثال لـ "أمنحتب الثانى" الذى حكم مصر منذ نحو 1400 سنة قبل الميلاد . كذلك يقال : إن بعض المشتغلين بالكيمياء فى مصر القديمة قد برعوا فى صنع السبائك و كانوا يبيعون بعضها فى الأسواق على إنها فضة أصلية و ذهب خالص . ويقال إن الإمبراطور " ديوقلتيان Diocletian " أمر جنوده بإحراق المخطوطات التى تحتوى على أسرار هذه الصنعة ، وكان ذلك عام 290 ميلادية ، وربما كان ذلك هو السبب فى أننا لا نجد اليوم شيئاً يذكر من هذه المخطوطات التى تتناول أعمال المشتغلين بهذه الصنعة من المصريين .



صناعات تدل على تقدم المصريين القدماء فى علم الكيمياء

صناعة الأحماض

عثر على الكبريت فى عدة حالات بمصر القديمة نذكر منها على سبيل المثال :

1- عدة قطع صغيرة تزن جميعها 6.5 جراماً عثر عليها (برنتون) و يرجح أن تكون من العصر الرومانى ، وبها علامات تدل على إنها كانت قد صهرت .

2- قطعة صغيرة عثر عليها (بترى) بإدفينا و يرجع تاريخها إلى الأسرة السادسة والعشرين على وجه التقريب .

3- خمسا وثلاثين وريدة صغيرة ، وتسع عشرة تميمة على شكل رأس عجل ، وأربع تمائم على شكل رأس الألهة (بس) اشتراها المتحف المصرى وتاريخها غير معروف ، ولكن يحتمل أن تكون من العصر الفرعونى المتأخر . ويرجح كثيراً أن يكون شاطئ البحر الأحمر هو مصدر هذا الكبريت ، ونرى أنه من المؤكد أن يكون مصدر هذا الكبريت هو منطقة جنوب الجزيرة العربية حيث الأراضى البركانية هى طبيعة هذه المنطقة . و السؤال الذى يطرح نفسه هنا فى أى غرض استخدم المصريين القدماء عنصر (الكبريت) ؟



هل من الممكن أن يكونوا قد استخدموه فى صناعة حامض الكبريتيك

؟ Sulphuric Acid

والطريقة لا تحتاج سوى حرق (الكبريت) ثم إمرار الغاز الناتج من عملية الحرق على إناء به ماء !!

هل من الممكن أن يكون ذلك قد حدث فعلاً ؟ وفى أى شئ استخدم هذا الحامض ؟!

صناعة الورق

كان المصريون القدماء أول من صنعوا الورق فى العالم ، وصدروه إلى الشام و غيرها من البلدان المجاورة ، فكان مورد ثروة كبيرة لهم ، ومما ساعدهم على ذلك وفرة نبات البردى ، الذى استخدموه فى هذه الصناعة ، ومن هذا النبات أيضاً صنع المصريون أشياء أخرى كثيرة ، مثل : السلال ، والنعال ، والحبال ، وخفاف القوارب .

صناعة الأدوية

يرجع البعض أصل كلمة (pharmacy) إلى كلمة (ph-arma-ka) التى اكتشفت منقوشة على تمثال للإله تحوت ، إله العلم و الطب ، والتى تعنى "الذى يمنح الصفاء" . والعبرة السابقة هى ما نراه اليوم مكتوبة فوق أى مكان يبيع الدواء (صيدلية) ؟!!



أليس الصفاء هو الشفاء من المرض؟!

الأسبرين من ورق الصفصاف ... اكتشاف فرعونى

ويذكر د. مصطفى محمود سليمان فى كتابه⁹: "الأسبرين اكتشاف فرعونى طوره الأوروبيون ، مثله مثل مئات الأدوية التى نتجرعها اليوم فى ثقة واطمئنان هى فى الواقع وصفات جهزها لنا الفراعنة على شاطئ النيل منذ آلاف السنين . وترجع بداية قصة الاسبرين ، ذلك الدواء العجيب ، الذى يعد من أعظم الاكتشافات العلمية ، وأكثر الأدوية استخداماً ، و أرخصها ثمناً ، وأقلها تكلفة وربما أهمها فائدة للإنسان ، ولا زالت مكانة الاسبرين تزداد يوماً بعد يوم حيث يكتشف العلماء أفاقاً جديدة له كل يوم ، أقول ترجع قصة هذا الدواء العجيب إلى الوصفات الفرعونية القديمة ، فقد حوت بعض البرديات الفرعونية مثل بردية هيرست على وصفات لتخفيض درجة حرارة أعضاء الجسم ، وفى الوصفة رقم (95) من هذه البردية يقول الطبيب المعالج : "لتبريد أوعية الجسم يصحن معاً مقادير متساوية من ورق النبق ، ورق الصفصاف ، ورق السنط ، نبات ظايس (غير معروف) ، ملح بحرى ، بصل ، ثم يضمّد الجسم بالعجينة" وفى الوصفة رقم (238) من هذه البردية والتى تشبه سابقتها ، استخدم الطبيب المعالج حبوب الصفصاف بدلاً من أوراقه ، واستخدم الكرات بدلاً من

⁹ د. مصطفى محمود سليمان : (تاريخ العلوم و التكنولوجيا فى العصور القديمة و الوسطى) ، ص 282 .



البصل ... " وقد انتقلت هذه المعارف إلى اليونانيين ، واستخدم أبقرط (بقرط كما يكتب في بعض كتب التراث) عصارة ورق الصفصاق كعلاج لتخفيض درجة حرارة المرضى ، ثم استخدم ديسقوريدس الطبيب اليوناني المشهور في القرن الأول بعد الميلاد ، معجوناً من أوراق الصفصاف و عالج به مرضى النقرس . وفي القرن الثامن عشر الميلادي أعاد راهب انجليزى اسمه (ستون) استخدام لحاء نبات الصفصاف في تخفيض درجة حرارة بعض السجناء المرضى الذين يعانون من آلام البرد و الزكام ، ولاحظ تحسن حالة جميع المرضى . وفي عام 1838 م تمكن كيميائى إيطالى من استخلاص المادة الفعالة فى نبات الصفصاف وهى حمض الساليسيليك ولكن بتكاليف كبيرة ، وفى عام 1874 م تمكن الكيميائى الألمانى (كولب) من تحضير حمض الساليسيليك بالطرق الكيميائية و بتكاليف قليلة ، ثم تبين للأطباء أن حمض الساليسيليك له أثر سام على صحة الانسان ، ومن ثم اتجه العلماء لتحضير مشتق من هذا الحمض يكون غير سام ، وكانت هذه المادة هى حمض الأستيل ساليسيليك و التى تم الحصول عليها فى سنة 1899 م . ثم قام الكيميائى الألمانى هوفمان ، الذى كان يعمل فى شركة باير الدوائية ، بأجراء مزيد من التجارب للتعرف على خواص ومزايا المادة الجديدة و التى أسمتها شركة باير باسم (الاسبرين) نسبة إلى اسم العائلة النباتية (سييرا) التى يحتوى بعض أفرادها على حمض الساليسيليك كمادة طبيعية ، تلك المسئولة عن مفعول قرص الاسبرين . الجدير بالذكر أن هذه المادة توجد فى نباتات



أخرى كثيرة مثل الياسمين و البازلاء و الفاصوليا وقصب السكر والقمح وغيرها“.

التخدير أو البنج

طريقة الخنز بالإنبر لم تكن هي الطريقة الوحيدة المعروفة لدى الفراعنة¹⁰ للتخدير ، بل كانوا يستخدمون البنج وكانوا يسمونه (مفيتس) ... وكان

¹⁰ الفراعنة عرب حقيقة سجلها الطبرى و ردها المسعودى وأكدها الفراعنة فى نقوشهم ومتونهم . فعند الطبرى (ولد لسام عابر و عليم و أشوذ و أرفخشذ و لاوذ و إرم و كان مقامه بمكة و من ولد أرفخشذ الأنبياء و خيار الناس و العرب كلها و الفراعنة بمصر) ، (وولد للاوذ بن سام طسم و جدس و كان منزلهما باليمامة وولد للاوذ أيضاً عمليق بن لاوذ و كان منزله الحرم و أكناف مكة و لحق بعض ولده بالشام ، فمنهم كانت العماليق و من العماليق الفراعنة بمصر) ، فالفراعنة من العماليق من نسل أرفخشذ و لاوذ و كان مقامهم الحرم و أكناف مكة و اليمامة و لسانهم الذى جبلوا عليه لسان عربى . وعند المسعودى (أن هؤلاء العمالقة بعض فراعنة مصر) . و فى الإصحاح العاشر من سفر التكوين (سام أبو كل بنى عابر أخو يافث الكبير ولد له أيضاً بنون . بنو سام عيلام و آشور و أرفخشذ و لود و ارام) ، و (لود) = (لاوذ) ، أما الفراعنة و اعتقاداً منهم بأنهم أول من سكن وادى النيل و عمر فيه فقد سمو أنفسهم على الأثار (روث) أو (لوت) (لود) أو (رث) معناه عندهم أصل البشر ظناً منهم أنهم آباء البشر و (لود) = (لاوذ) الأمر الذى يؤكد عروبة الفراعنة و ساميتهم و أن جذورهم من الجزيرة العربية ، انظر أحمد عيد : (جغرافية التوراة فى جزيرة الفراعنة) ، ص 30 ، و راجع كتابنا : (فرعون و موسى) .



عبارة عن سحق حجر الرخام ومزجه بالخل ويستعمل كمخدر ، حتى أن الطبيب الفرعوني يقطع ويكوى الجرح بدون ألم... والعلوم الحديثة أبانت الفعل المخدر لهذا المزج — حيث أن الرخام مركباً من كربونات الكالسيوم - وهذا يتأثر بحمض الخليك الموجود بالخل ويكوّن حمض الكربونيك... وبذلك استطاعوا أن يستفيد من تأثير حمض الكربونيك الناتج من التفاعل الكيماوى أثناء صعوده فى إحداث التخدير الموضعى ، واستخدم البنج فى مجالات شتى .

حرق الجير

يرى الدكتور (جرانفيل) أن الجير قد استعمل فى التحنيط ظناً منه أنه استخدم لإزالة البشرة ، وهى عملية يفترض (بيتجرو) أنها أجريت حتى يمكن لنبيذ النخيل ، الذى ذكره كل من (هيرودوت) و(ديودور) ، أن يؤثر بسهولة أكثر فى الطبقات العميقة للجلد أثناء غسل الجسم من الخارج ، والدليل الوحيد فى جانب استعمال الجير هو أن (جرانفيل) وجد أثراً طفيفة من (الكالسيوم) فى مومياء تنقصها البشرة ، ولكن نظراً لأن كربونات الكالسيوم توجد عادة كإحدى الشوائب فى النطرون المصرى ، فإن من المرجح جداً أن يكون هذا الأمر وراء الظن بمصدر الجير الموجود . ويظهر أن الدكتور (وود جونز) يعتبر استخدام الجير فى التحنيط أمراً



محتملاً ، إذ يقول : ”أن البشرة التى أزيلت عن قصد من فعل الجير ...
أو عن غير قصد“ .

وكان قدماء المصريين يقومون بحرق الحجر الجيرى عند صناعة (الجير) الذى استخدموه فى صورة محلول معلق (لبن الجير) فى إذابة المخ واستخراجه من الجمجمة فى صورة سائلة يمكن شفطها قبل عملية تحنيط جثث الموتى و ذلك عن طريق إدخال محلول الجير المعلق (لبن الجير) إلى داخل الجمجمة بواسطة أنبوب رفيع من فتحة الأنف ثم سد فتحة الأنف بالشمع بعد ذلك لمنع خروج محلول الجير المعلق (لبن الجير) وتترك هكذا لمدة 24 ساعة حيث يقوم محلول الجير بإذابة المخ و تحويله إلى سائل هلامى من الممكن شفطه مرة أخرى الى الخارج لتصبح الجمجمة خالية من المخ و من محلول الجير المعلق !!

عملية التحنيط

الحنيط . نسبة إلى حنوط وهى مادة كيميائية حافظة تمنع الفساد و التحلل — فن مصرى قديم يعود إلى عصر ما قبل الأسرات (قبل 3200 ق.م) ، ولقد برع المصريون فى فن التحنيط ، حتى أصبح فى عصر الدولة الحديثة ميسوراً للفقراء ، ووصل تحنيط جثث الفراعنة إلى أعلى درجة من الإتقان فى عهد الأسرة الحادية والعشرين . وكانت أحشاء الميت تنتزع عند تحنيط جثته ، وتحفظ فى قدر خاص عليه غطاء يمثل رأس أحد



الآلهة . وليس أدل على مقدرة المصريين القدماء فى هذا الفن من موميات الملوك و الأمراء التى أخرجت من قبورها ومازالت تحتفظ بشكلها البشرى احتفاظاً مدهشاً بعد آلاف الأعوام ، حتى أن الإنسان ليرى الأظافر وشعر الجلد و الرأس باقية كما كانت فى إنشاء الحياة ! وقد حاول العلماء أن يكشفوا سر هذا الفن العجيب ، لكنهم أخفقوا . وكتب (هيردوت) و(ديودور الصقلى) بعض المعلومات عن التحنيط ، ولكن لم يصل إلينا منها إلا النذر القليل ، لأن الكهنة وحدهم كانوا يحتكرون لأنفسهم معرفة أسرار التحنيط الذى به تحفظ الجثث ، ولم يبوحوا لأحد بتركيب الأجزاء والمواد التى كانوا يستعملونها لهذا الغرض .

صناعة الغراء

الغراء مادة من أقدم المواد اللاصقة وأشهرها ، ومن أعظم ما يعتمد عليه خصوصاً فيما يتعلق بالخشب ، ويصنع الغراء من بعض المواد الحيوانية المحتوية على جيلاتين ، مثل العظام والجلود والغضروف وأوتار العضلات ، وذلك بالاستخلاص بالماء المغلى وتركيز السائل بواسطة التبخير ثم صبه فى قوالب يتحول فيها بالتبريد إلى كتلة جامدة . واستخدم المصريون القدماء الغراء فى عدة أغراض منها :

1- ربط الخشب بعضه ببعض ، و تثبيت حشوات الأبنوس فى مواضعها .



- 2- صنع الملاط و المعجون ، وذلك بمزج الغراء بالجير ، و استعملوا المعجون الناتج لسد ثقوب الأخشاب و ستر عيوبه ، كما لونوا المعجون بلون الخشب لتفادى فروق الألوان .
- 3- كمادة طلاء تغطى بها أسطح الحجارة والجص قبل عمل الرسومات .
- 4- تثبيت رقائق الذهب بالجص .
- 5- كمادة مثبتة للألوان فى بعض الأحيان .

قدماء المصريين أول من أستخدموا الغراء

وأكاسيد الألومنيوم فى البناء !

وفى التنزيل : ﴿فَأَوْقِدْ لِي يَا هَامَانُ عَلَى الطِّينِ فَاجْعَلْ لِي صَرْحاً لَّعَلِّي أُطْعَمُ إِلَى إِلَهِي مُوسَى وَإِنِّي لأظنُّهُ مِنَ الْكَاذِبِينَ﴾ (38) [القصص] ، ﴿وَقَالَ فِرْعَوْنُ يَا هَامَانُ ابْنِ لِي صَرْحاً لَّعَلِّي أَبْلُغُ الْأَسْبَابَ﴾ (36) [غافر] ، و روى الإمام السيوطى فى تفسيره عن ابن حاتم عن قتادة : كان (فرعون) أول من طبخ الآجر وصنع له الصرح ، وأخرج ابن المنذر عن ابن جريح قال : (فرعون) أول من صنع الآجر وبنى به ، وأخرج عبد بن حميد وابن المنذر عن سعيد بن جبير قوله ﴿فَأَوْقِدْ لِي يَا هَامَانُ عَلَى الطِّينِ﴾ ، قال أوقد على الطين حتى يكون آجرا ، وقال الإمام البيضاوى : أول من اتخذ الآجر (فرعون) ، ولذلك أمر باتخاذها على وجه يتضمن تعليم الصنعة ، مع ما فيه من تعظيم ، ولذا نادى (هامان) باسمه بـ(يا) فى وسط الكلام .



ويذكر د.كمال الصليبي في كتابه¹¹: "أن حرف الغين لا وجود له في الأبجدية العبرية ، وأن الغين كانت تلفظ في الكلام العبرى ولا تكتب ، فتكون أحياناً لفظاً لحرف الجيم ، وأحياناً لفظاً لحرف العين في الكتاب".

وعلى ذلك قد يكون (الآجر) - (الذى ذكر في التوراة العبرية) - الذى كان يبنى به فرعون وترجم في التوراة العربية على أنه (الطين المحروق) أو (الطين واللبن) خطأ والأصح هو (الأغر) أو (الأغرة) أى (الغراء)!

وفرعون كان كافرا ونصب نفسه إلها فهذا يعنى أنه كان متقدما جداً لأنه لى يصل إلى درجة الكفر لابد أنه كان يستطيع فعل أى شئ وكل شئ (أى متقدم) فكيف يبنى بالطين المحروق !

العجيب أن هذه الكلمة (الآجر) مازالت موجودة في اللغة الإنجليزية بنفس المنطوق والمعنى أيضاً وهى كلمة Agar وإذا بحثنا عن معنى هذه الكلمة فى قاموس اللغة الإنجليزية سنجد أن معناها :

agar : الأغرة : مادة هلامية تستخلص من الطحالب البحرية ، أنظر منير البعلبكي : (المورد) ، قاموس إنجليزى عربى ، ط13 ، ص 33 .

agar : مادة هلامية تستخلص من الطحالب البحرية ، أنظر(قاموس إلياس العصرى) ، ص 32 ، الطبعة الـ22 .

وعلى ذلك يكون النطق الصحيح للكلمة التى وردت في التوراة العبرية هى (أغرة) أى (الغراء) !!

ويستخلص (الغراء) من جلود الحيوانات وذلك بتسخين الجلود مع الماء حتى درجة 70 درجة مئوية فى أوعية من الخشب فتنحول الجلود إلى غراء أى أنها تحتاج إلى حرارة (نار) لى يتم تحضيرها ، كما يمكن

¹¹د.كمال الصليبي : (التوراة جاءت من جزيرة العرب) ، ص236.



استخلاصها من الطحالب البحرية بنفس الطريقة . لقد كان (الغراء) إحدى المكونات الأساسية اللازمة للبناء في زمن (فرعون)... و(فرعون) هو أول من استخدم الغراء في البناء !

وما المقصود بالطين ؟

يُعرف الطين بأنه مادة ترابية ذو طبيعة غروية لها شكل العجين وقابلة للتشكيل ، ويتكون في الأساس من مادة سليكات الألومنيوم المائية (السليكا والألومينا) . ”وتطلق كلمة طين على المواد الأرضية أو الترابية الدقيقة الحبيبات (0.002 من المليمتر) والتي تتكون أساساً من سليكات الألومنيوم المائية المختلطة ببعض المواد الغروية وفتات الصخور والتي تصبح سهلة التشكيل إذا بللت بالماء“¹² ، وعلى سبيل المثال فإن خام الطين الصيني China clay يحتوي على 40% على الأقل من وزنه مادة أكسيد ألومنيوم (الألومينا) . والألومينا أو ما يسمى بـ (أكسيد الألومنيوم) وكان قدماء المصريين يستخلصون هذه المادة من الشب المصري حيث كانوا يجلبونه من الصحراء الغربية حيث مناجم الشب هناك وتحديداً في واحة الخارجة . وتوجد في واحة الخارجة مناجم قديمة للشب ممتدة امتداداً واسعاً جداً ويدل امتداد الحفر وجسامته على أن المادة المستخرجة كانت بالغة الأهمية في تلك الأيام ، لقد كان الشب بالفعل مادة ذات أهمية غير عادية في تلك الأزمنة القديمة باعتباره مصدراً هاماً لأكسيد الألومنيوم ، ويلعب أكسيد الألومنيوم دوراً هاماً للغاية في صلابة البناء في الأزمنة القديمة !

لذلك قال (فرعون) وهو يوصى (هامان) : (أوقد) أى أشعل النار لدرجة معينة ولم يقل له (أحرق) لأن الحرق هو التسخين لأعلى درجة و ينتج

¹² كيميائي محيى الدين فرج : مجلة عالم الكيمياء ، ص 47 ، العدد 26 الصادر في يوليو 2003 .



عنه تغيير فى تركيب المادة !

بمعنى أن المقصود بـ (أوقد) أى سخن لدرجة ليست عالية وهى (درجة التجفيف) حيث إن قدماء المصريين عندما كانوا يستخلصون أكسيد الألومنيوم من الشب وفى المرحلة النهائية للتصنيع كان لابد من تجفيف أكسيد الألومنيوم جيداً قبل استخدامه فى عمليات البناء حيث إنه لا يصلح فى صورته العجينية أو الطينية (صورة الهيدروكسيد) !

و بعد تجفيف أكسيد الألومنيوم يصبح فى صورته النهائية مسحوقاً أبيض ناعماً !

من هنا كان (فرعون) يوصى هامان بأن يهتم بإيقاد النار حتى يجف الطين جيداً وبالتالي يصبح مادة جيدة لاستخدامه فى البناء حيث إن هذه المادة تلعب دوراً هاماً فى صلابة البناء¹³ !

من هنا كان (فرعون) يوصى (هامان) بأن يهتم بالصلابة... صلابة البناء .. بناء الصرح !

وفى التنزيل: ﴿فَأَوْقِدْ لِي يَا هَامَانُ عَلَى الطِّينِ فَاجْعَلْ لِي صَرْحاً لَّعَلِّي أُطْعَمُ إِلَى إِلَهِ مُوسَى وَإِنِّي لَأُظَنُّهُ مِنَ الْكَاذِبِينَ﴾ (38) [سورة القصص]، هل أدركت الآن لماذا طلب فرعون من هامان أن يوقد على الطين !!
”يذكر هيرودوت أن الملك أماريس (569 - 526 ق.م) أرسل من مصر كمية من المسحوق القابض (ويكاد يكون من المحقق أنه الشب) تقدر

¹³ مازال الطين يستخدم حتى الآن فى رفع الصلابة فى صناعات الأسمنت والسيراميك وأيضاً فى الخزف والصينى !



قيمتها بألف وزنة ، وذلك مساهمة في إعادة بناء المعبد في دلفى ، وأن اليونانيين القاطنين في مصر أرسلوا كمية أخرى تساوى عشرين مينا¹⁴. والطريقة التي أتبعها المصريون القدماء في أستخلاص أكاسيد الألومنيوم من الشب مازالت مجهولة و لكنى أعتقد اعتقاداً جازماً أنهم أضافوا الجير المطفى إلى البول Urine و تركوه لمدة يومين ، فإن اليوريا الموجودة في البول Urine تتحول إلى نشادر (هيدروكسيد الأمونيوم)¹⁵ وبعد ذلك يضاف الخليط الناتج إلى محلول الشب فيترسب الألومنيوم في صورة الهيدروكسيد أو كما يعرف بالطين ويتم تجفيفه في أفران معدة لذلك ليتحول من صورة الهيدروكسيد إلى صورة الأكسيد !

”وذكرت الأنستان كاتون طومسون وجاردنر عن مناجم الشب في واحة الخارجة في الصحراء المصرية : (يلاحظ أن أميالا من سفوح التلال المتطرفة - بل ومن أرضية الصحراء أيضاً - تحتوى على حفر عديدة جداً

¹⁴ الفريد لوكاس : (المواد و الصناعات عند قدماء المصريين) ، ترجمة : د. زكى إسكندر ، محمد زكريا غنيم ، ص405.

¹⁵ لا يصلح هنا استخدام محلول النطرون بالرغم أن كربونات الصوديوم - الموجودة بالنطرون - عندما تتفاعل مع محلول الشب فإن هيدروكسيد الألومنيوم الناتج سيذوب في الزيادة من النطرون نظراً لقاعدته القوية مكوناً ميثا الومينات الصوديوم ، و بالتالى فالفاقد من هيدروكسيد الألومنيوم سيكون كبيراً و الطريقة هنا تعتبر فاشلة من الناحية الاقتصادية و يبدو أنهم كانوا يدركون هذا الأمر جيداً !!



وغير عميقة ، بحيث تظهر الأرض كأنها مقشورة) ¹⁶ . والتعبير الذى استخدمته الأنستان كاتون طومسون وجاردنر فى وصف مناجم الشب بالعبارة : (تظهر الأرض كأنها مقشورة) ففيه إشارة إلى اهتمام الباحثين عن الشب بالطبقة السفلى و عدم اهتمامهم بالقشرة العليا ، فما هو السر يا ترى ؟!

السر هو أن الشب المصرى غنى بكبريتات الحديد ¹⁷ ، و تحديداً كبريتات الحديدوز الخضراء التى تذوب فى الماء بسهولة و يمكن ترسيبها فى صورة الهيدروكسيد الذى يتم تجفيفه ليكون فى صورته النهائية أكسيد الحديد الأحمر !

أما القشرة العليا فهى تحتوى على كبريتات الحديدوز الخضراء التى تحولت بفعل الأكسدة من أكسجين الهواء إلى كبريتات الحديدى البنية وهذه لا تذوب فى الماء وبالتالي لا يمكن ترسيبها إلى هيدروكسيد و تجفيفه إلى أكسيد حديد !!

لذلك كان الاهتمام بالشب الموجود فى جوف الأرض والذى عند إذابته فى الماء يعطى محلول من كبريتات الألومنيوم والحديدوز والتى يمكن ترسيبهما بالنشادر فى صورة هيدروكسيد وتجفيف الناتج لينتج لنا مخلوط من أكسيد الألومنيوم وأكسيد الحديد الأحمر !

¹⁶ الفريد لوكاس : (المواد و الصناعات عند قدماء المصريين) ، ترجمة : د. زكى إسكندر ، محمد زكريا غنيم ، ص 404 .

¹⁷ الفريد لوكاس : (المواد و الصناعات عند قدماء المصريين) ، ترجمة : د. زكى إسكندر و محمد زكريا غنيم ص 247 .



بقيت الإشارة أن التحليل الكيميائي — لكل من الجبس المصرى و الأحجار التى أستخدمها قدماء المصريين فى البناء — أظهر وجود أكسيد الألومنيوم مقترناً بأكسيد الحديد الأحمر بنسبة تتراوح ما بين 0.5 % و 1 % !!¹⁸

قدماء المصريين صنعوا أحجار الأهرامات ...أى خلقوها !!

وننفرد بهذا رأى إذ ان الطريقة الحقيقية التى أستخدمها المصريون القدماء فى بناء الأهرام هى أنهم كانوا يطحنون الأحجار إلى مسحوق ناعم ثم يقومون بوضع مسحوق الأحجار بداخل الطاحونة ذات كرات مصنوعة من حجر الدولريت (وهى عبارة عن برميل من الحديد مثبت على وتدين بداخل الطاحونة مجموعة من الكرات المصنوعة من حجر الدولريت) ثم يقوم العمال بدوران الطاحونة وبها مسحوق مادة الحجر المطحون بالإضافة إلى الماء والغراء (الآجر) (والذى أستخدم كمتخّن لمخلوط العجين) بالإضافة إلى أكسيد الألومنيوم الذى كان يستخرج من الشب ويستخدم فى الخلطة بهدف رفع صلابة الحجر الناتج، بالإضافة إلى بعض الإضافات الأخرى التى من شأنها رفع صلابة الحجر الناتج.

¹⁸ راجع جداول التحليل الكيميائي للأحجار ومواد البناء التى أستخدمها قدماء المصريين و المنشورة فى كتاب المواد والصناعات عند قدماء المصريين للكيميائي الفرنسى / الفريد لوكاس ، ترجمة: د.زكى اسكندر ومحمد زكريا غنيم ص 757 - ص793 .



وبعد ذلك يتم صب العجين الناتج فى قالب من الخشب. ويتم تجهيز القوالب الخشبية بدهانها أولاً بزيت الفجل — الذى كان ينتج بكميات كبيرة وذو رائحة كريهة . حتى لا يلتصق بها العجين وبعد ذلك يتم صب العجين فى القوالب الخشبية ويتماسك العجين خلال 8 ساعات من صبه فى القالب وبعدها يتم فك القالب فى اليوم التالى من صبه ليتم عمل قالب جديد وهكذا . وحيث أن المقصود بعملية البناء هو تقطيع الأحجار من الجبال ولصق الحجر فوق الحجر أما فى حالة الأهرام فإن الأحجار المكوّنة لها خلقت (أى صنعت) وبالتالي فإن الأهرام ينطبق عليها قول الله تعالى: ﴿الَّتِي لَمْ يُخْلَقْ مِثْلُهَا فِي الْبِلَادِ (8)﴾ [الفجر] .

أدلة تؤكد استخدام كرات من حجر الدولريت فى مصر القديمة!

يذكر الفريد لوكاس فى كتابه (المواد والصناعات فى مصر القديمة) ، ص 660 : ” من أهم أوجه استعمالات الدولريت فى مصر القديمة صنع المدقات التى كانت تستخدم فى تشغيل الأحجار الصلدة ولا تزال ترى فى محاجر الجرانيت القديمة بأسوان. وفى محجر الكوارتز عند الجبل الأحمر بجوار القاهرة كميات كبيرة من هذا الحجر كرية الشكل تقريباً وقد بقيت منذ استخدمها الحجارون القدماء“.

ونرى أن الأحجار الكرية الشكل . السابق ذكرها . والتى بقيت منذ أن أستخدمها الحجارون القدماء إنما كانت توضع بداخل الطواحين عند عمل خليط العجين قبل صبه فى القالب الخشبى المعد لذلك .



المصريون القدماء استخدموا مطحون الأحجار فى عمل معاجين لسد الثقوب !

يذكر الكيميائى / الفريد لوкас فى كتابه (المواد والصناعات فى مصر القديمة) ، ص 22 : ” ولدى قيامى بتحليل عدد من عينات (المعجون) المستعمل بهذه المقبرة فى سد ثقوب الخشب وستر عيوبه تبين لى أنها عبارة عن مزيج من مسحوق الحجر الجيرى والغراء ملوناً (فى احدى الحالات بالمغرة الصفراء) ، كى يطابق لونه لون الخشب أو لون الطلاء الذى عليه. وعندما فحصت عدة مئات من تماثيل الشوابتى رقمى 66773 . 66774 بالمتحف المصرى مما يرجع تاريخه إلى عصر غير محقق ولكنه متأخر، وجدت أنها مركبة من حجر جيرى مسحوق جبّل بالغراء وصب فى قالب “ .

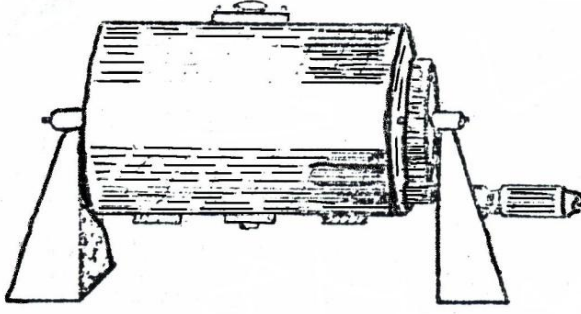
ومن المعروف حديثاً أن مسحوق الحجر الناعم يستخدم كمادة مالئة عند خلطه بالمواد اللاصقة ويستدل من ذلك أن قدماء المصريين كانوا لهم السبق فى هذا المجال وأنهم عرفوا عملية طحن الحجر الجيرى واستخدموه بالفعل كمادة مالئة فى صناعة المواد اللاصقة وخلطوه بالغراء وكذلك كانوا يعرفون صناعة القوالب التى صنع عن طريقها أحجار الأهرامات والتماثيل وكانت طريقتهم هى طحن الحجارة ثم خلطها بالمادة اللاصقة (الغراء) ثم صبها فى قوالب ..أى أن هذه الفكرة كانت معروفة ونفذوها بالفعل !!

أحجار الأهرامات تقوم بعمل إنعكاس للأشعة الكونية !

لا يعرف حتى الآن سر عدم إختراق الأشعة الكونية للأهرامات بل وأن الأجهزة أثبتت انعدام وجود الأشعة الكونية داخل الأهرامات ويرجع السبب



فى ذلك إلى وجود مادة مجهولة وضعت فى تركيبة مخلوط العجين عند صناعة الحجر وهذه المادة لها قدرة عجيبة فى عمل انعكاس لجميع أنواع الأشعة بما فى ذلك الأشعة الكونية. والأشعة الكونية لها خواص تآكلية وهى مسئولة عن تأثير القدم فى المباني والتماثيل ..إلخ. وهذا يعنى أن أحجار الأهرامات لن تتأكل أبداً أو تصاب بالفلق أى أنها ستبقى هكذا للأبد، وحيث أن أحجار الأهرام تقوم بعمل إنعكاس لجميع أنواع الأشعة بما فى ذلك الأشعة الكونية فهذا وحده يثبت أن هذه الأحجار صنعت (أى خلقت) لأن الأحجار المقطوعة من الجبال (الطبيعية) لا تمتلك نفس الخاصية !!



شكل يوضح الطاحونة ذات الكرات الحجرية و التى تستخدم الآن فى صناعة البويات!!



ويذكر الفريد لوкас : فى كتابه (المواد والصناعات عند قدماء المصريين) ، ترجمة : د. زكى إسكندر ، محمد زكريا غنيم ، ص 757 تحليل لجبس مصرى،(قام بالتحليل أ.لوкас) .

وجاء على النحو التالى :

المادة	عينة (1) %	عينة (2) %	عينة (3) %
لبس (كبريتات كالسيوم أائية)	75.40	85.20	89.90
سيلكا (رمل)	7.60	3.70	2.10
ربونات كالسيوم	15.20	9.40	7.50
سيد الحديد ألومنيوم	1.00	1.00	0.50
م يقدر	0.80	0.70	—
إجمالى	100.00	100.00	100.0



وفى نفس الصفحة نشر تحليل لمونة جير من مصر القديمة (العصر الرومانى)، (قام بالتحليل أ.لوكاس) :

المادة	عينة (1) %	عينة (2) %	عينة (3) %	عينة (4) %
ل	73.50	22.30	54.9	29.10
سيد الحديد للألومنيوم	3.70	7.50	13.30	4.00
سيد الكالسيوم	10.10	33.90	14.60	34.70
سيد الماغنيسيوم	0.70	1.80	3.20	2.10
ث أكسيد كبريت	1.40	3.20	لا شئ	0.90
ى أكسيد كربون وماء ور .. إلخ	10.60	31.30	14.00	29.20
إجمالى	100.00	100.00	100.00	100.00

ويلاحظ من الجداول وجود أكسيد الألومنيوم مقترناً مع أكسيد الحديد الأحمر فى العينات التى تم تحليلها!!



مثبتات الأصباغ

ومع إنه يحتمل ألا تكون مثبتات الألوان قد استعملت في مصر عند بدء ممارسة المصريين للصبغة ، إلا أنه من المؤكد أن هذه المثبتات كانت مستعملة بمصر في الوقت الذي عاش فيه "بليني" (القرن الأول بعد الميلاد) إذ يثير إليها قائلاً : ”إنهم في مصر أيضاً يستخدمون عملية عجيبة لتلوين المنسوجات ، فهم بعد عصر القماش الذي يكون أبيض أولاً يشبعونه لا بالصبغات بل بالمثبتات التي يقدر أن تمتص اللون ، وبعد هذا تغمس الأقمشة . وهي لم تتغير في مظهرها بعد . في قدر يحتوى على الصبغة وهي تغلى ، ثم تخرج منها بعد لحظة وهي ملونة تماماً . ومن الغريب أيضاً أنه على الرغم من أن الصبغة الموجودة في القدر ذات لون واحد ، فإن القماش الذي يخرج منها يكون ذا ألوان مختلفة تتوقف على طبيعة المثبت الذي استعمل لكل جزء ، وهذه الألوان لا تزول أبداً بالغسيل“ .

صناعة مواد التبييض

لقد عرف المصريون القدماء صناعة الورق فكانوا يصنعونه من البردى و كذلك صنعوا المنسوجات من خيوط الكتان... ولكنهم بدون شك عرفوا مواد التبييض !! وهناك أدلة كثيرة تؤكد ذلك أن المادة المستخدمة



فى التبييض كانت تصنع من ملح النطرون¹⁹. ويبدو أن هذه المادة قد استخدمت فى تبييض "الأقمشة" و "أوراق البردى". ويكفى للدلالة على ذلك أن (بلىنى) يقول: "إنه كثيراً ما يصهر النطرون ويسخن مع الكبريت"، ولكنه لم يذكر لأى غرض كان يعمل هذا، إنتهى كلام (بلىنى) ولكن من الواضح إنه يشرح طريقة لتصنيع مادة "بيكبريتيت الصوديوم" Sodium Bisulphite وهذه المادة تستخدم بالفعل فى التبييض حتى يومنا هذا سواء فى صناعة المنسوجات أو الورق. ومما لا شك فيه أن المصريين القدماء قد استخدموها بالفعل فى تبييض ورق البردى والمنسوجات الكتانية وهذه المادة تصنع عن طريق حرق الكبريت وإمرار الغاز الناتج من عملية الحرق على محلول مركز ساخن من ملح النطرون... وهذا هو ما وصفه (بلىنى) بالضبط !!

¹⁹(النطرون) عبارة عن كربونات الصوديوم الخام، و اكتشف بحالته الطبيعية فى صحراء مصر الغربية، و كان يصدر على نطاق واسع. وكلمة (نطرون) بالإنجليزية Natron مشتقة من الأصل العربى، ومن ثم جاء رمز الصوديوم Na، انظر دونالد ر. هيل: (العلوم والهندسة فى الحضارة الإسلامية)، ص 125، ترجمة: د. أحمد فؤاد باشا.



صناعة الفلزات والسبائك و المعدنيات

النحاس والذهب والحديد والرصاص والفضة والقصدير أهم الفلزات التي استخدمت في مصر قديماً ، وعُرفت حالة واحدة استخدم فيها الأنثيمون و أخرى استخدم فيها البلاتين . أما السبائك فقد استخدم منها ثلاث و هي :

- 1- البرونز وهي سبيكة تتكون أساسياً من النحاس و القصدير .
- 2- الذهب الفضى (الالكتروم) وهو سبيكة من الذهب و الفضة .
- 3- النحاس الأصفر وهو سبيكة من النحاس و الخارصين ، ولم يعرف إلا في عصر متأخر جداً . وعلاوة على هذه الفلزات و السبائك ، استخدمت أيضاً عدة خامات و مواد معدنية طبيعية .

حكاية ذهب الفراغة

ومن أهم الأسئلة التي حرص الفرنسيون على الحصول على إجابة لها من أين الفراغة يأتون بالذهب الذي استخدموه في صناعة وجه (توت عنخ أمون) و (رمسيس الثانى) ، ورأس (نفرتيتى) غير المكتمل وغيرها ؟

ومن أين جاءوا بهذه المجوهرات الثمينة وهذه الأدوات الدقيقة . وحاول الباحث المعماري (جورج كاستيل) الإجابة عن هذه الأسئلة من خلال عدد من المهمات التي قام بها في الصحراء الشرقية على مسافة 600 كيلومتر من موقع القاهرة الحالى ... وانشغل العلماء بمعرفة كيف استطاع المصريين القدماء إذابة و ثقل و تشكيل كربونات النحاس ، مع العلم إنها



تحتاج من 600 إلى ألف درجة لإذابتها ، حيث كان الفراعنة يعتمدون على الفحم المستخدم من الخشب والذي يخلف حرارة لاتزيد عن 600 درجة . وقد لاحظ العلماء بالصدفة فى أحد الممرات الجبلية الموجودة على ارتفاع 600 متر بالصحراء الشرقية ، أفراناً متراصة لا تزيد أبعادها عن 30 سنتيمتراً و 40 سنتيمتراً ، وكانت تستخدم لصهر المعادن و خاصة النحاس ثم يقومون بطرقها ثم نقلها للوادي . لم يتوصل العلماء إلى طريقة صنع الفراعنة للذهب إلا أنهم يعتقدون أن الفراعنة يحتمل أنهم سلكوا نفس طريقة الإغريق فى الحصول على الذهب ، حيث كانوا يسحقون البلور الصخرى ويقومون بتحويله إلى تراب الذهب .

البويات

وعلى الرغم من أن الكشف الحديثة دلت على أن المصريين القدماء ليسوا أول من استخدم البويات ... إلا أن التاريخ يسجل لهم و يشهد بأنهم أول من عرف خواص المواد المستعملة فى صناعة البويات معرفة دقيقة جيدة ... مما مكنهم من الابتكار والإبداع ... وأدخلوا مواد جديدة فى عالم البويات كمخضبات وألوان ... كما أنهم أول من عرفوا كيفية تجهيز الأسطح و قيمة التجهيز فى إطالة عمر الدهان ، كما أنهم أول من استخدموا المذيبات (غير الماء) مثل الترينتينا ويمكن إجمال القول بأن التاريخ الحقيقى للبويات يبدأ من عندهم تلاهم فى ذلك البابليين والأشوريين



. وتدل الرسومات التى على جدران معابد المصريين القدماء أنهم عرفوا كيفية تنقية المواد الأولية للبيوت من الشوائب لتصبح الألوان رائعة كما عرفوا كيف يخلطون دهان بآخر دون أن يفقد أى منهما خواصه أو يفسد أحدهما الآخر بل كان هدف الخلط تحسين اللون ... تحسين اللصوقة على السطح ... تحسين ثبات اللون .

الحبر

صنع المصريون الأحبار منذ الألف الرابع قبل الميلاد — و تعتبر صناعة الأحبار جزءاً من صناعة الألوان والتي عرفت فى الحضارات القديمة ، وكانوا يستخدمون المعادن الملونة فى صناعة الألوان و الأحبار ، فاللون الأحمر من معدن الهيماتيت (أكسيد حديد لا مائى) أو معدن السينابار (كبريتيد الزئبق) ، والأصفر من معدن الليمونايت (أكسيد حديد مائى) ، والأسود من معدن البيروولوزيت (أكسيد منجنيز) أو من السناج ، والأزرق من معدن الازوريت (كربونات النحاس ، والأخضر من معدن الملاكيت (كربونات النحاس) ، وقد حصلوا على درجات مختلفة من تلك الألوان بخلط كميات مختلفة من مسحوق هذه المعادن ، وصنع الصينيون حبراً أسود من سناج المصاييح وآخر أحمر من معدن السينابار (كبريتيد الزئبق) . وكان الحبر الهندى (الحبر الشينى) صينى الأصل ، وشاع



استخدام الحبر الأسود فى الطباعة فى الصين فى القرن الرابع الميلادى ،
واقصر استخدام الحبر الأحمر على الأباطرة فى ذلك الوقت .

سر الألوان الفرعونية

”ولطالما حاول الفرنسيون أن يفسروا سر الألوان التى استخدمها الفراعنة ،
والتي ظلت تقاوم الزمن على جدران المعابد المكشوفة لأشعة الشمس
آلاف السنين ... وقد اكتشفت عالمة الألمانية (ساندرين باجيه) سر اللون
الأخضر والأزرق الباهت الذى انتشر فى معظم اللوحات المرسومة أو
المنحوتة على الآثار الفرعونية القديمة وعن هذا الاكتشاف نالت
(ساندرين) جائزة مؤسسة لوريال للعلوم والفنون . وقبل هذا الاكتشاف كان
الباحثون يعتقدون أن اللون الأخضر هو محاولة فاشلة للوصول لدرجة
الأزرق الواضح الذى كان يظهر دائماً باهتاً فى الرسومات و التماثيل
الفرعونية ... وكان يرمز الفراعنة باللون الأزرق إلى الطبيعة الإلهية
والأخضر يرمز إلى البعث . والنتائج الأولى التى توصلت لها (ساندرين
باجيه) تشير إلى أن الفراعنة استطاعوا الحصول على درجة الأزرق عن
طريق الوصول لدرجة حرارة تصل من 850 إلى 1100 درجة مئوية
خليط من الرمال الصوانى والأحجار الجيرية ومعادن النحاس و البرونز
وبالإضافة إلى سائل غازى الذى له مفعول تقليل درجة الحرارة الناتج عن



صهر مزيج هذه المعادن . وللحصول على اللون الأخضر تتم نفس العملية من صهر المعادن لكن مع نسب مختلفة حيث تزيد نسبة الحجر الجيري والسائل الغازي ويقل معدل النحاس المستخدم . لكن تزيد حرارة صهر المعادن من 100 إلى 150 درجة عن الحرارة المستخدمة للحصول على اللون الأزرق . وهذه التحليلات تؤكد أن قدماء المصريين كانوا يلمّون بتراكيب كيميائية معقدة ... ولكن كيفية الحصول على هذه الدرجات الحرارية المرتفعة سواء في أفران مغلقة أو مفتوحة سيظل سؤالاً بلا جواب !! والمثير للفضول أن هذا اللون الأزرق المصرى ، والذي ترجع أولى ظهوره في الألفية الثالثة قبل الميلاد قد انتشر في دول البحر المتوسط وظل مستخدماً لمدة طويلة بعد اختفاء الفراعنة ... ولكن اللون الأخضر لم يتم استخدامه سوى في مصر . وفي وقت لاحق ظهرت درجات مختلفة من الأخضر ، لكن مصنوعة من عناصر أخرى مثل كربونات النحاس الطبيعية المهترئة²⁰.

ولكن كيف استطاع القدماء المصريين الحصول على درجة حرارة عالية تفوق الـ 600 درجة مئوية لكي يحصلوا على الألوان المذكورة سابقاً !! كيف استطاع المصري القديم صهر المعادن وخاصة الذهب الذي ينصهر عند درجة حرارة تفوق الـ 1000 مئوية !!

من المحتمل أن المصري القديم قد عرف التقطير الإتلافي للخشب (أى حرق الخشب بمعزل عن الهواء) وحصل على الكحول الميثيلي والذي

²⁰ جريدة أخبار اليوم فى 2000/2/12 ، ص 10 .



تمكن بواسطته (أى بحرقه) فى الحصول على تلك الدرجات الحرارية العالية وخصوصاً وأن قدماء المصريين كانوا يستوردون كميات هائلة من الأخشاب من بلاد الشام . والجدول²¹ التالى يوضح القيمة الحرارية بالسعر لأنواع الوقود المستخدم فى أفران الحرق :

الوقود	القيمة الحرارية بالسعر لكل جرام بالتقريب
الخشب	4500
الكحول الميثيلى	6500
الكوك	من 6100 إلى 7000
الفحم الحجري	7500
فحم الخشب	8500
الكيروسين (البترول)	11250
زيت الوقود (ديزل ثقيل)	10000
الجازولين (زيت البرافين)	11000
الغاز الطبيعى	لكل لتر 8900
غاز الفحم	من 5300
الغاز المحضر من البترول	الغاز 4500
الكهرباء	59000 لكل كيلوات فى الساعة

²¹ رؤوف النحاس : (صناعة الزجاج) ، ص286 .



المصريون القدماء كانوا يعرفون مثبتات الألوان !

كثيراً ما أقترح أن زلال البيض (بياض البيض) كان المادة اللاصقة التي استخدمت في التصوير المصرى القديم ، فقد ذكر (أسبرل) أنه وجد دليلاً على استعمال زلال البيض في تصاوير مقبرة من الأسرة الثانية عشرة في كاهون ، وذلك لأن اللون لم يؤثر فيه الماء الحار أو البارد كما أنه لم يتأثر بالصابون ، وأنه عندما سخن تقحم وتساعد عنه النشادر ، وأنه لم يذب في حامض الهيدروكلوريك المخفف ولكنه ذاب في هذا الحامض مركزاً ، وعلى ذلك يقول : ”قد يكون ثمت قليل من الشك في كونه زلالاً ، و لكن لا يمكن أن يكون جيلاتينا أو أى صمغ راتنجى“ ، ويقول أيضاً أنه : ”تبدو على سطح الحجر حول التصاوير الأخرى ظاهرة خاصة ، هى عبارة عن لمعة قليلة وجد أنها ناشئة عن بسط هذا الزلال على السطوح التى أصبحت الآن مجردة من اللون“ ، ويقترح أنه ربما كان الزلال قد بسط لسد مسام الحجر ، ويقرر أنه ”لا يبدو أن هناك أى شك فى أن جميع الألوان التى اختبرتها ولها الصفات السابق ذكرها كان سواها زلال البيض ، وينطبق هذا على الزمن الممتد من عصر الملك سنفرو إلى عصر الرومان ...“ . أما أن (أسبرل) قد وجد أن المادة التى اختبرها عبارة عن مركب نتروجينى عضوى فهذا لا يقوم دليلاً على أن



تلك المادة زلال ، فالغراء بالمثل مادة نتروجينية عضوية ، ومن المحتمل جداً أن تكون موجودة ، فضلاً عن أنه إذا كان الحجر الذى نقش التصوير عليه قد غطى فعلاً بالزلال كما اقترح (أسبرل) فإن الزلال الذى وجد ربما كان فى تغطية السطح (البطانة) لا فى مادة التصوير نفسها ، و يذكر الكيميائى الفرنسى (الفريد لوکاس) فى كتابه²² : ”وقد اختبرت عدداً كبيراً جداً من عينات مواد التصوير المصرى القديم فوجدت أن اللون يزول بالماء بسهولة فى جميع الحالات فلا يمكننى القول بأن المادة اللاصقة المستعملة كانت من الزلال اللهم إلا إذا كان قد تلاشى على فرض وجوده أصلاً . هذا وعلى الرغم من أن العينات التى أشار إليها (أسبرل) والتى لم يؤثر فيها الماء ربما كانت تحتوى زللاً فإنه ينبغي ألا يغفل من الاعتبار ان شمع العسل و الراتنج وكلاهما استعمل بلا ريب أحياناً أثناء عصر الأسرة الثامنة عشرة لتغطية تصاوير المقابر ما كان هما الآخران ليتأثرا بالماء ، أما الاختبار الذى أجراه (لورى) فربما كانت المادة العضوية التى كشف عنها (غراء) لا (زللاً) ، و لم يكن الأخير مصدر الكبريت بل كان مصدره الغراء ، فهو كالزلال يحتويه“ . والأمر فى النهاية يدعو إلى الدهشة و العجب ... هل كان المصريون القدماء يعرفون مثبتات الألوان ؟ وهل استخدموها فى التصاویر القديمة سواء كانت بداخل المقابر أو على جدران المعابد فى تلك الأزمنة القديمة ؟ ... ولماذا لم تتأثر تلك

²² الفريد لوکاس : (المواد و الصناعات عند قدماء المصريين) ، ص 16 ، ترجمة : د.زكى اسكندر و محمد زكريا غنيم .



التساویر بعوامل الزمن وظلت كما هی محتفظة بألوانها الزاهية ؟ ...أسئلة
كثيرة يصعب العثور على إجابات شافية لها !!!!

الفراعنة أول من عرفوا السموم !!

اكتشف طبيب آلماني اسمه (كونوماير) سر تقديس الفراعنة للضفادع .
ففى سنة 1950 لاحظ أن وراء أذن الضفدعة توجد غدة تفرز 12 نوعاً
من السموم الفتاكة . فليس غريباً أن تلقى الضفادع هذا الاحترام العظيم
عند الفراعنة !

دباغة الجلود

وقد خطا المصريون بالجلد خطوات منذ القدم فاستعملوه خاماً ثم عالجه
لدرجة تكفى لجعله طرياً ثم دبغوه دبغاً تاماً والأشياء المصنوعة من الجلد
توجد فى المقابر من العهد التاسى وفترة البدارى وعصر ما قبل الأسرات
. وصناعة الجلد مَصَّورة على جدران مقبرة من عهد الأسرة السادسة
والعشرين فى طيبة أيضاً . وكان الجلد يستعمل فى صنع الأكياس ،
والشعار التى يرجح إنها كانت شعاراً كهنوياً فى عهد الأسرتين الحادية
والعشرين والثانية والعشرين ، والأساور ، وأغطية الوسائد ، وأرضيات
المركبات ، وأطر عجلاتها ، وجرب الخناجر ، و عدة الخيل ، والجعاب ،



والحبال ، والنعال ، وأطواق الكلاب ، ومقعدات الكراسى ذات المساند ،
وللكتابة عليه ، وكانت شائعة جداً ، وفى أغراض شتى .

صناعة الزجاج

عرف المصري القديم صناعة الزجاج منذ أقدم العصور وبرع فى صنعه .
وكانت المواد اللازمة تخطط فى جفئات من الخزف وتسخن تسخيناً شديداً
فى فرن خاص إلى أن تنصهر إنصهاراً كلياً ، وتحدد بعضها ببعض
اتحاداً تاماً ، وتصير كتلة الزجاج الناتجة صافية متجانسة ، وكان الصانع
الماهر يعرف بالمران متى يبلغ هذا الحد ، غير انه كان يلجأ فى بعض
الأحيان إلى إخراج كميات صغيرة من الكتلة المنصهرة بواسطة ماشية
لفحصها ، فإذا ما تمت العملية كان الزجاج الناتج يصب فى قوالب ، أو
يصب قليلاً ثم يبرم عيداناً زجاجية رفيعة ، كما أن هذه العيدان كانت
تبسط إلى شرائح زجاجية تقطع فيما بعد إلى قطع صغيرة للترصيع . وقد
انتقلت أسرار صناعة الزجاج من مصر القديمة إلى كل من الإغريق
والرومان ، وكذلك انتقلت معها أسرار صناعة الكيمياء التى كانت تقوم
أساساً على المران واكتساب الخبرات ، والتى كانت أسرارها تتركز أساساً
فى يد طبقة الكهنة وسدنة المعابد .

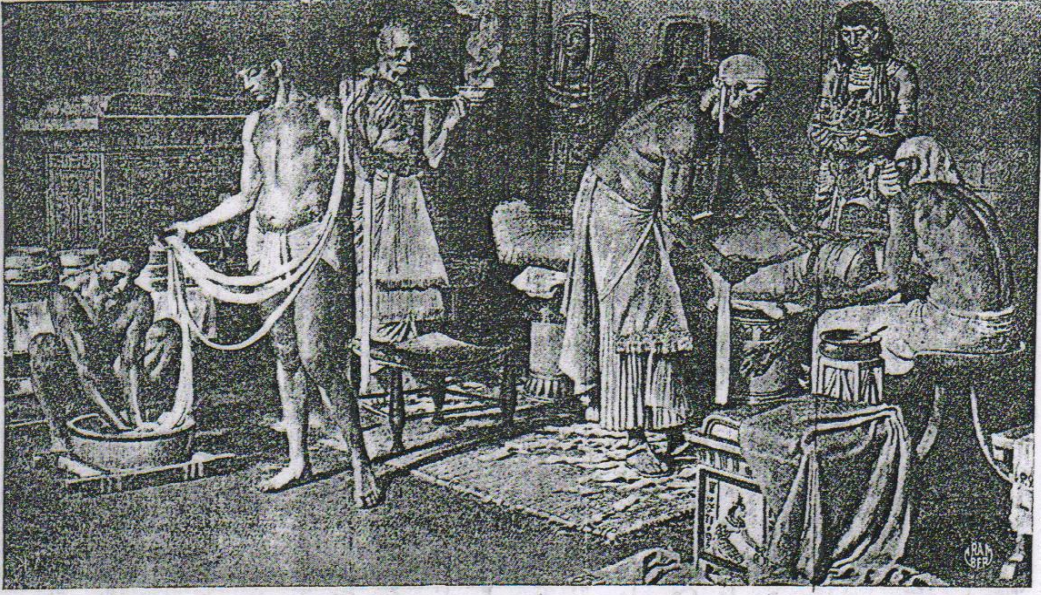


الفراعنة صنعوا مواد التجميل قبل 40 قرناً !

”بعد قيام خبراء من معامل المتاحف الفرنسية وعدد من علماء الأشعة النيترونية بتحليل محتويات 49 قارورة تجميل مصرية في متحف اللوفر ، أكدت صحيفة لوموند الفرنسية أمس أن المصريين القدماء عرفوا صناعة الكيمياء قبل أربعين قرن . وأشارت الصحيفة إلى أن المصريين كانوا يستخدمون أنواع البودرة المستخرجة من المعادن الطبيعية في التجميل ، إلا أن الدراسات الأخيرة أثبتت أنهم تمكنوا من تطوير مادة كيميائية جديدة من كلورور الرصاص لتستخدم في التجميل ، وهو الأمر الذي أصاب العلماء بالحيرة لمدة طويلة . وأكد العلماء — الذين توصلوا لهذا الاكتشاف أن ذلك لم يكن مصادفة ، لأنهم تمكنوا من صناعة المركبات الكيميائية وبمواد أوجدوها بأنفسهم . وأعلن باحثان فرنسيان أن المصريين القدماء كانوا يتلاعبون باللون ، كما كانوا يقيسون الكميات من كل مادة بشكل دقيق“ ،²³.

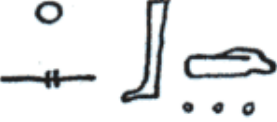
²³ جريدة الأهرام : العدد 40982 في 19/2/1999 ، ص 1 .





طريقة الخياط عند قدام المصريين



	<i>nub</i>	Gold.
	<i>asem</i>	Electrum.
	<i>hat</i>	Silver.
	<i>χomt</i>	Copper.
	<i>men</i>	Iron.
	<i>teht</i>	Lead.
	<i>chesbet</i>	Blue Stone, or Enamel, or Sapphire.

رموز العناصر الكيميائية عند قدماء المصريين



الكيمياء السكندرية

عندما قنن (بولس) الكيمياء لأول مرة كانت مكوناتها الإغريقية ومن بلاد ما بين النهرين وغيرهما قد اندمجت فعلاً إلى درجة كبيرة و كانت نظرية العناصر الأربعة الإغريقية تطبق بطريقة خاصة . وقد أكد (أرسطو)²⁴ وغيره أهمية "خصائص العناصر" ، الهواء والماء و التراب و النار ، أكثر مما أكدوا أهمية هذه العناصر نفسها . وتحتوى كتابات (أفلاطون)²⁵ وغيره

²⁴ ولد أرسطو عام 384 ق.م و توفي عام 322 ق.م و تعلم فى أكاديمية أفلاطون و اشتهر بالفلسفة و المنطق ، بل كان أول من وضع مؤلفاً فى المنطق ، و قد وصفه دانتى أليجييرى بأنه سيد العارفين ، كما قال عنه القدامى أنه ألف نحو ألف مصنف ، و إن كان لم يصل إلينا منها إلا عدد قليل لا يتجاوز 47 مؤلفاً ، و كلها غير كاملة ، و لأرسطو بحوث فى علم الأحياء ، و لما توفي أفلاطون ترك مدرسته و أنشأ مدرسة أخرى سماها " الليسيوم " . و أهم كتبه "المقولات" ، و "الجدل" ، و "السماء" ، وكتاب "ما بعد الطبيعة" ، انظر د.أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 203 .

²⁵ ولد أفلاطون عام 430 ف.م ، و توفي عام 347 ف.م .وهو تلميذ سقراط و معلم أرسطو ، و أصبح من أشهر الفلاسفة فيما بعد ، و كان لأفلاطون ولاء عميق لأستاذه سقراط ، و كثيراً ما دافع عن آرائه و عن فلسفته حتى أنه ألف كتاباً أسماه " دفاع سقراط " ، ذكر فيه الخطاب الذى ألقاه سقراط أمام المحكمة التى أدانته ، و قد كان لأفلاطون اهتمام أخلاقى عميق ، و وضع كتاباً يعرف باسم " الجمهورية " وصف فيه الدولة المثالية ، و كتب فى آخر أيامه بحثاً يعرف باسم " القوانين " ، وهو يحتوى على تمهيد أقرب ما يكون إلى الحكومة المثالية التى أرادها ، و قد كان أفلاطون فيلسوفاً و أديباً



من الفلاسفة على فقرات تشير إلى مادة أولية متعادلة تتحول إلى عنصر معين بامتصاص خصائصه (أو سماته) بنفس الطريقة التي تمتص بها الطبقة السفلية عديمة الرائحة الزيت الرئيسي شديد الرائحة في أوعية طبخ البلمس ، واكتسبت "خصائص" نظرية (أرسطو) ، على يدى (بولس) وأفراد المدرستين الهرمسية و الرواقية و بشكل متزايد ، سمات مادية تضاف إلى أو تنقص من الطبيعة السفلية المحايدة . وأمكن عن طريق التفاعلات الكيميائية فصل (الجوهر) أو (الروح) من عنصر المادة وتحويله إلى أخرى . ومن هنا يسعى الكيماوى للحصول على (روح) مركباته الكيميائية لكى يستطيع تغييرها وفق ما يريد ولكى يقوم (بتحويل) بعض المواد كالأحجار الكريمة و المعادن . ويورد (بولس) مقتطفات من كتب تركيبات الصباغة التى يبدو أنه كان هناك الكثير منها فى هذه الفترة والتى يوجد أحدها ، وهو يرجع إلى القرن السابع الميلادى ، فى متحف برلين . ولم يكن (بولس) مع ذلك مهتما بتركيبات الصباغة فى حد ذاتها ، وإنما بتغييرات اللون فقط و التى كانت تشير بالنسبة له و لزملائه الكيماويين إلى تغير جوهرى فى الجسم الملون نتيجة لتفاعل كيميائى . فتلون المادة الكيميائية يعنى بالنسبة لهم حدوث "تحول" فعلى . ومن ثم درسوا مثل هذه التلوينات واستخدموا مصطلحات الصباغين الفنية للإشارة إلى تغييرات المادة التى

= و فناناً عظيماً ، و أنشأ مدرسته الخاصة التى عرفت باسم الأكاديمية ، انظر د.أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 203 .



ظنوا أنهم يلاحظونها وكان "تحول" المركبات كالمعادن يبدأ في الكيمياء البدائية باختزال "إفساد" المادة الأولية إلى (تراب) متعادل تمهيدا لفرز الكميات المطلوبة من "الماء" (الأنصارية) و"الهواء" (اللمعان) و"النار" ثم التصفير ، وأخيرا تحويله "بالأيوسيس" (إضفاء اللون الأرجواني) إلى ذهب مؤكد ، وأصبحت الخصائص الفردية الجوهرية التي كونت الشكل الأرسطالي لكل مادة في يدى هؤلاء الكيماويين سوائل خفية تسمى "البنوما" ، (النفس) أو "الروح" ، يمكن تحضيرها من أية مادة عن طريق التسخين مدة طويلة أو بعمليات التقطير المتكررة . ومن هذا ابتكر الكيماويون السكندريون أساليب كيميائية جديدة مستعيرين الكثير من أجهزة المطبخ ورجال الصناعات الكيميائية لتقطير وغلى وتسخين موادهم فى أنابيب وأوانى مقفلة و هاضمات وقدر لاستعادة هذه (الروح) أو (لإسقاطها) على المادة المراد تغييرها والتي توضع فى قمة الإناء لكى (تحول) عن طريق الأبخرة المتصاعدة من (الكبريت) و(الزرنخ) و(الزئبق) أو على الأصح من مركبات تحتوى على هذه العناصر ، وكانت هذه الطريقة فى إسقاط الكاشف على المادة المراد تغييرها مثال نمطى لمنهج الكيماويين السكندريين الذين برعوا فى تصميم أجهزة جديدة لأبحاثهم فى طبيعة المادة . ويمضى قرابة القرنين من الزمان بعد كتاب (بولس) ، أسرار الطبيعة ، قبل ظهور "أناكسيلاوس اللاريسى" (حوالى 50 ق . م) مؤلف البافيكيا (التلوين) ، عن التغييرات التى تحدث عندما تتغير ألوان المواد . ثم نجد بعد هذا فى القرون الأولى من عصرنا



كيميائيين كثيرين آخرين . والواقع أننا نستطيع أن نميز بين مدرسة عملية (ايزيس ، جامبليخوس ، موسى ، أوستانيز) وأخرى فلسفية (ماريا اليهودية وكوماريوس وهيرمس وكليوباترا) من المؤلفين الذين يأخذون أسماء وهمية كي يرفعوا من قيمة أبحاثهم . ولا يعرف من كتابات (بولس) و(أناكسيلاوس) إلا أجزاء موجودة فيما يسمى ببرديات ليدن وستوكهولم والتي اكتشفت في أحد القبور في طيبة (مصر) مع العديد من البرديات السحرية . ويبدو أن هذه المجموعة كانت تخص كيمائياً من العصور المبكرة . وقد انتزعت أجزاء من هذه البرديات من كتاب لأحد الصباغين عن التوصيفات العملية . وتنتهي هذه الفترة التقنية للكيمياء بـ (زوسيموس) الذي لخص ، حوالي عام 300 ق . م . كل قواعد الكيمياء ومراجعتها . وقد أوضحت كتاباته اتجاهها دينياً قوياً ، إذ آمن بأن الخلاص ممكن عن طريق العمل العظيم للتحويل الكامل للمعادن .

الكيمياء الصينية

الطب هو الملهم لتطور الكيمياء ، وتملك الصين مخزوناً أسطورياً من الأدوية . وتتضمن بعض العلاجات بالأعشاب أو المعادن التي أخذها الطب الأوربي كلا من الحديد (للأنيميا) ، وزيت الخروع ، والكاولين (صلصال يستخدم لمعالجة الإسهال) ، والأكونيت (درنة تستخدم كمسكن) ، والكافور ، والقنب (شجرة الحشيش) ، وزيت تشولمجر (يستخدم



للجذام) ، أما المكون النشط الفعال للروافيا والذي كان يستخدم فى الصين كمقيئ للتطهير فقد استُخلص ويستخدم حالياً لمعالجة ضغط الدم المرتفع وبعض الحالات العقلية ، ولم يصل العصر البرونزى إلى الصين إلا حوالى سنة 1500 ق.م ، ولم يظهر الحديد إلا حوالى سنة 500 ق.م ، لكن مع بداية العصر السيمىائى²⁶ عندهم حوالى سنة 100 ميلادية ، كان الصينيون على معرفة بالخارصين والنحاس الأصفر (سبيكة النحاس والخارصين) و الزئبق والكبريت والعديد من الأملاح المعروفة مثل النيترو ، وفى القرن الخامس قبل الميلاد قام أحد الكهنة بعمل قائمة من المواد المعروفة التى تضمنت أكسيد الرصاص وكربونات الرصاص والكبريت وكربونات الكالسيوم وكبريتات الكالسيوم المميهة وأكسيد الحديد والنيتر والتلك أو الحجر الصابونى ، وسيليكات الماغنسيوم المميهة والشب البوتاسى (الملح المزدوج لكبريتات البوتاسيوم والألومنيوم) والمالكايت (كربونات النحاس القاعدية) واللازورد وغيرها .

كان الصينيون على دراية بعامل التحات المتطاير (كلوريد الزئبق) والكالوميل (كلوريد الزئبقوز) وكانوا يستطيعون التفريق بينهما ، واستخدموا الزئبق لاستخلاص الذهب والفضة بالملمغة ، وقرب نهاية العصر السكندرى استخدموا ملمغ القصدير مع الفضة لغرض علاج الأسنان .

²⁶ المقصود بالعصر السيمىائى هو عصر ممارسة الكيمياء القديمة قبل ظهور و استقرار المنهج العلمى ، و (السيمياء) هو اسم يطلق على الكيمياء القديمة و بالإنجليزية تسمى Alchemy .



ويرى بعض المؤرخين أنه من الممكن اعتبار الصين الموطن الحقيقي الذى نبتت فيه الكيمياء . فمذ القرن الثالث وما قبل ذلك بكثير ظهرت كتابات كيميائية ذات ملامح خاصة عند جماعة " الطاو " Taoism . ويذهب الدكتور أ. س . جونسون حديثاً إلى القول بأن الكيمياء إنما هى نتاج محلى انبعث فى الصين من فلسفة " الطاو " التى تعتبر الكون كله مظهراً لجوهر حى تحكمه روح شاملة و هذه الروح (Tao) تتجلى فى القوى الثنائية المتضادة لمبدأى "الين" و "اليانج" Yin & Yang . فالمعادن كلها طبقاً لهذه النظرية أصلها واحد واختلافها راجع إلى النسبة التى تقترب بها من عنصرى "الين" و "اليانج" وعلى هذا الأساس عدّ الصينيون تحويل المعادن بعضها إلى بعض الآخر ممكناً تماماً ، وقد كان لأهل الصين تجارب فى الكيمياء القديمة ، وكان الهدف الأساسى من هذه التجارب هو اكتشاف مواد يمكن أن تطيل العمر أو تمنع أجساد الموتى من الفساد . وكان الصينيون يعتقدون أن الكون يتكون من خمسة عناصر : هى الماء ، والنار ، والخشب ، والفلز ، و الأرض . وقد جاء فى كتاب تاو Book of Tao الذى كتب عام 550 قبل الميلاد أن طاقة الكون تنقسم إلى شكلين هما : "يانج Yang" ، وهو شكل مذكر و نشيط و يشبه النار ، والآخر "يين Yin" ، وهو شكل أنثوى و سلبى و يشبه الماء . وكانوا يعتقدون أن الذهب يانج نقى ، وأن له القدرة هو و الجمست على حفظ الأجسام من الفساد ، ولهذا كانوا يدفنون الموتى فى صناديق من الجمست وتسد فتحاتهما بقطع من الذهب . وقد سجل تاريخ الصين



محاولات فى الكيمياء لتحويل المعادن بوسائل صناعية زمن الإمبراطور الشهير "ووتى Wu ti" (140 - 86 ق . م) ، أما الشخصية الرئيسية فى الكيمياء فى الصين فقد ظهرت فى القرن الرابع و على وجه التحديد سنة 330 فقد كتب "كوهانج" Kohung (281 - 361 م) رسالة هامة عن فلسفة الطاو والكيمياء وقسمها قسمين كبيرين جعل الأول من عشرين فصلاً كلها تعالج تحويل المعادن واكسير الحياة ، وقواعد إطالة الحياة وسبل تحقيق الخلود . وفى الفصل الرابع والحادى عشر والسادس عشر فصل كوهانج كيفية تحضير اكسير أبيض وأصفر لتحويل المعادن الرخيصة إلى الذهب و الفضة . والهدف من تعلم الكيمياء يجمله (كوهانج) فيما يلى : تحضير الذهب الخالص من المعادن الرخيصة والذى يكسب من يتعاطاه خلوداً ، ممارسة بعض العمليات الكيميائية التى تساعد على تركيب أدوية تمنح الخلود و تحققه . ولا تزال رسائل (كوهانج) الكيميائية موجودة حتى الآن . وقد ظهرت فى الصين نظرية تقول إن هناك عناصر خمسة تعتبر أصلاً للموجودات هى : الماء والنار والخشب والمعدن والتراب ، وإن كل عنصر يتحول إلى الآخر خلال الدورة الأبدية . وقد أوضح "نيدهام" Nesdham أن أساس النظرة الصينية هو فى اعتبار الطبيعة كلها مجموعات أو حزم من الأشياء ذات خصائص مشتركة ، وأن منهج تناولهم العلمى للظواهر كان منهجاً عضوياً وليس ميكانيكياً . وأهم موضوعات الكيمياء التى شغل بها الصينيون فى تلك الفترة هو تدبير "اكسير الحياة المقدس" Divine Elixir الذى أسموه



"التان" Tan . ولقد كثرت الخرافات عند الصينيين تى أنهم صاروا يقدسون الذين يعملون فى حقل الكيمياء فقد كانوا يصدقون أن عملية تحويل المعادن الرخيصة إلى معادن ثمينة مثل الذهب والفضة كانت ممكنة ، كما أن الدجالين كانوا يبلورن فكرة أنه بإمكانهم تركيب أدوية تطيل العمر ، وتمنح الخلود المؤبد . ويذهب العالم الحجة فون ليبمان E.O. Von Lippman إلى أن الكيمياء وجدت فى الصين خلال القرن الثامن عندما كان ميناء "كانتون" Canton مفتوحاً للأجانب وميداناً للتلاقى بينهم وبين أهل الصين حيث ازدهرت التجارة بسرعة عجيبة . وثمة من يزعم أن الكيمياء وصلت إلى الصين عن طريق مصر أو العراق أو الهند أو أنها كانت نتيجة للتجارة المباشرة بين العرب والصينيين وهكذا اختلفت الآراء حول حقيقة الكيمياء الصينية . وبين كل هذه الإدعاءات المتصارعة يصعب الوصول إلى حكم قاطع يبرز أصل الكيمياء فى حسم و جلاء ، وإن كان من المؤكد وجود شبه قريب بين كيمياء الصين و الكيمياء الإسلامية الأمر الذى يظهر معه أنهما أما أن يكونا قد نبعا من مصدر واحد أو أن يكون أحدهما أصل للآخر .

الكيمياء الهندية

نحن نعرف عن التقنية الهندية المبكرة فى الميتالورجيا (علم استخراج المعادن وتنقيتها ومزجها) ، من المصنوعات التى وجدت فى المقابر مثل



الصلب فى الفترة 600 - 500 (ق.م) ، وكذلك من عمود الحديد المطاوع قرب دلهى والذى يرجع تاريخه إلى 1500 سنة مضت . ونستمد المعلومات عن التقنيات الكيميائية الأخرى من الكتابات الطبية فقط : الشراكا حوالى سنة 1000 ميلادية ، والسوسروتا حوالى سنة 200 ميلادية ، والفاجبهاتا حوالى سنة 600 ميلادية . وتوضح هذه الكتابات أن الهند كانت تملك ذخيرة غنية من الأدوية (فارما كوبيا) (النباتات السامة ، والمليينات ، ومدرات البول) ، ومن الميتالورجيا (الذهب والفضة والقصدير والحديد والرصاص والنحاس والصلب والبرونز والنحاس الأصفر) ، وقائمة من المواد الكيميائية العملية الأخرى (الكحول ، الصودا الكاوية ، وكلوريد و كبريتات الحديد والنحاس) . واستخدم الهنود الكحول كمخدر ، وأوقفوا النزيف بالزيوت الساخنة والقار . ولسنا نعرف عن تاريخ الكيمياء الهندية ، لسوء الحظ ، إلا الشئ القليل . ولغموض معارفنا وقلة المصادر التى بين أيدينا عن تاريخ العلم الهندى فى الأزمان القديمة قل ما نعرفه من أسماء الكيميائيين ومؤلفاتهم . ومن الفلاسفة الهنود الذين وضعوا نظريات فى أصل المادة و تفسير ظواهرها ، الفيلسوف الهندى "كانادا " Kanada الذى افترض أن أصل الكون عناصر أربعة هى : التراب والماء والنور والهواء (الأثير) . وهذه العناصر تتكون فى حقيقتها من ذرات آلية غير فانية ، على نحو ما قال به "اليسيبوس" اليونانى . ويصر علماء الهند أن العالم الهندى المشهور "كاندا " هو أول من فكر بنظرية العناصر الأربعة (النار والهواء والماء والتراب) وليس كما يدعيه



علماء اليونان أنهم أول من فكر فى نظرية العناصر الأربعة ، ومن الممكن أن تكون هذه النظرية قد وجدت طريقها إلى العلم اليونانى وإن لم يكن هناك دليل كاف على صحة ذلك الأمر . وقد ربط الهندوس Hindus على نحو ما فعل الصينيون تماماً بين الذهب و إطالة العمر وبينه و بين إمكان تحقيق الخلود أحياناً . وتشير "الفيدا"²⁷ إلى ترافق الذهب وطول العمر ، كما تظهر فكرة تحويل الفلزات الأساسية إلى ذهب فى الكتابات البوذية فى الفترة من 100 إلى 400 ميلادية - أى تقريباً فى زمن ظهورها نفسه فى كتابات البحر المتوسط . وقد تأكدت الممارسة الهندية للسيمياء فى القرن السابع الميلادى فى تقارير الرحالة الصينيين ، كما أن السيميائيين الهنود من ذوى الخبرة العملية (مثل تحضير الأحماض المعدنية القوية لتحويل الفلزات بإذابتها) ، كانوا موضع ترحيب فى البلاط الإمبراطورى الصينى . كان السيميائيين الهنود مثلهم مثل الصينيين مهتمين بصنع أكاسير الذهب أكثر من المال ، لكنهم كانوا يرغبون فى استخدام الأكاسير فى الطب و ليس الخلود . وهناك شواهد على أن الخبراء كانوا يعرفون كيف يلونون الفلز و يصنعون (الذهب) لكنهم لم يعيروا هذه الخبرة أهمية كبيرة . وسيظل التزام السيميائيين الهنود بالمبادئ النبيلة أمراً غير مؤكد لأنه لم تكن هناك سجلات تفصيلية حتى القرن

²⁷ كتب الهندوس المقدسة الأربعة ، انظر كاتى كوب و هارولد جولد وايت : (إبداعات النار) ، ص 62 ، ترجمة: د.فتح الله الشيخ .



السابع الميلادي . ومسألة المصدر الهندي للكيمياء تواجهنا مرة ثانية خلال فترة الكيمياء الإسلامية ، إذ أن بعض المؤلفين المسلمين قد نقلوا عن الهنود أمثال "بيوان البرهمي" Biwan the Brahman وإن كان واقع الأمر يظهرنا على أن الكيمياء قد انتقلت إلى الهند عن طريق المسلمين أكثر مما انتقلت الكيمياء الهندية إلى العرب ، ومع ذلك فإن مسألة تاريخ الكيمياء الهندية و علاقتها بالعالم الخارجى لم يفصل فيها بعد .



الكيمياء عند اليونان

لم يحرز اليونان في الناحية التكنيكية إلا تقدماً ضئيلاً بُعد بهم عن الأصالة والإبداع اللهم إلا ما وجد بينهم من صناع و ذوى حرف ، كان ينظر إليهم نظرة طبقية تعلو من شأن النظر على العمل و تعتبر الصناع في آخر درجات السلم الاجتماعى . وعلى هذا فإذا كنا نبغى تلمس مظاهر الكيمياء الإغريقية علينا أن نبحث عنها في النظريات الكونية التي فسّر بها فلاسفة اليونان الأوائل أصل الكون وطبيعة المادة على نحو ما قال به "طاليس" Tales (640 - 547 ق . م) ، و"انكسمانس" Anaximenes (560 - 500 ق . م) ، و"هيراقليطس" Heraklitos (536 - 470 ق . م) ، و"امبادوقليس" (490 - 430 ق . م) ثم في النظريتين اللتين كانت لهما فيما بعد على الفكر و التطبيق الكيميائى آثار بالغة الأهمية ، وأولى هاتين النظريتين تلك التي تنسب إلى (أرسطو) في صيغتها الكاملة والتي عرفت فيما بعد بنظرية العناصر الأربعة Theory of the four elements وتقابلها النظرية الذرية Atomic theory عند (ليسبوس) و(ديمقريطس) .



النظريات الكيميائية عند اليونان

ومن الغريب أن النظريات التي وضعها فيما بعد فلاسفة الإغريق عن الأصل في تكوين المادة لم تخرج في الغالب عن الصورة التي تخيلها كهنة هليوبوليس . وأشهر هذه النظريات ينسب إلى سبعة من فلاسفتهم نذكرهم فيما يلي مبتدئين بأقدمهم :

1 - "تاليس" Thales (640 - 546 ق . م) وقد عاش في بلدة ملتس Miletus بآسيا الصغرى ، و تتلخص نظريته في أن الماء هو أصل كل الكائنات .

2- "أناكسمينيس" Anaximenes (560 - 500 ق . م) وقد عاش في ملتس أيضاً ، وهو يقول بأن أصل الماديات هو الهواء .

3- "هيراكليتس" Herakleitos (536 - 470 ق . م) الذي ظهر في إفسس Ephesus بآسيا الصغرى ، وقد توهم أن النار هي أصل كل المواد .

4- "إمبيدوكليس" Empedocles' (490 - 430 ق . م) وقد ظهر في أكراجاس Acragas بصقلية ، وتتلخص نظريته في أن المادة تتشأ من أربعة جذور أولية هي الماء والهواء و النار والتربة .

5- "لوسيپس" Lucippus و زميله "ديموكريتس" Democritus وهما من فلاسفة مدرسة ملتس ، ووضعا نظريتهما في أواخر القرن الخامس الميلادي ، وهي أقرب النظريات إلى الحقيقة و تتلخص فيما يأتي :



- (أ) المادة مخلخلة التركيب ، و أجزاءها ليست متلزنة (متلاصقة) .
- (ب) تتكون المادة من ذرات غير قابلة للانقسام و لا للفناء .
- (ج) ذرات المادة الواحدة تكون مفصولة بفضاء .
- (د) ذرات المواد المختلفة تختلف فى الشكل و الحجم و الوزن ، وهى فى حركة مستمرة فى خط مستقيم .
- (هـ) تختلف المواد فى الخواص باختلاف طبيعة الذرات المكونة لها و ترتيبها .

ولو كانت هذه النظرية مؤسسة على التجربة و المشاهدة لكان للإغريق فضل على الكيمياء خالد الأثر ، ولكنها لم تكن إلا وليدة الخيال ، ولهذا كان نصيبها الإهمال إلى أن بعثها من قبرها العلامة "دالتون" Dalton الإنجليزى فى أوائل القرن التاسع عشر ، واتخذها نواة لنظريته الشهيرة .

6- الفيلسوف الذائع الصيت "أرسطو" Aristotle (384 - 322 ق . م) وتتلخص نظريته فى تركيب المادة فى أن هناك أربعة عناصر تتكون منها جميع المواد هى : الماء والهواء والتربة والنار . وتوجد أربع خواص أولية يتصف كل عنصر باثنتين منها هى : الرطوبة والجفاف والسخونة والبرودة . فالنار ساخنة جافة ، والهواء ساخن رطب ، والماء بارد رطب ، والتربة باردة جافة . وهناك مادة أولية تسمى الهيولى Hyle تدخل فى تركيب هذه العناصر ، وبفضلها يمكن تحويلها بعضها إلى بعض ، وليس لهذه المادة الأولية وجود مستقل ، ولكنها متى اتحدت بالهيئة



أصبح لها وجود ذاتى وأبسط نتائج هذا الاتحاد بين المادة الأولية والهيئة هي العناصر الأربعة .

نظرية العناصر الأربعة

كان لـ (أرسطو) نفوذ شديد فى العصور القديمة والوسطى ، وهو يظهر فى تاريخ العلم كواحد من أولئك الذين أرسوا فى إصرار أسس الملاحظة و الناحية التجريبية . ونظريته فى تركيب المادة نجدها أساساً فى كتابه De Caelo "السما" الكتاب الثالث والرابع وكتاب De generatione et Corruptione "الكون و الفساد" وفى meteorologica "الأثار العلوية" . افترض (أرسطو) أن العالم كله يرجع فى الأصل إلى ما أسماه "المادة الأولى" Prima Materia التى كان لها وجود بالقوة إلى أن انطبعت بالصورة form فأصبح لها وجود ذاتى ، وعلى هذا فالصورة هى التى تعطى كل جسم فرديته المتميزة . وهذه المادة الأولى تظهر فى شكل عناصر أربعة بسيطة هى : النار والهواء والماء والتراب ، ويحتوى كل عنصر منها على خاصيتين أو كيفيتين Qualities من الكيفيات الأربعة : الرطوبة والجفاف والسخونة و البرودة ، فالنار حارة جافة و الهواء حار رطب و الماء بارد رطب والأرض باردة جافة . وفى كل عنصر من هذه العناصر الأربعة تتسلط خاصية على الثانية : ففى الأرض تبرز خاصية الجفاف وفى الماء البرودة وفى الهواء الرطوبة وفى النار الحرارة ... وعلى



أساس اشتراك هذه العناصر فى خواصها البسيطة أمكن تحول أحد هذه العناصر إلى الأخرى . كما أن كل عنصر منها يسعى لبلوغ كماله وتتكون سائر المواد والجواهر الأخرى من هذه العناصر الأربعة . وقد ظلت هذه النظرية لاعتبارات كثيرة سائدة ومسيطرة على عقول العلماء الطبيعيين والمشتغلين بالكيمياء زمناً طويلاً حتى أننا نجد بذورها فى نظرية الفلوجستين Phlogeston المشهورة حتى نهاية تطورها عند "بيتشر" Becher و "استاهل" Stahl فى القرن السابع عشر . والجدير بالتقدير فيما جاء بكيمياء (أرسطو) تمييزه الواضح تماماً بين مجرد المزج الميكانيكى وبين الاتحاد الكيميائى ، وأضاف (أرسطو) عنصراً خامساً لهذه العناصر الأربعة ووصفه بأنه أثيرى فى طبيعته و ذلك بعد تأثره بالفلسفة الهندية . وعلى (أرسطو) هذا التحويل بأن الفلزات واحدة بالنوع والاختلاف الذى بينها ليس فى ماهيتها ولكن فى أعراضها الذاتية و بعضه فى أعراضها العريضة . وكل شيئين من نوع واحد اختلفا بعرض فإنه يمكن انتقال واحد منهما إلى الآخر ، وإن كان العرض ذاتياً عسر الانتقال و إن كان مفارقاً سهل الانتقال . والعسر فى هذه الصناعة إنما هو لاختلاف أكثر هذه الجواهر فى أعراضها الذاتية و يشبه أن يكون الاختلاف بين الذهب و الفضة يسيراً جداً .



الوجود بالقوة والوجود بالفعل

علل (أرسطو) سبب تباين الموجودات فى الكون إلى تفاوت نسب العناصر الأربعة فى هذه الموجودات ، وتأثير العوامل الخارجية كفعل الكواكب والنجوم ، وكذلك إلى فكرة الوجود (بالقوة) والوجود (بالفعل) للأجسام المادية ، فالهيوولى مستعدة أن تكون أى شئ ، فهى تتلقى الصورة التى تنطبع بها لتصبح بفضل تلك الصورة شيئاً فعلياً معيناً ، كقطعة الخشب غير المصنوع فيها استعداد أن تكون منضدة أو مقعداً ، حسب الصورة التى يخلعها عليها النجار ، واذن قطعة الخشب فيها منضدة (بالقوة) وفيها مقعد (بالقوة) ، لكنها تصبح منضدة (بالفعل) أو مقعداً (بالفعل) ، حين تتم صناعتها . وقد شكلت آراء أرسطو هذه بصورة أو بأخرى الأسس النظرية لمدارس الكيمياء القديمة والتى كانت تهدف إلى تحويل المعادن البخسة إلى ذهب وفضة ، فالنحاس مثلاً — حسب هذه الآراء — قد يتحول بتدبير المدبر ذهباً ، لأن الذهب موجود فى النحاس (بالقوة) ، حتى إذا خرج منه أصبح الذهب موجوداً (بالفعل) ، ودور الكيميائى فى عملية التحويل مثل دور الطبيعة فى هذا الشأن ، لكنه يؤديه فى زمن قصير .



تأثير نظرية (أرسطو)

ولقد كان لهذه النظرية أثر عميق فى نفوس العلماء ، لأن صاحبها امتاز بشهرة عالمية لم ينافسها فيها أحد ولهذا اندثرت النظريات السابقة وبقيت هذه النظرية تحتل المكانة الأولى من نفوس العلماء ، حتى إن كيماويى العرب أخذوا بها واعتقدوا بصحتها . ولما انتقلت الكيمياء من العرب إلى أوربا عن طريق الأندلس انتقلت معها نظرية (أرسطو) وآمن العلماء بها . وكان طبيعياً أن يستتبط من هذه النظرية إمكان تحول المعادن الدنيئة إلى الذهب أو الفضة ، لأنها تقول بأن العناصر يمكن أن يتحول بعضها إلى بعض بفضل وجود المادة الأولية فى كل منها . وقد اتجهت مباحث الكيمياء إلى هذه الناحية ، فأصبح الغرض منها مادياً لا علمياً ، واشتغل الناس بتدبير الذهب قروناً عدة ، لافرق فى هذا بين عالم وعامل وطبيب وراهب ، وغنى عن البيان أن جهودهم ذهبت أدراج الرياح ، وإن كانت النتائج التى توصلوا إليها فى أثناء بحوثهم التجريبية ذات أثر جليل فى الكشف عن كثير من الظواهر الكيميائية ومعرفة طرق تحضير بعض المواد ودراسة خواص المعادن والأملاح وغيرها . وكان العالم الإنجليزى "روبرت بويل" Robert Boyle (1627 - 1691م) أول من تناول نظرية (أرسطو) بالنقد الشديد قائلاً إن كل نظرية لا تستند على أساس من التجارب والملاحظات يجب أن تهمل فى زوايا النسيان . وهو أول من عرف العنصر بأنه تلك المادة التى لايمكن أن تفصل منها مادة أبسط



منها . ومازال هذا التعريف شائعاً إلى الآن . وظهرت بعد ذلك بحوث "كفندش" الإنجليزي Cafendish (1731 - 1810م) و"لافوازييه" الفرنسي Lavoisier (1743 - 1794م) ، فأثبت الأول أن الماء ليس عنصراً ، إذ أنه يتكون من غازين مختلفين ، وأثبت الثاني أن الهواء يحتوى على غازين رئيسيين هما الأكسجين و النيتروجين . وكانت هذه البحوث ضربة قاضية على نظرية (أرسطو) ، فاخنت من الوجود و شيعت إلى مرقدھا الأخير بعد أن سادت على العقول أكثر من عشرين قرناً . ونستطيع أن نستخلص من البحث الموجز المتقدم أن تطور الكيمياء فى أواخر أيام معهد الإسكندرية وصل إلى حد العلم بما يأتى :

- 1- طرق التعدين التى كان يستخدمها قدماء المصريين فى استخلاص الفلزات من خاماتها .
 - 2- تحضير بعض الأصباغ و الأدوية .
 - 3- صناعة الزجاج و البرنز .
 - 4- تقليد المعادن الثمينة و بعض الأحجار الكريمة .
 - 5- عمليات التسخين والإذابة والتبلر والترشيح والتقطير والصلهر والتكليس .
 - 6- نظرية (أرسطو) فى العناصر الأربعة و الاعتقاد بصحتها .
- وهذه هى الحالة التى وجد العرب عليها الكيمياء عندما دخلوا مصر .



الكيمياء عند العرب

إن الاهتمام بكتابة تاريخ علم من العلوم إنما يعبر في الواقع عن الاهتمام بكتابة تاريخ الإنسانية منذ بداياتها الأولى... هذه حقيقة مقررة لا يخامرها أى شك . لأن العلوم ، وإن كانت علوماً طبيعية ، فإن رائدها الأول والأخير إنما هو خدمة الإنسان ومساعدته على تحقيق ذاته وإعطاء معنى لوجوده ، ولقد توصل الإنسان إلى أن يحيا أولاً ، ثم أمنيته في أن يحيا حياة أفضل بعد ذلك ، قد ساقاه على مدى العصور والدهور ، إلى أن يحول المواد التي وضعتها بين يديه طبيعة تفيض بالخير و البركة ، وإن كانت في الوقت نفسه وبالمقدار نفسه أيضاً تهدد حياته بقوى القهر والعدوان ، مما اضطره إلى تكييف هذه المواد بحاجاته الأولية ، وضرورات حياته ، على وجه أفضل فأفضل ، تبعاً لتقدمه في المعرفة والنضج . فالعجين الفطير حل محله الخبز اللذيذ ، وماء الجداول والأنهار أعقبه الماء المصفى ونبذ الفواكه ، والطين المصبوب في القوالب والمجفف بالشمس أصبح فخاراً بتعريضه للنار ، وجلود الحيوان استبدلت بالنسيج المزخرف الناعم ، كما أن جماعات الصيادين والمحاربين و المزارعين عرفوا في فترة ما من مثيلاتها المصنوعة من الخشب أو الحجر ، سواء في أغراض الدفاع أو الهجوم . وعندئذ صحت عزيمتهم على البحث عن المعادن . وهكذا نشأت صناعة التعدين التي يرجح أنها الأصل في



صناعة الكيمياء . ومن المعادن التي عرفها أقوام ما قبل التاريخ ، ذلك الأصفر الرنان . إنه الذهب المعروف ببريقه و تعشق الملايين له . هذا المعدن اللين لا يصلح لصناعة الأسلحة و الآلات والأدوات ، لذلك خُص باستعمالات أقل نفعاً . إن افتتاح الناس بهذا المعدن قد جعل منه شيئاً ثميناً ومطلوباً لذاته ، وبهذه المثابة فهو أصل لصناعة الأشياء المقدسة والحلى التي تُقدم للآلهة ، كما أن حيازته تمنح صاحبها المال والقوة والمهابة . ومما ساعد على ازدهار هذه التصورات وخصوبتها ندرة الذهب . فالذهب معدن نادر جداً ، والحصول عليه دونه خطر القتاد . فالطبيعة لا تجود به إلا بشق النفس . إنها شحيحة بهذا المعدن بقدر ما هي سخية بالمعادن الأخرى ، أو ليس من الممكن صنعه من معادن رخيصة أكثر انتشاراً في الطبيعة ؟ هذا هو الحلم الذي راود الملايين منذ آلاف السنين . ولما كان الذهب يحقق لصاحبه الثراء والقوة ، ولما كان بالذهب إنما تُشترى الذمم والضمان ، ولما كان به إنما تتم السلطة والسيطرة ، فقد كان من الطبيعي أن يبقى صنعه من معادن أخرى سرّاً مكتوماً لا يطلع عليه إلا رجال الطبقة الحاكمة . إنه أداة ثمينة من أدوات الحضارة وقوة هائلة من قوى التقدم والتأثير في مصائر الشعوب . في تلك الأزمان الغابرة كان للعلم و العرفان خواصهما الدينية و الصوفية ، فإن قوى الطبيعة كانت تعزى للآلهة و الشياطين و النجوم ، ولم تخرج التحولات الكيميائية عن هذه التصورات ، ولذلك كانت الهياكل و المعابد هي أولى المختبرات (العلمية) التي عرفها التاريخ ، وليس من الممكن أن نحدد — ولو على



وجه التقريب — الزمن الذى بدأ فيه علم الكيمياء بأطرافه الدينية والسحرية وحواشيه الصوفية و الأسطورية . فذلك إنما كان قبل تدوين التاريخ نفسه ، فى عصور لا تعيها ذاكرة الإنسان ولا يدركها خياله ، كشأن سائر العلوم الأخرى التى تمتد جذورها إلى أبعاد سحيقة فى عصور ما قبل التاريخ . فمعرفة الإنسان آنذاك كانت معرفة تجريبية عابرة وليدة اللحظة والممارسة ، لا التأمل و التفكير . ثم انضم السحر والخيال الشعبى والتصورات الدينية و الأسطورية — ثم الفلسفية بعد ذلك — إلى هذه المعرفة لتمنحها الإغراء والبريق وتفتن بها الألباب . إنه عالم مُجَنِّح جميل ذلك العالم الذى كان يعيش فيه الناس فى عصور ما قبل التاريخ ، بل حتى فى العصور التاريخية فى بعض الأقطار والأصقاع . فهو عالم ليس فيه حقائق صلبة تقاوم الأخيلة والأمانى والرغبات ، ولا يقف فى وجهه شئ ومن هنا كان كل شئ فيه ممكناً ومقبولاً و معقولاً ، وهذا من شأنه أن يثير فى وجعنا صعوبات كثيرة عندما نتصدى لفهمه و معاشية أهله واختراق حجه . ومعنى ذلك أن الكيمياء بدأت حسيّة تجريبية ، حيث كانت فرعاً من علم التعدين ، ثم سيطرت عليها الأخيلة والتصورات السحرية والأسطورية . لكن العكس قد يكون هو الصحيح ، أى هذه الأخيلة و التصورات كانت هى الأسبق إلى أذهان القدماء فى عصور ما قبل التاريخ . ولعل الأدنى إلى الصواب القول باختلاط المادة الطبيعية بالمادة السحرية منذ أقدم العصور ، ولم تنفصل إحداها عن الأخرى إلا فى عصور متأخرة نسبياً . وأياً كانت الصورة التى بدأت منها الكيمياء



وسائر العلوم الطبيعية الأخرى ، فقد تحررت الكيمياء على كل حال من جميع اللواحق الغربية — الأسطورية والسحرية والفلسفية — و سيكون ذلك على أيدي العرب . فالكيمياء لم تصبح علماً حقيقياً إلا بجهود العرب ونزعتهم العلمية و إيمانهم بالتجربة والملاحظة طريقاً إلى معرفة عالم الأشياء . هذا هو الروح العلمى الذى أورثوه الأجيال من بعدهم .

العلاقة بين العلوم النقلية والعلوم العقلية

جاء إزدهار العلم تحت راية الإسلام منطقياً وطبيعياً إلى حد كبير ، وذلك لأن الإسلام كان يحث دائماً على طلب العلم ومداومة التفكير فى خلق الله ، والتدبر فى كل شأن من شئونه ، وكان الإسلام يعد كل ذلك جزءاً مكماً لرسالة المسلم فى حياته الدنيوية . وقد نزلت فى القرآن الكريم كثير من الآيات التى تحض المسلم على طلب العلم و على التفكير فى خلق الله ، منها على سبيل المثال : ﴿قُلْ سِيرُوا فِي الْأَرْضِ فَانظُرُوا كَيْفَ بَدَأَ الْخَلْقَ ثُمَّ اللَّهُ يُنشِئُ النَّشْأَةَ الْآخِرَةَ إِنَّ اللَّهَ عَلَىٰ كُلِّ شَيْءٍ قَدِيرٌ (20)﴾ [العنكبوت] ، ﴿الَّذِينَ يَذْكُرُونَ اللَّهَ قِيَامًا وَقُعُودًا وَعَلَىٰ جُنُوبِهِمْ وَيَتَفَكَّرُونَ فِي خَلْقِ السَّمَاوَاتِ وَالْأَرْضِ رَبَّنَا مَا خَلَقْتَ هَذَا بَاطِلًا سُبْحَانَكَ فَقِنَا عَذَابَ النَّارِ (191)﴾ [آل عمران] ، ﴿سَنُرِيهِمْ آيَاتِنَا فِي الْآفَاقِ وَفِي أَنْفُسِهِمْ حَتَّىٰ يَتَبَيَّنَ لَهُمْ أَنَّهُ الْحَقُّ (53)﴾ [فصلت] ، ﴿يَا أَيُّهَا الَّذِينَ آمَنُوا إِذَا قِيلَ لَكُمْ تَقَسَّحُوا فِي الْمَجَالِسِ فَافْسَحُوا يَفْسَحِ اللَّهُ لَكُمْ وَإِذَا قِيلَ انشُرُوا فَانشُرُوا يَرْفَعِ



اللَّهُ الَّذِينَ آمَنُوا مِنْكُمْ وَالَّذِينَ أُوتُوا الْعِلْمَ دَرَجَاتٍ (11) ﴿ [المجادلة] ، قُلْ هَلْ يَسْتَوِي الَّذِينَ يَعْلَمُونَ وَالَّذِينَ لَا يَعْلَمُونَ إِنَّمَا يَتَذَكَّرُ أُولُو الْأَلْبَابِ (9) ﴾ [الزمر] ، إلى غير ذلك من الآيات التي تدفع المسلم إلى التفكير في خلق السموات و الأرض وإلى النظر في ما يحيط من آيات الخالق عز وجل ، كما أن بعض هذه الآيات يمجّد العلم و العلماء . ويضاف إلى ذلك أن كثيراً من الأحاديث النبوية الشريفة كانت لها معانٍ مشابهة ومثالها : ”من خرج في طلب العلم فهو إلى سبيل الله حتى يرجع“ و ”يوزن يوم القيامة مداد العلماء بدماء الشهداء “ و ” غدوة في طلب العلم أحب إلى الله من مائة غزوة “ ، وهى أحاديث تحت المسلم على طلب العلم ، وتعلّى من شأن العلم والعلماء . وقد كان شيئاً طبيعياً بعد كل هذا التشجيع الواضح على طلب العلم ، الذى أتى به الإسلام — أن نجد نوعاً فريداً من العلماء ، فالعالم المسلم كان بطبعه متفهماً في الدين ، وكان متعمقاً في العلم في الوقت نفسه ، فنجدته يكتب في العلوم الدينية ، مثل الفقه وعلم الحديث والتفسير ، كما يكتب في العلوم الطبيعية والعقلية مثل الطب والفلك والكيمياء والرياضيات وغيرها . وفي حقيقة الأمر لم يكن هناك في ذلك الوقت حد فاصل بين العلوم العقلية و العلوم العقلية بالطريقة التى نراها اليوم ، بل كان الدافع الحقيقى وراء الاشتغال بالعلوم العقلية هو رغبة العالم فى استجلاء أسرار خلق الله ومعرفة قدرة الله و عظّمته . وكان طلاب العلم يتلقون مثل هذه العلوم العقلية بجوار العلوم الشرعية فى بعض المساجد الشهيرة التى ذكرناها من



قبل مثل الجامع الأزهر و الجامع الأموى ، وجامع القرويين وغيرها ، مما يدل بصورة قاطعة على مدى اتصال العلم بالدين فى ذلك الحين ، كما يدل على أن مثل هذه الجوامع كانت بمثابة جامعات يقصدها طلاب العلم من كل مكان . وقد ساد النشاط العلمى كل أرجاء الدولة الإسلامية التى امتدت رقعتها من غرب الصين إلى حدود فرنسا فى غرب أوربا ، وأصبحت مدن هذه الدولة الكبيرة منارات للعلم يقصدها كل من طلب العلم أو أراد الاشتغال به ، وبذلك أصبح كل من عاش فى ظل هذه الدولة ودان بدينها (وهو الإسلام) ، وكتب بلغتها (وهى لغة القرآن) ، من بين علماء العرب و المسلمين مهما كانت أصوله و منابعه . وقد استمر هذا النشاط العلمى فى ظل الدولة الإسلامية لعدة قرون ، وكان العلم فى هذه الفترة أوثق ما يكون اتصالاً بالدين ، حتى استطاع المستعمر الأجنبى أن يتسلل إلى بعض الدول العربية والإسلامية ، وأن يفصل بين الدين والعلم فصلاً تاماً بدعوى عدم التجانس بينهما . وقد نجح المستعمر فى هذا الفصل كل النجاح ، فأقيمت جامعات خاصة للعلم لا يدرس بها الدين ، وتمكن المستعمر بذلك من فصل الثقافة الإسلامية عن مجتمع العلم و العلماء ، وأصبحت الثقافة الدينية — معزولة تماماً و لا يعرفها أو يدرسها إلا فئة قليلة من الناس الذين يريدونها لذاتها وتم بذلك استقطاب شباب الأمة الإسلامية كله فى الأنواع الأخرى من التعليم وتم إبعادهم عن دراسة ثقافتهم الدينية . ولاشك أن هدف المستعمر من ذلك كله ، كان خلق أجيال من المثقفين و المفكرين الذين يدينون بالولاء للثقافة الأوروبية والفكر



الغربي ، ولا يؤمنون إلا بالمادية وما يتصل بها من مبادئ و شعارات ، وبذلك يسهل استخدامهم في حكم البلاد الإسلامية بالطريقة التي يريدها الغرب ، وتيسر له بذلك نهب ثرواتها والقضاء على عزتها وكرامتها . ولم ينجح هذا المخطط البغيض نجاحاً تاماً في أغلب الدول الإسلامية ، فما زال للدين في قلوب الناس كل حب وإعزاز ، وما زال الإسلام حصناً حصيناً لم تؤثر فيه هذه الحضارات الغربية الوافدة إلينا من الغرب .

تدوين العلوم والحياة العلمية في صدر الإسلام و العصر الأموي

اندفع العرب المسلمون في ضوء تلك التعليمات القرآنية و التوجيهات النبوية يتعلمون ويبحثون ويتأملون ويتفكرون ، وينهلون من مناهل العلم و المعرفة لدى مختلف شعوب العالم ، وانفتحت لهم آفاق العالم بعد الفتوح الإسلامية الأولى الكبرى في الشرق والغرب ، فاختلفوا بأمم العالم على مدى واسع لأول مرة في تاريخهم وقد سبق هذه المرحلة "مرحلة تدوين العلم" وهي قضية علمية مهمة ينبغي إجلاء غوامضها ، فقد شاع في بعض أوساط المستشرقين و أتباعهم من المسلمين خطأ أن تدوين العلوم في الإسلام لم يبدأ إلا في القرن الثاني الهجري بل في أواخر هذا القرن . والحقيقة خلاف ذلك كما سيتضح عما قريب . لم تكن العلوم ، وهي بالطبع العلوم الدينية ، وما يتعلق بها من علوم اللغة و التاريخ في صدر



الإسلام شفهية فقط بل الكثير منها كانت قد دونت بتوجيه من الرسول صلى الله عليه وسلم ويعمل صحابته ، فقد روى عنه صلى الله عليه وسلم : "قيدوا العلم بالكتاب" ، وقد كتب بأمره صلى الله عليه وسلم كتاب الصدقات ، والديات ، والفرائض ، والسنن للصحابي عمرو بن حزم وغيره من قضاياء مالية ، وحقوق المجنى عليه والميراث وغيرها و أمر صحيفة (كتاب صغير) "الصادقة" التي كتبها عبدالله بن عمرو عن الرسول صلى الله عليه وسلم يرجع إليها عندما يشك في رواية حديث ، وكان كريب بن مسلم (المتوفى سنة 97 هـ) تلميذ الصحافي الجليل عبدالله بن عباس "قد حفظ لديه حمل بغير من مؤلفات أستاذه" وعُرفت مؤلفات لجابر بن عبدالله وسمرة بن جندب ، وهمام بن منبه ، وغيرهم ، وهي محفوظة في مجاميع الحديث النبوي المتداولة . وازدادت حركة التدوين هذه في العصر الأموي على يد الصحابة و تلامذتهم المعروفين بالتابعين – وخاصة تلامذة عبدالله بن عباس من الصحابة المكثرين وغيره – وعلى رأس هؤلاء مجاهد ، وعطاء ، وقتادة ، ومقاتل ، والزهرى ، وعروة بن الزبير وأبان بن عثمان بن عفان ، وعبيد بن شربة الذين ألفوا كتباً عديدة ، صغيرة ، وكبيرة وصلت بعضها إلينا مدونة في كتب التراث المتداولة ، في التفسير ، والحديث ، والفقه ، والسيرة النبوية ، والتاريخ الجاهلي واللغة و الشعر . وهكذا لم ينته العصر الأموي إلا وكان لدى المسلمين عدد غير قليل من المؤلفات في المواضيع المذكورة من علوم الدين ، و التاريخ ، و اللغة . وهي العلوم التي يطلق عليها في المصطلح الإسلامي اسم



العلوم الأصلية ، أى من علومهم الخاصة بهم التى لم يحتاجوا فيها إلى الاقتباس من غيرهم ، فعلى هذا فمن باطل القول ما أشاعه برجستراستر و جولدزيهر من المستشرقين الألمان فى القرن التاسع عشر ، وتبعهما كثيرون من علماء الغرب و بعض علماء الشرق ، من أن حركة التدوين فى الإسلام لم تبدأ إلا فى القرن الثانى للهجرة ، أى فى العصر العباسى .

النهضة العلمية العامة فى العصر العباسى

لقد اشتهر العصر العباسى لدى الخاص والعام بنهضة علمية عامة كبرى ، وخاصة فى عصر الخليفين الرشيد و المأمون ، وهذا حق ، ولكن الحق أيضاً أن هذه النهضة العلمية العامة قد بدأت قبل عصر الرشيد ، وبالتحديد فى خلافة أبى جعفر المنصور الذى كان أحد كبار رعاة العلم فى الإسلام . فقد نمت هذه الحركة التى كانت قد بدأت بطيئة فى عصر الصحابة و العصر الأموى نمواً سريعاً و شملت مختلف ميادين العلم الأصلية ، والدخيلة . وهذا الأخير مصطلح إسلامى يقصد به تلك العلوم النظرية و التطبيقية التى اقتبسها المسلمون من غيرهم ومن ثم تعرف هذه النهضة بنهضة علمية عامة . وعلى كل فقد كان النصيب الأكبر فى هذا النشاط العلمى الواسع الحثيث لعلوم الدين ، واللغة ، والتاريخ ، والسيرة النبوية ، والشعر ، واللغة ، وهى علوم إسلامية أصيلة — كما قلنا — أو العلوم النقلية عند البعض . ومؤلفات علماء هذا العصر من القرن الثانى



للهجرة فما بعد معروفة متداولة . ولا نتعرض إليها بالتفصيل ، ونشير إليها مجرد إشارات لأن موضوعنا هو ، دراسة العلوم التي كان فيها النفع العام لجميع البشرية من طبيعة وكيمياء ، والرياضيات والطب وما إلى ذلك من العلوم النظرية والتطبيقية التي عرفت في تاريخ الثقافة الإسلامية بالعلوم الدخيلة والتي صبغت الحضارة الإسلامية بصبغة الحضارة العالمية . ومن مبتكرات العرب والمسلمين أيضاً تأليف الموسوعات في تلك الفترة المبكرة من العصر العباسي ولعله كان على رأس هؤلاء ابن قتيبة (المتوفى سنة 276 هـ) وكان من المؤلفين المكثرين ، وله كتاب عيون الأخبار في أربعة مجلدات كبار ، وهي موسوعة علمية في أنواع من المعارف ، وله كتاب آخر بعنوان "المعارف" ونسج بعد ذلك على منواله كثيرون ، ومنهم ابن عبد ربه الأندلسي الذي توفي بعده بنصف قرن (سنة 327 هـ) وألف كتابه العقد الفريد في ستة مجلدات ، وكتاب موسوعي مثل عيون الأخبار . ثم ظهرت في القرون التالية كتب عديدة أكبر من هذه الموسوعات الأولية ومن أشهرها وأوسعها : نهاية الأرب في فنون الأدب للنويري (المتوفى في سنة 1333/733 م) . في أكثر من عشرين مجلداً ولاشك أنها دائرة معارف كبيرة ، ومسالك الأبصار لابن فضل الله العمري (المتوفى سنة 749 هـ) ، وصبح الأعشى للقلقشندي (المتوفى سنة 821 هـ) . ومن مظاهر هذه النهضة العلمية ، المكتبات العامة والخاصة الكثيرة التي انتشرت في شرق العالم الإسلامي وغربه ،



وأصبحت عنواناً بارزاً للتقدم العلمى الكبير للدولة العربية عبر القرون ، وبخاصة العصر العباسى التى بدأت فيه حركة إنشاء المكتبات .

بيت الحكمة

وكانت أولى هذه المكتبات و أشهرها (بيت الحكمة) فى بغداد التى أنشأها هارون الرشيد ثم نمت فى عصر المأمون نمواً كبيراً — وكان فى الحقيقة كمجمع علمى فى عصرنا الحديث ، له مدير أو رئيس (يعرف بصاحب بيت الحكمة) وأمناء ، وفيها نسخا الكتب ، والمؤلفون والمترجمون من مختلف الجنسيات . وكانت مختصة بحفظ التراث الأجنبى اليونانى والفارسى والهندى فى مختلف العلوم الفلسفية والرياضية والهندسية ، وغير ذلك . وترجمتها إلى العربية ، والتأليف على منوالها ، وبدأ جمع هذا التراث من عهد الخليفة العباسى المنصور (136 — 158 هـ) وزاد فيه الرشيد و المأمون زيادة كبرى بجلب الكتب من أنقرة ، وعمورية ، والقسطنطينية ، وقبرص ، من ممتلكات الدولة البيزنطة ، عقب الفتوح أو عن طريق المعاهدات مع بعض أباطرة بيزنطة فى حالة انتصار المسلمين عليهم ، كما حدث فى خلافة المأمون ، الذى أرسل وفداً من علماء بغداد إلى القسطنطينية لاختيار كتب التراث اليونانى ، وكذلك حصل على مكتبة يونانية أخرى بعد أن هادنه صاحب جزيرة قبرص ، فأودعت هذه الكتب بيت الحكمة ، وأمر المأمون بنقلها إلى العربية . ومن المعروف أن



المأمون كان عالماً واسع المعرفة ويحب الفلسفة والعلوم العقلية ، بصفة خاصة ، ومن ثم كان اهتمامه بهذا التراث عظيماً . وعمل فى بيت الحكمة البغدادى كبار علماء العصر العباسى الذين كانوا يجيدون اللغات الأجنبية : كالفارسية ، واليونانية والسريانية ، بجانب العربية أمثال سهل بن هارون ، والفضل بن نوبخت : ويوحنا بن ماسويه ، وحنين بن اسحاق ، واسحاق بن حنين ، ومحمد بن موسى الخوارزمى ، العالم الرياضى المعروف ، وعمر بن الفرخان الطبرى ، والفراء و هناك آخرون من علماء العربية من يراجعون ويصححون ما يترجم . وظل (بيت الحكمة) هذا يؤدى دوره الهام فى عهود ستة من الخلفاء العباسيين بدءاً من الرشيد إلى خلافة المتوكل ، وقد تم ترجمة عدد كبير من المؤلفات الأجنبية الرئيسية فى هذا المجمع العلمى ، واطمحل شأنه بعد ذلك ، وقد ضم إلى مكتبة كبرى فى دار الخلافة و أصبح نواة لخزائن الكتب الأخرى فى قصر الخلافة وغيرها حينما أنشئت مكاتب عامة عديدة ملحقة ببعض المدارس و المساجد كالمدرسة النظامية ، والمدرسة المستنصرية وغيرهما ، و يدرك ضخامة خزانة المستنصر العباسى فى دار الخلافة أنه نقل منها ثمانين ألف مجلد إلى مكتبة المدرسة المستنصرية التى أنشأها هذا الخليفة .



بيت الحكمة بتونس

وعلى غرار بيت الحكمة ببغداد أنشئت مكتبة أخرى بنفس هذا الأسم في تونس في عهد الأمير الأغلب إبراهيم الثاني في مدينة رقّادة ، عاصمته الجديدة في سنة 264هـ/878 م . وقد استجلب هذا الأمير الأغلب الموالى للخلافة العباسية نفائس الكتب من العراق كما استجلب العلماء منه ومن مصر ، ومع الأسف لم تعيش هذه المكتبة طويلاً بسبب استيلاء الفاطميين على تونس و تدميرهم لعاصمة الأغالبة و نقل الكتب إلى مصر حيث أنشأ الفاطميون مكتبتهم باسم (دار الحكمة) .

دار الحكمة

أنشئت (دار الحكمة) في القاهرة في سنة 395/1004 م في عهد الخليفة الفاطمي الحاكم بأمر الله ، وكانت قد أسست أيضاً على نمط بيت الحكمة البغدادى ، وبيت الحكمة التونسى كما يظهر من اسمها ، ولكنها كانت تختلف بحيث إنها كانت مكتبة عامة غير خزائن الكتب الكبيرة الموجودة في قصور الخلفاء الفاطميين . وكان يقصدها عامة الناس للقراءة والانتساخ والدراسة والمناقشات العلمية التي تجرى بين رواد هذه المكتبة من العلماء والمختصين في مختلف العلوم . ومما هو جدير بالذكر والتنويه أن رواد هذه المكتبة كانوا يزودون من قبل المكتبة بما يحتاجون إليه في استتساخ الكتب من الورق ، والأقلام والحبر . وظلت (دار



الحكمة) ، هذه تؤدي دورها في تثقيف الناس و خدمة العلماء حتى سنة 567 هـ/ 1171 م ثم أغلقت بسبب الفتن المذهبية وزوال الخلافة الفاطمية .

المكتبة الأموية بالأندلس

لقد اشتهرت الدولة الأموية بالأندلس برعاية العلوم والأداب مثل الدولة العباسية في المشرق . ومن أعظم منجزاتها في هذا المجال إنشاء المكتبة الأموية الكبرى في قرطبة التي أنشئت في عهد الخليفة الأموي الحكم المستنصر (350 — 366 هـ) . وكان الحكم المستنصر عالماً غزير المعرفة مثل المأمون العباسي ، محباً للعلماء ، وكان الخلفاء الأمويون بالأندلس قبله كوّنوا مكتبة عظيمة في قصرهم ، واعتنى بها المستنصر أيما اعتناء ، فاق به على جميع حكام المسلمين . وحول عنايته بجميع الكتب النفيسة تروى قصص كثيرة ، وكان يبعث المختصين بالمكتبات ليشترروا له الكتب من بغداد والقاهرة ، ودمشق ، وكان فيها عدد من العلماء و الكتاب ممن يقومون بتحقيق الكتب واستنساخها و تصنيفها . وقد بنى لها بناية عظيمة جميلة على مقربة من قصره ، وعهد الحكم بإدارة هذه المكتبة إلى أخيه الأمير عبدالعزیز . وبلغ من ضخامة هذه المكتبة أن عدد فهارس الدواوين الشعرية فيها فقط كان أربعاً وأربعين فهرساً وفي كل فهرس خمسون ورقة كما ذكر المسئول عن هذه المكتبة . وقد سرى هذا الشغف باقتناء الكتب وإنشاء المكتبات إلى كثير من علماء



الأندلس ووجهائها ، وحتى بعض النساء المثقفات ، فقد أنشأت عائشة بنت أحمد مكتبة خاصة اشتهرت بإسمها . ومثلها مكتبات خاصة أخرى ، وكانت سوق الكتب فى قرطبة من أشهر الأسواق و أحفلها بالحركة ، وفى القرن الرابع الهجرى / العاشر الميلادى اشتهرت مكتبة الأمير نوح بن منصور السامانى فى عاصمته بخارى والتي كانت حافلة بأجود الكتب فى مختلف العلوم ، واستفاد منها الفيلسوف الكبير (ابن سينا) فى الاطلاع على كثير من الكتب وتثقيف نفسه كما هو معروف .

عوامل النهضة العلمية فى العصر العباسى

1 — أدركنا مما سبق من الكلام أن العامل الأساسى فى تقدم العرب المسلمين فى العلم هو تعاليم الإسلام نفسها التى بدت لنا من آيات كثيرة من القرآن الكريم و الأحاديث النبوية وعمل الصحابة والتابعين فى صدر الإسلام والعصر الأموى ، فقد عمت القراءة فى المجتمع العربى شيئاً فشيئاً حتى شملت كافة الطبقات ، وازداد إقبال الناس على العلم و متابعته ، ولو لم يكن ذلك لما ألف المؤلفون الكتب الكثيرة الوفيرة التى أسلفنا الإشارة إليها ، ولما كان ذلك النشاط التجارى الكبير فى أسواق الكتب ونشوء طبقة الوراقين (بائعى الكتب و ناسخياها) التى تحدثنا عنها كتب التاريخ و العلم .



2— والعامل الثانى المهم كان إنشاء مدينة بغداد عاصمة الدولة العباسية فى سنة 149هـ—/766 م على يد الخليفة العباسى الثانى أبى جعفر المنصور (126 . 158 هـ) راعى العلم الأول من الأسرة العباسية الحاكمة ، وكان جده الأعلى الصحابى عبدالله بن عباس من أعلم علماء الصحابة . فبدأ يفد إلى بغداد كثير من العلماء وطلاب العلم من مختلف الأقطار الإسلامية . وعاش فى عصره كبار رواد العلم و الأئمة الأعلام أمثال الإمام أبى حنيفة ، والإمام مالك ، الإمام الأوزاعى ، وسفيان الثورى . وابن اسحاق (مؤلف مغازى الرسول) وابن المقفع ، وغيرهم ، وكان على صلة طيبة معهم . كما جاء إلى هذه العاصمة الجميلة علماء من إيران و الهند ، وبعض مراكز العلم فى ممتلكات الدولة البيزنطية بما لديهم من الثقافات المختلفة . وكانت بغداد ، تمتاز بموقعها الجغرافى فى العالم المتحضر آنذاك ، لتوسطها بين إيران والهند ، والروم ، ومصر ، والجزيرة العربية . وحدث هناك ذلك التمازج الغريب بين مختلف الثقافات الفارسية واليونانية والهندية الذى كان له الأثر الكبير فى النهضة العلمية فى ذلك العصر ، وبصفة خاصة فى العلوم الكونية من الرياضيات ، والفلك ، والطبيعة ، والهندسة ، والطب ، والفلسفة وغير ذلك من أصناف العلوم . فأصبحت لغناها وثروتها بسبب موارد الدولة الوفيرة واقتصاد المنصور ، والنشاط التجارى المزدهر فيها ، وتوافد العلماء والصناع والمهرة فى كل فن ، ملتقى الحضارات " وعين الدنيا " فى كلمات المؤرخين العراقيين القدامى .



3— نشوء عواصم إسلامية أخرى بعد ضعف الخلافة العباسية سياسياً وتفكك أجزائها في أواخر القرن الثالث الهجري/ التاسع الميلادي ، كأصفهان ، وبخارى ، وهرات ، وغزنة في المشرق الإسلامي ، وقيروان ، وقرطبة ، ثم القاهرة ، ودمشق (في العهد الأيوبي) في المغرب الإسلامي ، أو غرب عاصمة الخلافة العباسية . إذ أصبحت هذه العواصم مراكز الثقافة العربية الإسلامية ، تضاهاى بغداد لحرص حكامها على استجلاب العلماء و رعاية العلم و الإنفاق عليهم بسخاء .

4— رعاية الخلفاء العباسيين وغيرهم من أمراء وسلطين الدول العربية والإسلامية للعلم و العلماء كالرشيد ، والمأمون ، والواثق و المتوكل والمعتضد وغيرهم ، وأمراء خلفاء بني أمية في الأندلس مثل عبد الرحمن الناصر والحكم المستنصر ، والأمراء الأغالبة في تونس والخلفاء الفاطميين (أو العبيديين عند البعض) في مصر وأمراء الدولة السامانية في بلاد ما وراء النهر ، والأمراء البويهيين في أصفهان والري ، ثم السلطين السلاجقة ، وسلطين الدولة الغزنوية في غزنة ، والأمراء الحمدانيين وملوك الدولة الأيوبية في حلب أو دمشق والقاهرة ، وكل هؤلاء حرصوا كل الحرص على تكريم العلماء ، وإنشاء المكتبات ، وفتح المدارس الكبرى ، أو بالأحرى الجامعات كنظامية بغداد وغيرها من مدن العراق وإيران ، ثم المدرسة المستنصرية في بغداد أيضاً ومدارس كثيرة في دمشق والقاهرة والمغرب والأندلس ونيسابور وهرات وغزنة وغيرها . أضف إلى ذلك أنه كثيراً من هؤلاء الخلفاء والأمراء كانوا من ذوى الثقافة العالية



كالمأمون ، والواثق فى بغداد ، والناصر والمستنصر فى قرطبة ، وابن المعتز ، وتميم بن المعزّ لدين الله من أمراء البيت العباسى والفاطمى على التوالى وكلاهما صاحب ديوان ومؤلفات . وكذلك كان الكثير من وزراء هؤلاء الحكام من رعاة العلم والأدب ومن كبار الأدباء والعلماء ، يرتبط بهم كثير من علماء عصرهم ، ويؤلفون لهم الكتب العلمية الجليلة ، كالبرامكة وزراء الدولة العباسية المشهورين ، والفتح بن خاقان وزير المتوكل ، وابن العميد والصاحب ابن عباد من وزراء الدولة البويهية ، ونظام الملك وزير الدولة السلجوقية المشهور ومؤسس المدارس النظامية فى بغداد وغيرها من مدن العراق وإيران فى القرن الخامس الهجرى/ الحادى عشر الميلادى .

الكيمياء و العرب

لما فتح العرب مصر فى القرن السابع الميلادى واستوطنوها وأتصلوا بأهلها سمعوا بعلم الكيمياء الذى إزدهر بالإسكندرية فى عهد البطالسة الأول ، وعرفوا أن هناك كتباً إغريقية متداولة تبحث فى هذا العلم ، وتصف طرق تحويل المعادن الرخيصة كالحديد والنحاس إلى الذهب أو الفضة ، وتشرح الوسائل التى تجهز بها الأدوية الكفيلة بشفاء الأمراض وإطالة العمر ، وغير ذلك مما كان شائعاً عن مؤلفات الإغريق فى هذا العهد . واهتم العرب بهذا العلم ، وأرادوا أن يشتغلوا به . وكان هذا هو



مبدأ اتصال العرب بالكيمياء . وأول خطوة سلكوها فى هذا السبيل أنهم جمعوا ما استطاعوا العثور عليه من هذه الكتب ، وترجموها إلى العربية ، مستعينين على ذلك بفئة من الإغريق وأقباط مصر الذين يعرفون الإغريقية و العربية . وما كاد يحل القرن الثامن الميلادى حتى ظهر عدد كبير من كتب الكيمياء الإغريقية فى ثوب عربى ، ولما أنشأ العباسيون بغداد سنة 766 ميلادية انتقل إليها مركز الثقافة العلمية فى العالم المتمدين بفضل تعضيد خلفائهم للعلم و العلماء . ونشطت حركة الترجمة فى عهد هارون الرشيد و المأمون ، فنقلت إلى العربية كتب الإغريق فى الكيمياء وغيرها من العلوم كالفلسفة و الطب والرياضة والمنطق والفلك إلى غير ذلك . وفى الغالب كانت هذه الكتب تترجم أولاً إلى اللغة السريانية²⁸ بواسطة النسطوريين²⁹ ثم تترجم إلى العربية ، ومازالت بعض التراجم السريانية فى الكيمياء باقية إلى الآن .

²⁸ هى لغة آرامية الأصل استعملها المسيحيون فى الشرق فى وضع كتبهم الدينية و العلمية لأنهم كانوا يفضلونها على اللغتين اللاتينية و الإغريقية اللتين كانتا مستعملتين فى الدولة الرومانية . وقد اندثرت هذه اللغة ، انظر محمد محمد فياض: (جابر بن حيان و خلفاؤه) ، ص 21 حاشية رقم (1) .

²⁹ هم أتباع مذهب خاص فى المسيحية ينسب إلى نسطوريوس (Nestorius) السورى الأصل وكان بطريقاً للقسطنطينية . وقد انتشروا فى سوريا و فارس وغيرها من البلاد الشرقية فى أوائل القرن الخامس الميلادى ، انظر محمد محمد فياض : (جابر بن حيان و خلفاؤه) ، ص 21 حاشية رقم (2) .



ويذكر صاحب الفهرست³⁰ : "أن (المأمون) رأى فى منامه كأن رجلاً أبيض اللون ، مشرباً حمرة ، واسع الجبهة ، مقرون الحاجب ، أجلح الرأس ، أشهل العينين ، حسن الشمائل ، جالس على سريره . فقال المأمون : وكأنى بين يديه قد ملئت هيبة ، فقلت : من أنت ؟ قال : أنا (أرسطاليس) . فسررت به ، وقلت : أيها الحكيم ، أسألك ما الحسن ؟ قال : ما حسن فى العقل . قلت : ثم ماذا ؟ قال : ما حسن فى الشرع . قلت : ثم ماذا ؟ قال ما حسن عند الجمهور . قلت ثم ماذا ؟ قال : ثم لا ثم . فكان هذا المنام من أدعى الأسباب فى إخراج الكتب ؛ لأن المأمون كتب إلى ملك الروم يسأله الإذن بإنفاذ ما هو مختار من العلوم القديمة المخزونة المدخرة ببلد الروم ، فأجابه إلى ذلك بعد امتناع . فأخرج (المأمون) لذلك جماعة منهم (الحجاج بن مطر) و(ابن البطريق) وسألما صاحب بيت الحكمة وغيرهم . فأخذوا مما وجدوا ما اختاروا ، فلما حملوه إليه أمرهم بنقله فنقل " . ولم تكن حركة النقل مقصورة على الخلفاء إذ أسهم فيها جماعة من المشتغلين بالعلم الراغبين فى نشره أمثال (حنين بن اسحق) الذى ذهب إلى بلاد الروم و جاء " بغرائب المصنفات فى الفلسفة و الهندسة و الموسيقى والأرتماطيقى و الطب " ، وبنى موسى وهم ثلاثة من الأخوة (أسماؤهم محمد و أحمد وحسن) كانوا يدفعون فى الشهر نحو

³⁰ الفهرست موسوعة عربية وضعها سنة 988 ميلادية أبو الفرج محمد بن اسحق الوراق المعروف ببيعقوب النديم البغدادي ، انظر محمد محمد فياض : (جابر بن حيان و خلفاؤه) ، ص21 حاشية رقم (3) .



خمسائة دينار لجماعة من النقلة أجراً لترجمة الكتب . وغير هؤلاء كثيرون يضيق المقام عن ذكرهم . وقد أسفرت حركة الترجمة عن انتشار الكتب العلمية فتمكن العرب من أن يقرأوا كتب الإغريق في مختلف العلوم ، وتفرغ لدراستها عدد كبير من علمائهم ، فهضموها وشرحوها وصححوها ، ما وقع فيه الإغريق من خطأ ، ثم واصلوا البحث في هذه العلوم ، ووضعوا فيها مؤلفات كثيرة غزيرة المادة نالت الكيمياء نصيباً وافراً منها . وكان لهذه الحركة أثر بليغ في ازدهار العلوم بالإمبراطورية الإسلامية . وفي هذا الوقت كانت أوروبا في سبات عميق ، تخيم عليها عناكب الجهالة و الهمجية . ولما فتح العرب الأندلس حملوا إليها علومهم ومؤلفاتهم ، فكانت سراجاً منيراً انتشر شعاعه في أوروبا و حفز أهلها إلى الاشتغال بهذه العلوم التي وصلت إليهم من الشرق . وكان لزاماً عليهم إذ ذاك أن يترجموا الكتب العربية ، وقد فعلوا ذلك و بدأوا به في أواخر القرن الحادى عشر . وكانت الطريقة الشائعة في الترجمة أن تحمل نسخة من الكتاب العربى إلى مدينة طليطلة Toledo ويقرأها باللغة الأسبانية أحد المغاربة أو الإسرائيليين الذين اعتنقوا المسيحية ، ثم تدون عباراته باللغة اللاتينية ، ووصلت نسخ من هذه التراجم إلى إنجلترا و غيرها من الممالك الأوربية ، فاهتم بها بعض الأفراد و درسوها ، فمالت نفوسهم إلى الاشتغال بما تحويه من علوم ، وكان هذا فاتحة عهد جديد بدأت تظهر فيه الكيمياء بأوروبا ، وأول كتاب كيميائى نشر فى إنجلترا ينسب إلى "روبرت أف تشستر" Robert of chester ، نقله من العربية سنة 1144 ميلادية ،



وموضوعه تركيب الكيمياء Composition of alchemy ، والمقصود بالكيمياء هنا تلك المادة التي تؤثر على المعادن الدنيئة فتحيلها ذهباً . أما الأصل العربي فترجمة لكتاب وضعه رجل رومى يسمى "ماريانوس" Marianus واعتمد "روجر باكون" الإنجليزى Roger Bacon (1214 - 1292م) على مؤلفات (ابن سينا) فى الكيمياء ، فخلص منها كتباً أودع فيها المبادئ المعروفة إذ ذاك فى هذا العلم ونتائج بحوثه الخاصة . وينسب الإنجليز لهذا الرجل فضل اكتشاف البارود ، وهذا أمر لم تتحقق صحته . وتتابع بعد ذلك ظهور المؤلفات الكيميائية بين موضوع منها ومنقول من العربية ، حتى إذا ما حل منتصف القرن السادس عشر كانت هذه المؤلفات شائعة فى معظم البلاد الأوروبية . ومما يؤسف له أن الكيمياء اتجهت فى أوربا اتجاهاً مادياً ، إذ أصبح الغرض منها تدبير الذهب والفضة ، وانحصر بحثهم فى تحضير تلك المادة التى يتحول بتأثيرها المعدن الرخيص إلى أحد هذين الفلزين . وكان العرب يسمونها الإكسير Elixir ، أما الأوربيون فأطلقوا عليها اسم حجر الفلاسفة Philosopher's stone أو الصبغة Tincture . وليس هناك شك فى أن بعض العلماء كان يعتقد بإمكان الحصول على حجر الفلاسفة ، وكانوا متأثرين فى ذلك بما قرأوا عنه فى الكتب العربية ، وبإيمانهم بصدق نظرية (أرسطو) . وقد خدعتهم بعض الظواهر التى توصلوا إلى مشاهدتها من تجاربهم العملية الكثيرة . ومنها ثلاث جديرة بالذكر نفصلها فيما يأتى :



- 1- إذا غمست قطعة من الحديد فى محلول الزاج الأزرق (كبريتات النحاس) رسب النحاس على سطحها .
- 2- إذا سخن الجالينا (كبريتيد الرصاص) بشدة فى الهواء تصاعدت منه رائحة كبريتية و تخلفت مادة إذا سخنت فى بودقة مصنوعة من رماد العظام ظهرت كرة صغيرة من الفضة .
- 3- إذا صهر بيرييت الحديد (وهو نوع من كبريتيد الحديد) مع الرصاص ثم سخن فى بودقة من رماد العظام تخلفت حبة صغيرة من الذهب .
ومن السهل تفسير هذه الظواهر الثلاث . ففى التجربة الأولى يحل الحديد فى كبريتات النحاس محل النحاس فيتفرد الأخير بلونه الأحمر . وفى الثانية كان مصدر الفضة خام الجالينا لأنه يحتوى على نسبة ضئيلة منها . فإذا سخن الخام فى الهواء تحول إلى مادتين إحداها ثانى أكسيد الكبريت وهو غاز ذو رائحة كبريتية ، والثانية أكسيد الرصاص ، وهذه إذا سخنت فى بودقة من رماد العظام تطاير جزء منها وامتصت الجزء الباقى مادة البودقة ، وهى مكوّنة من فوسفات الكالسيوم ، ولا يبقى إذ ذاك سوى الفضة . وفى التجربة الثالثة كان مصدر الذهب بيرييت الحديد لأنه يحوى كمية صغيرة منه ، وظهور الذهب يمكن تعليله بمثل التفسير المتقدم ، وقد استعمل فيها الرصاص لأن صهارته تذيب الذهب من البيرييت .
ولكن هذه الحقائق غابت عن الكيميائيين فى هذا العهد ، فتوهموا أن الحديد تحول فى الأولى إلى نحاس ، وأن الجالينا تحول فى الثانية إلى فضة ، وأن البيرييت تحول فى الثالثة إلى ذهب . وقد ظهر أناس من ذوى



الضماير الفاسدة الذين اتخذوا من الكيمياء تجارة للكسب ووسيلة لإبتزاز الأموال من الأغنياء بعد أن يوهموهم بأنهم قادرون على ملء خزائهم بالذهب . وقد ذهبوا في ذلك إلى حد الخديعة و الغش إذ كانوا يقومون أمام فريستهم بإجراء بعض التجارب التي لا تدع مجالاً للشك في استحالة المعادن الدنيئة إلى ذهب ومن التجارب الماثورة عنهم أنهم يضعون إحدى المواد في بودقة ويسخنونها ويقلبونها بمحرك أجوف من الحديد قد وضعوا فيه قليلاً من برادة الذهب وسدوا فوهته السفلى بالشمع ؛ فإذا ما سخن الشمع بلامسته للبودقة إنصهر وهبطت برادة الذهب وظهرت بلونها الأصفر البرق . وكانوا يستعملون محركاً آخر في شكل مسمار رفيع من الحديد قد صنع جزؤه السفلى من الذهب و غطى بطلاء أسود لا يجعل فارقاً بينه وبين باقى المسمار ، فإذا ما حركوا به سائلاً داخل إناء ذاب الطلاء وظهر الذهب .

وظلت الكيمياء فى أوربا بضعة قرون تتقاذفها هذه التيارات المادية حتى أقبل القرن السابع عشر ، وظهر (روبرت بويل) فقضى على نظرية (أرسطو) ، واتضح إذ ذاك استحالة تدبير الذهب من المعادن الرخيصة ، واتخذت الكيمياء وجهة علمية بحتة غرضها الأسمى الوصول إلى الحقيقة عن طريق التجربة و المشاهدة و الاستنباط الصحيح . وقد وصلت بذلك إلى ما نراها عليه الآن من تدرج و ارتقاء . وإذا كانت حضارة الإنسان فى عصرنا الحالى فى أهم مظاهرها مدينة إلى الكيمياء فإنما يرجع الفضل



الأول فى ذلك إلى العرب الذين نثروا بذورها فى أوربا بعد أن غزوها بجهودهم و بحوثهم و مؤلفاتهم .

وبهذه المناسبة نرى لزماً علينا إنصافاً للعرب أن ندحض تلك الفرية التى ألصقت بهم ، وهى أنهم حرقوا مكتبة الإسكندرية بدعوى أن فى القرآن الكريم ما يغنى عنها . وفى هذا اعتداء صارخ على الحقيقة لا يتفق مع ما أظهره العرب من ميل صادق إلى الاشتغال بالعلوم و حرص شديد على جمع الكتب وترجمتها ، والدين الإسلامى يأمر بطلب العلم ولو فى الصين ، وهذا يتنافى مع إبادة مصادر العلم و إتلاف كنوزه ، على أن أيدى العبث كانت قد امتدت إلى مكتبة الإسكندرية قبل بزوغ فجر الإسلام ببضعة قرون . ففى سنة 145 قبل الميلاد قامت ثورة ضد "بطليموس التاسع" (يورجيتس الثانى) Euergetes II ففر إلى قبرص و تولى ابنه العرش ، ولكنه عاد بعد ذلك وقتل ابنه و قمع الثورة و أمر جنوده بنهب الإسكندرية ، فما كان أسرعهم إلى تلبية هذا الأمر وقد هدموا جزءاً كبيراً من المعهد والمكتبة . وفى سنة 47 قبل الميلاد قدم "يوليوس قيصر" إلى الإسكندرية على أثر السلوك العدائى الذى أظهره لروما "بطليموس الرابع عشر" ، لأنه نفى أخته "كليوباترا" و انفرد بالملك دون أن يستشير روما التى كانت إذ ذاك أشبه بوصية على عرش مصر ، وتسبب فى قتل "بومبى" Pompey الذى كان قد لجأ إلى مصر بعد هزيمته فى فرساليا . وقاوم "بطليموس" "يوليوس قيصر" ، ولكنه أصيب بهزيمة منكرة ، و نهب جنود الرومان الإسكندرية وحرقوا المكتبة بما فيها من كنوز علمية . وأعاد



"يوليوس" "كليوباترة" إلى الملك بعد أن مات أخوها غرقاً . وفى سنة 296 بعد الميلاد أمر "دقلديانوس" بحرق كتب الكيمياء فى الإسكندرية . وفى سنة 389 ميلادية شب حريق فى المعهد وأكلت النار ما تبقى فى مكتبته من الكتب . وإنه لمن التجنى على العرب بعد ذلك أن ينسب إليهم حرق المكتبة فالحقائق التاريخية تنزههم عن أمثال هذه النقائص . والمطلع على الكتب الشهيرة فى الكيمياء العربية يدرك لأول نظرة أن هذا العلم قام بين العرب على أسس معينة ذات غرض واضح . ونجملها فيما يأتى :

- (1) الاعتقاد بنظرية (أرسطو) فى تكوين المادة . فالهيولى هى المادة الأساسية فى جميع الكائنات ، و لكنها لا توجد منفردة مستقلة ، ويلزم أن تتحد أولاً بالهيئة الجسمانية فتصبح جسماً وهمياً ثم بالهيئة الذاتية فتصبح جسماً معيناً . و أبسط الهيئات الذاتية ما ينتج من اتحاده مع الجسم الوهمى عناصر الماء و الهواء والنار و التربة . وتتربك جميع الكائنات الأخرى من هذه العناصر بنسب مختلفة ،ولكن المادة الأولية فيها واحدة .
- (2) إذا اتحد الجسم الوهمى بالهيئة الذاتية المعدنية نتجت عنه الفلزات التى تعتبر والحالة هذه كصفات مختلفة من نوع واحد . ويفسر السبب فى وجود فلزات مختلفة إلى أن الذهب هو أنقاها وأطهرها وأكملها ؛ أما الفلزات الأخرى فقد أصابتها أعراض معينة باعدت بينها وبين الذهب . وإذا أزيلت هذه الأعراض صار الفلز ذهباً .



(3) المؤثر الذى يزيل الصفات العارضة عن الفلزات الرخيصة هو الأكسير . ويلزم استخدام إكسیرین ، أحدهما للبياض و الثانى للحمرة ، والأول يحول المعدن فضة و الثانى إذا ألقى على الفضة استحالت ذهباً .

(4) لما كان مذهب العرب فى تركيب المادة يؤدى إلى نتيجة منطقية و هى إمكان تحويل المعادن إلى ذهب ، فقد انحصرت جهودهم أولاً فى تجهيز الأكسير ، واتجهت بحوثهم نحو هذه الناحية حتى سميت الكيمياء علم تدبير الذهب ، وأصبح الغرض منها مادياً يرمى إلى جمع الثروة . ويروى أنه قيل لـ (خالد بن يزيد) : ”لقد فعلت أكثر شغلك فى طلب الصنعة فقال : ما أطلب بذاك إلا أن أغنى أصحابى وأخوانى . إنى طمعت فى الخلافة فاخترت لدونى ، فلم أجد منها عوضاً إلا أن أبلغ آخر هذه الصناعة“ .

ولم يترك كيمائيو العرب وسيلة لتحضير الأكسير إلا جربوها ، ولا مادة مما يقع تحت حسهم إلا استخدموها و أجروا التجارب عليها . ويقول (الجلدكى) إنهم حاولوا تدبير المواد والعظام والحوافر والألبان وكثير من النباتات والأملاح والفضلات والعروق وناب الفيل ولباب الأفاعى والصمغ . وكان للتجارب التى قام بها كيمائيو العرب توصلاً لغرضهم أثر علمى جليل إذا تمكنوا من كشف خواص الفلزات وصفاتها مع طائفة كبيرة من الأملاح والمركبات الكيماوية الأخرى . وعرفوا طرق تحضيرها و تنقيتها وتأثير الحرارة فيها . وكانت أولى محاولاتهم إذابة الفلزات وغيرها فى سوائل ملائمة ، ولم يكن معروفاً لديهم سوى حمض العنب (حامض



الخليك) الذى يذيب النحاس ، فاهتدوا إلى تحضير كثير من المذيبات المائية كحمض الكبريتيك والنتريك وذوب الصودا والبوتاسا الكاويتين والنوشادر . وكانوا يطلقون على هذه المذيبات أسماء خاصة كالماء الحاد والماء الحريف والماء المثلث وغير ذلك ، وقد تختلف الأسماء باختلاف الشخص الذى ينسب إليه تحضير المذيب فالماء الحاد الذى يستعمله (جابر) قد يختلف فى تركيبه وطريقة تحضيره عن الماء الحاد الذى يستخدمه (الرازى) ، وفى العادة كانت المياه الحريفة تستحضر بإذابة القلى أو النطرون فى الماء . والماء المثلث نوع من المياه الحريفة حضّره (جابر) من ملح النشادر وكلس قشر البيض والزنجار . أما المياه الحادة فأشهرها زيت الزاج (حامض الكبريتيك) الذى استحضروه من الزاج الأخضر . ومن التجارب التى استعانوا بها على تبييض الفلزات وتحميرها أملاً فى تحويلها إلى ذهب تمكنوا من تحضير كثير من المواد الكيميائية النافعة . فمن الرصاص وحده جهزوا المرتك الأصفر و الأسرنج الأحمر و الإسفيداج الأبيض . ولما كانت هذه التجارب الكثيرة لا تصلح إلا بإتقان العمليات الكيميائية فقد عنى كيماويو العرب بعمليات الحل (الإذابة) والعقد (الترسيب أو التبلر) والتسخين والتكليس ثم التقطير والتصعيد بأنواعهما المختلفة التى تقدم ذكرها . وقد أدخلوا تحسينات كثيرة على الأجهزة المستخدمة فى كل منها ، وابتكروا أجهزة أخرى . وربما كان للرازى الفضل الأكبر فى هذه الناحية العملية .



(5) كان لنتائج بعض التجارب أثر خداع فى نفوس القائمين بها كاستخلاص الفضة من الجالينا و تحضير الذهب من بيريت الحديد و تجهيز تلك السبيكة التى صنعها (جابر) من الزنجفر والزئبق وقليل من الذهب والفضة و بعض المواد الأخرى ، فكانت أشبه بالذهب فى صفاته وخواصه . فلا عجب أن يعتقد أمثال (جابر) و(الرازى) وغيرهما عن عقيدة راسخة وإيمان صادق بإمكان تحويل المعادن الدنيئة إلى ذهب أو فضة . ولكن عمال السوء لا يخلو منهم زمان أو مكان ، فقد اصطنع الكيمياء أذعياء وضعوا نصب أعينهم جمع المال بالحيلة و الخداع موهمين ذوى اليسار بأنهم يستطيعون تحويل الحديد أو الرصاص إلى ذهب صرف ، وقد ذهبوا فى حيلهم إلى أبعد حد . ومن النوادر التى تروى عنهم أن دجالاً فارسياً استحضر قطعاً من الذهب وبردها ومزج البرادة بالدقيق ومسحوق فحم الخشب والصمغ وجزأها إلى كرات صغيرة وتدثر فى زى الدراويش وذهب إلى دمشق وباعها لأحد العقارين بثمان زهيد مدعياً أنها دواء نافع مشهور يسمى (طبرمق خراسانى) . ثم تخفى فى ثياب العلماء ودخل على الوزير وأوهمه أنه كيماوى خبير يستطيع تدبير الذهب ، فاصطحبه إلى السلطان ، فرحب به وطلب منه أن يثبت بالفعل قدرته الكيمائية ، فكتب بطاقة ذكر فيها أسماء بعض العقاقير ومنها (طبرمق خراسانى) فاستحضروها له ، وأجرى تجربته التى أسفرت عن تحضير حبات ظاهرة من الذهب الخالص . وأراد السلطان أن يحصل على كميات وفيرة من الذهب ، ولكن الخبر كان قد شاع فى المدينة و نفذ



الطبرمق لإقبال الناس على شرائه ، وغضب السلطان لذلك ، فأخبره الدجال أنه يعرف كهفاً في خراسان به مقادير عظيمة من الطبرمق ، فجهزه السلطان بقافلة من الإبل والخدم وأعطاه مبلغاً كبيراً من المال ليستعين به على نفقات السفر والعودة ، ولكنه ذهب و لم يرجع و اختفى أثره .

(6) وجد بين كيماويي العرب أفراد قليلون لم يعتقدوا بإمكان تحويل المعادن إلى ذهب ، وعلى رأس هؤلاء الرئيس (ابن سينا) . ولكن الأغلبية العظمى كانت على الضد من ذلك ، حتى ليقال إن الكيمياء الإسلامية كانت قائمة على فكرة تحويل المعادن إلى ذهب .

(7) من أظهر مميزات الكيمياء الإسلامية اعتمادها على الدليل العملي ، فمجرد القول أن النقل عن عالم مشهور لا يعد برهاناً على صدق ظاهرة أو عملية كيميائية . وكان (جابر) أسبق من وجه النظر إلى ضرورة اتخاذ التجربة والمشاهدة أساساً لتقصي الحقيقة . وقد وضع شروطاً معينة لإجراء التجارب وللقائمين بها . وهو يقول في كتاب (الخواص الكبير) إنه لم يذكر إلا ما رآه بعينه . ويقول (المجريطي) ليس هناك إلا دليل واحد على استحالة المعادن ، وهذا هو الدليل العملي . وهو ينصح طالب الكيمياء بأن يكتسب مراناً كافياً في إجراء التجارب و أن يدرب نفسه على قوة الملاحظة و التفكير العقلي السليم .

ومبدأ الاعتماد على الناحية العملية في الكيمياء ظاهر بوضوح في المؤلفات العربية حيث نرى وصفاً دقيقاً للتجارب و طريقة إجرائها وما



يلاحظ من نتائجها و الاحتياطات التى يلزم اتخاذها فى أثناء القيام بعملها . ومن الأمثلة التى نسوقها لذلك التجربة الآتية المنقولة من (الجلدى) :

”خذ زنجاراً من الرديسختج (أكسيد النحاس) و نوشادراً بلورياً صافياً (ملح النشادر) و كلس القشر الحريف (جير حى) أجزاء سواء ، واجمعها بالسحق و استقطرها ، فإذا انقطع القطر اكشف القرعة و اتركها يوماً وليلة ، ثم أعد الإنبيق وأوقد على القرعة فإنه سيقطر أيضاً أكثر من الأول . ولا تزال تفعل ذلك حتى يحصل عندك من الماء ما يكفيك . ثم أعد الماء (المستقطر) على أخلاط جديدة وأحذر رائحتها بأن تجعل فى أنفك قطعة مبلولة بدهن البنفسج ، وصفه منها واستقطره فهو ماء السم وماء الحيوان والماء الحاد وربما سمي الماء النارى“ . وقد وصف (جابر) تجربة مماثلة لهذه فى العبارة الآتية : ”خذ من النوشادر النقى المسمى بالبلورى (ملح النوشادر) والنحاس المحرق والخل رطلاً ومن كلس قشر البيض رطلاً واخلط الجميع بعد السحق لكل واحدة على حدة ، ثم اجعله فى الشمس قليلاً ، لأن سبيل هذه الأشياء إذا خلطت تندت ، ثم اجعلها فى برنية مطينة طويلة العنق ، ثم يوضع على رأسها إنبيق ويحكم الوصل . وإن كان الإناء فى جوف قدر فيها رماد كان أجود (حمام رملى) ثم أوقد بنار وسط فى المرتبة الثانية من مراتب النار . ثم خذ ما قطر ، وإذا انقطع افتح رأس القارعة وروح عليها بمروحتين حتى تعلم أنه قد صار مثل ما أدخلته إليها ، يعنى البرد و الصلابة . ثم عاود



عليه النار والإنبيق فإنه يقطر مثل ما قطر أولاً ، فإذا انقطع أعدت عليه الترويح ، ثم أعدت عليه التقطير حتى يقطر نصفه أو أكثر ، .

والتفاعل الذى يحدث فى كل من هاتين العمليتين معقد نوعاً ما ، ويمكن تبسيطه بتصور أن الحرارة تؤثر فى الجير الحى وملح النشادر فيتفاعلان ويتصاعد النشادر ، وتؤثر أيضاً فى الزنجار (وهو بلورات زرقاء من خلات النحاس) فيخرج منه ماء التبلر والأسيتون ويتكثف الماء والأسيتون فى قابلة التقطير ويكون الماء مذيّباً لبعض النشادر . وأهم ما يعيننا فى هاتين التجربتين هو الدقة فى وصف إجرائهما ، وذكر أوزان المواد المتفاعلة ، والاحتياط من الغازات الضرة بالتهوية أو بوضع قطنة فى الأنف مغموسة فى زيت البنفسج ، والعناية بتحديد التسخين ، واهتمام العرب بالناحية العملية يعتبر بغير شك خطوة واسعة فى سبيل تقدم الكيمياء . وقد تفوقوا فى ذلك على الإغريق الذين كانوا يؤمنون بالقول المأثور عن هرميز إله الحكمة و مبتدع الكيمياء فى نظرهم وهو : ”لقد علمت ابنى الكيمياء فى ثلاثة أيام دون أن أستخدم جهازاً حتى ولا إنبيقاً“ .

(8) لم يكن اشتغال الكيماويين من العرب بتجهيز الأكسير وبالتجارب العملية ليصدهم عن التفكير والبحث النظرى ، فقد حاولوا تحليل كثير من الظواهر الطبيعية والكيميائية ، واستنبطوا النظريات التى تساعدهم على تحقيق هذا الغرض . وأقرب دليل نسوقه على ذلك تلك الصورة التى تخيل بها (جابر) عملية اتحاد الزئبق بالكبريت ، فهى لا تختلف عن نظرية



(دالتون) فى تفسير هذا الاتحاد . ومن أشهر النظريات التى وضعوها واعتقدوا بصحتها أن المعادن تتكون من اتحاد الزئبق بالكبريت ، وقد استنبطوها من نتائج التجربة لا عن طريق الظن و الخيال ، لأن الفلزات التى كانت معروفة لديهم تتحول بالصهر إلى سائل لامع رجراج يشبه الزئبق ، واستخدم (جابر) هذه النظرية فى تفسير ظاهرة التكليس ، فقال إن الفلز عندما يتأثر بالحرارة يتطاير منه الكبريت ويتخلف الكلس ، وهو تربة من الزئبق مختلطة ببعض الشوائب الأرضية . وهذه النظرية هى الأساس الذى بنى عليه العالم الألمانى "إستاهل" (1660 Stahl . 1734 ب . م) نظرية السعير (Phlogiston) وهى تتلخص فى أن الأجسام القابلة للاحتراق تحتوى على مادة تسمى السعير ، فإذا ما تأثرت بالحرارة انطلق السعير بشكل لهب أو ضوء أو حرارة و تخلف الكلس . ولا فرق بين النظريتين إلا فى اسم المادة المتطايرة ، فـ(جابر) يسميها كبريتاً و(إستاهل) يسميها سعيراً .

(9) كان العرب يعتقدون بتأثير الأجرام السماوية فى المعادن ، وقد نشأ هذا الاعتقاد من البابليين الذين درسوا انتقالات الكواكب وقاسوا حركاتها وعينوا منازلها فى الاثنى عشر شهراً من السنة ونسبوا إليها مظاهر الحياة على الأرض من نور وظلمة وحرارة و برودة وتوالى الليل و النهار وتتابع الفصول وغير ذلك . ثم إنهم ربطوا كل معدن من المعادن السبعة التى كانت معروفة لهم بكوكب خاص ، وكانوا يشيرون إليه باسم هذا الكوكب . ونقل الإغريق عن البابليين هذا المذهب . وأقدم المستندات الإغريقية



التي تدل على ارتباط المعادن بالكواكب نسخة خطية نقلت سنة 950 بعد الميلاد من كتاب لـ "زوسيمس" (300 Zosimos ب . م) وهو إغريقي الجنس كان يدرس الكيمياء بالإسكندرية و نبغ فيها . وهذه النسخة محفوظة في سان مارك بالبندقية ، وفيها يرى أسماء الفلزات ، وأمام كل منها أحد الرموز الدالة على الكوكب . وأخذ العرب هذه الفكرة عن الإغريق ، ولكن البارزين من علمائهم لم يتقيدوا بها في تجاربهم العلمية إذ لم يتخذوا احتياطاً لتدخل الكواكب فيها . والمطلع على مؤلفات هؤلاء العلماء في الكيمياء يرى أن وصفهم للتجارب لا يتعدى الطرق العملية لإجرائها ، ولا يشترط فيه وجود نجم معين في موقع خاص . وفي كتب (جابر) الكثيرة لا نجد إشارة إلى تأثير النجوم إلا في عبارة واحدة وردت في وصاياه للمشتغل بالتجارب العملية وهي "اختر للتجربة الوقت الملائم لها" ، وقد فسرها بعضهم بضرورة عمل التجربة في الوقت الذي يضمن نجاحها بتأثير النجوم . أما أسماء الأجرام السماوية التي كان العرب يطلقونها على الفلزات السبعة فهي كما يأتي منقولة عن الجلدكي :

- | | |
|-----------------------------|------------------|
| (1) الرصاص الأسرب | وهو بطبع زحل |
| (2) الرصاص القلعي (القصدير) | وهو بطبع المشتري |
| (3) الحديد | وهو بطبع المريخ |
| (4) الذهب | وهو بطبع الشمس |
| (5) الفضة | وهو بطبع القمر |
| (6) النحاس | وهو بطبع الزهرة |



(7) الخار الصينى وهو بطبع عطارذ وكانوا ينسبون الزئبق إلى عطارذ مثله فى ذلك مثل الخارصين . وقد بقيت هذه الأسماء إلى وقتنا الحاضر حتى فى اللغات الأجنبية ، فمثلا الاسم الإنجليزى للزئبق (Mercury) وهو اسم النجم المنسوب إليه وتسمى نترات الفضة باسم "القمرى الكاوى" (Lunar Caustic) . ويستخلص مما تقدم أن الكيمياء الإسلامية كانت خالية من مظاهر التنجم ، والحقيقة أنها كانت مبنية على أساس عملى متين لا دخل فيه للعوامل الوهمية كالسحر والتعاويز و تأثير الكواكب وغير ذلك .

(10) اهتم كيمائو العرب بعملية الوزن الدقيق مع أن الأوربيين لم يستعملوا الميزان فى العمليات الكيميائية إلا فى القرن السابع عشر . وفى كتب (جابر) و(الرازى) وغيرهما نرى عناية و حرصاً شديدين بذكر أوزان المواد المتفاعلة التى تستخدم فى التجارب العملية . ولاشك أن اهتمامهم بالوزن هو الذى هداهم إلى استنباط القانون الذى ذكره الجلكى ، وهو أن المواد تتفاعل بمقادير معينة من حيث الوزن ، وفيما يلى بيان بالأوزان التى كانوا يستعملونها :

القيراط	=	4 1/5	حبات
الدايق	=	2	قيراطين
الدرهم	=	6	دوانق
المثقال	=	1 3/7	درهم
الأوقية	=	7 1/2	مئاقيل



الرطل = 12 أوقية

وينتج من هذا أن الحبة ، وهى أصغر أوزانهم ، تساوى 1/6480 من الرطل . ولا شك أن تقدير مثل هذا الجزء من الرطل يستلزم استعمال ميزان حساس .

(11) لم يهمل علماء العرب تطبيق الكيمياء على الحياة العملية ، فقد استعانوا بها على تحضير الأملاح و الأدوية و الروائح العطرية و غير ذلك . ولهم فى هذه الناحية مؤلفات تدل على مبلغ عنايتهم باستخدام الكيمياء لفائدة الإنسان . ولـ "يعقوب بن اسحق الكندى" (نسبة إلى قبيلة كندة) الفيلسوف العربى الشهير الذى عاش فى القرن التاسع الميلادى رسائل فى الكيمياء التطبيقية تحمل العناوين الآتية : (1) الأبرة المصالحة للجو من الأوباء (2) الأدوية المشفية من الروائح المؤذية (3) أشفية السموم (4) أنواع الجواهر الثمينة (5) تلويح الزجاج (تلوينه) (6) ما يصبغ فيعطى لونا (7) ما يطرح على الحديد و السيوف حتى لا تتلثم (8) كيمياء العطر .

(12) كانت الكيمياء الإغريقية عندما بدأ العرب يدرسونها ذات ثلاثة أركان منعزلة لا اتصال بينها : فلسفى وتجريبي وباطنى . وكان الأخير يستوجب استعمال التعاويذ والرقى والمؤثرات الوهمية التى ناصرها علماء الإسكندرية فى عهدها الأخير ، ويقال إن (خالد بن يزيد) أراد أن يتفهم أسرارهِ وغوامضهِ ولكنه تاه فى ببيدائه المظلمة . أما (جابر) فقد أعرض عنه ولم يؤمن بتأثيره وأسس الكيمياء على الجانب العملى محاولا تفسير



ظواهره بالنظريات الفلسفية التي كانت شائعة في عصره . وسار على نهجه العلماء الذين أتوا بعده ، فظهروا الكيمياء من شوائب الدجل ومظاهر التعمية و السحر . وإذا كان العرب لم يبتكروا هذا الأسلوب الذي نسّميه الآن الطريقة العلمية فهم ولا شك أول من طبقه في الكيمياء . ونرى فيما تقدم صورة موجزة لمعالم الكيمياء الإسلامية في آخر تطوراتها حيث كانت مزدهرة ببلاد الأندلس يرد منهاها الطلاب والعلماء من كل صوب وفج ، لا فرق بين أسباني ومراكشي وسكسوني وإيطالي . ومن دواعي الأسف أن جهود العرب في الكيمياء أخذت تتضاءل في القرن الثاني عشر . وتخلوا أخيراً عن ميدانها فورثه الإفرنج ، ونشطت حركة النقل من الكتب الكيميائية العربية إلى اللغات الأوروبية ، وانتشرت بذور الكيمياء في مختلف الممالك وأخذت تنمو فيها برعاية علمائها وحكمائها . وليس من شك في أن نهضة الكيمياء بأوروبا في القرن الثالث عشر لم تقم إلا على أساس واحد هو الميراث الذي خلفه العرب . وكان مقدراً للكيمياء أن تصاب بالعتار عندما تولى أمرها الفرنجة ، ولذا كانت الكيمياء الأوروبية في القرن الخامس عشر في مستوى أقل من مستوى الكيمياء في القرن الثاني عشر . ولكنها نهضت من عثرتها و أخذت تتدرج في الرقى حتى وصلت إلى حالتها الحاضرة ، وأصبحت من أظهر مميزات المدنية الحديثة . وإذا كانت بحوث الكيماويين قد سهلت للإنسان سبل العيش وخففت عنه آلام الحياة و مهدت له وسائل الزراعة والصناعة والطب والفنون على اختلاف أنواعها فإنما يعود الفضل إلى فلاسفة الإسلام الذين



حملوا الكيمياء إلى أوربا . فإلى ذكراهم الخالدة تحنى الإنسانية رأسها خاشعة. هذا وتفيض المراجع العربية وكتب التراجم بأسماء العديد من علماء الكيمياء العرب الآخرين كـ (الكندى) و(الفارابى) و(ابن سينا) و(أخوان الصفا) و(ابن مسكويه) و(البيرونى) ، و(الطغرأى) الشاعر ، و(القزوينى) ، و(المجريطى) ، و(أبى بكر أحمد بن على بن وحشية الكلدانى) ، و(أبى الحسن الأنصارى)، و(أبى سعيد نصر بن يعقوب الدينورى) ، و(أبى الفضل جعفر بن على الدمشقى) ، و(عبدالله بن على الكاشانى) ، و(عزالدين ايدمر بن على الجلدكى) ، و(خليل بن على الجلدكى) ، و(خليل بن ايبك الصفدى) ... وسواهم من المتأخرين الذين دأبوا على البحث والنظر واعتمدوا فى أبحاثهم ودراساتهم على التجارب التى سبقوا بها العالم ، وظلوا على سبقهم دهرًا طويلاً ، وعرفوا فضل هذه الطريقة . وليس لليونان فى الكيمياء مجرب واحد ، ويُعدّ المجربون بالمئات عند العرب ، وقد أُرثت عادة التجربة أعمالهم العلمية قوة ومثانة ووضوحاً فى الرؤية وأصالة فى التفكير ، وقادتهم الأساليب التجريبية التى كُتب لهم فضل السبق فيها إلى كشف مجاهل ظلت مغلقة على اليونان آماداً طويلة . وهذه الذخيرة فى العلم الماضى التى انتقلت إلى اليونان قبلهم دون أن يستخرجوا منها ما كان خليقاً بهم أن يستخرجوه نقلها العرب برمتها مبدّلة إلى أخلافهم من بعدهم . وكانوا طوال قرون أساتذة متفردين لا يشق لهم غبار . وحسبهم فخراً أن اعتماد أوربا على تراجم كتب العرب لم يتوقف إلا فى أوائل العصر الحديث فالكيمياء لم تصبح علماً حقيقياً إلا



بفضل جهود العرب ونزعتهم العلمية وميلهم إلى التجريب والملاحظة والاستنتاج . لم يكونوا أرباب نظر فقط كما كان اليونان ، بل لقد أضافوا إلى العمل ، والقياس والاستنتاج إلى المشاهدة والاختبار ، وارتادوا مجاهل لم يعرفها الأقدمون ، وعادوا بذخيرة قيمة قدموها للعالم فبنى على أساسها صرح الكيمياء الحديث الذي نعرفه اليوم ، وكان العرب دعامة لها . ولعل أكبر دليل على مآثر العرب فى علم الكيمياء ما نراه اليوم من أسماء غريبة على لسان كل من يشتغل بهذا العلم : كالقلى Alcali و البورق Borax والنطرون Natron ، والانبيق Alambic والطلق Talc ورهج القار Realgar والزرنيخ Arsenic والاكسير Elixir والكحول والسكر والصابون ... فهذه الكلمات وأمثالها إنما هى البصمات الواضحة التى خلفتها اللغة العربية فى اللغات الأوروبية ، وبالتالي فى الفكر الأوروبى والعلم الأوروبى . ولايضير بعض هذه الكلمات أن تكون من أصل يونانى ، فإن الكلمة اليونانية منها لم تنتقل إلى أوربا رأساً ، وإنما انتقلت إليها بعد أن تعرّبت ، أى بعد أن أصبحت كلمة عربية ، وبالتالي فقد انتقلت إلى أوربا من خلال لغة العرب وعلوم العرب وحضارة العرب . وقد بلغ العرب بعلم الكيمياء مبلغاً من الرقى مكنهم من تطبيق النتائج التى توصلوا إليها على الصناعات المختلفة ، وهو ما يعرف اليوم بالكيمياء الصناعية . فاستخدموا خبرتهم الكيماوية فى صبغ الأقمشة ودبغ الجلود وصناعة المعادن وتركيبها أو تنقيتها وصقلها ، وفى تركيب العطور ، ويقول (ابن الأثير) : ”إن العرب استعملوا فى معركة الزنج



سنة 269 هـ — أدوية إذا طلى بها الخشب امتنع احتراقه ، مما يدل بوضوح على مدى ما توصل إليه العرب من مواد كيميائية عازلة أو مضادة للحرائق . وتفنن العرب أيضاً فى صناعة الزجاج والآنية الزجاجية والمصابيح الملونة والمرايا والبلور (الكريستال) ، وانتقلت روائعها العظيمة من الشام ومصر والعراق وفارس إلى قصور أوروبا وكنائسها وكاتدرائياتها . ويحتفظ متحف اللوفر والمتحف البريطانى بقطع خارقة من سامرا والفسطاط ، كما تحتفظ كاتدرائية سان ماركو - بالبندقية - وكاتدرائية مدينة فارمو وقصر بتي — بفلورنسا — بروائع من البلور المزخرف بالرسوم والكتابات العربية والآيات القرآنية . وعندما احتل العرب سمرقند سنة 712 م تعلموا منها ضرب القنب ، وصنعوا منه عجينة تتحول إلى أوراق رقيقة يمكن الكتابة عليها . وقد حلت هذه العجينة محل وسائل الكتابة السابقة . ألواح الطين ، البردى ، الرق ، سعف النخيل ... إلخ - وهكذا كان الورق . ولكن سرعان ما استبعد القنب و استعيض عنه بالقطن ، وهو أقل كلفة وأكثر انتشاراً فى بلاد الشرق ، وأنشأ (هارون الرشيد) أول مصنع للورق فى بغداد سنة 794 م . وما حل القرن الثانى للهجرة حتى وُجد الورق بوفرة فى بلاد الإسلام ورُخص ثمنه ، وسرعان ما تطورت هذه الصناعة . التى يقال إنها ذات أصل صينى — على أيدى العرب لتسد حاجة الاستهلاك المتزايد للورق الذى يتطلبه الإقبال الهائل على الترجمة و التأليف والكتابة ومسايرة التقدم الفكرى والحضارى ، ومن مشرق العالم الإسلامى انتقلت صناعة الورق إلى مغربه . وهكذا انتشر الورق بسرعة



فى جميع بلاد الأندلس ، وكان ذلك فى القرن العاشر الميلادى ، ثم فى صقلية فى القرن الثامن عشر . وانتقلت هذه الصناعة إلى إيطاليا فى القرن الثالث عشر ، وإلى فرنسا فى القرن الرابع عشر . وكانت صناعة الورق قد بلغ عمرها قرناً من الزمان عندما جاءت الطباعة . ولما صار ارتداء التيل مألوفاً فى أوروبا فى القرن الرابع عشر اتخذت صناعة الورق مادتها الرخيصة من خرقة البالية . فهبط سعر الورق و تضافرت سهولة الحصول عليه مع انتشار القراءة على تسويق الكتب المطبوعة و تقديمها للجمهور المتعطش إليها فى حلة قشبية أقرب تناولاً . ومما يدل على تقدم العرب فى علم الكيمياء الصناعية أخيراً ما توصلوا إليه من استغلال القوى الناجمة عن انفجار البارود (نيترات البوتاسيوم) وتسخيرها للأغراض الحربية . فالصينيون كانوا قد اكتشفوا ملح البارود قبل العرب بزمان طويل ، ولكنهم لم يكونوا يستعملونه إلا للأسهم النارية . كما أن الروم كانوا يعرفون النار الإغريقية التى استعملوها فى رد الأسطول الإسلامى فى هجومه على مدينة القسطنطينية فى أوائل القرن الثامن للميلاد . لكن هذه النار لم تكن صالحة إلا لإشعال الحرائق ولم تكن قابلة للإنفجار ، ولم يتولد عنها أى قوة قاذفة كالمواد المتفجرة . لذلك لم يقنع العرب بمعرفة النار الإغريقية ، ولا بالبارود المستخدم فى إذكاء النار الصناعية (الأسهم النارية) . وأما بارود المدافع فهو اختراع عربى بحت . فالعرب هم الذين استخرجوا قوة البارود الدافعة والقبالة لإطلاق القذائف المدمرة ، وصنعوا منه ذخيرة للمدافع . وكان عرب الأندلس أول من صنع المدافع ، وعنهم



أخذها الإنكليز الذين كانوا يحاربون فى الجيش الأسباني فى أواسط القرن الرابع عشر . لقد رأوا المدفع لأول مرة ، فنقلوه إلى بلادهم ، ومنها إلى بقية أوروبا و العالم . ولا تزال مدافعهم التى دافعوا بها عن غرناطة محفوظة فى أحد متاحف أسبانيا حتى اليوم .

صناعة السكر

كانت صناعة السكر - أو الملح الهندى كما كان يطلق عليه - إحدى مآثر العرب على الحضارة الإنسانية كلها ، فقد نقلوا زراعة قصب السكر ، وصناعة السكر ، من الهند ونشروها فى الدولة الإسلامية من سمرقند فى الصين حتى الأندلس ، وأنشأوا معامل تكرير السكر فى مناطق متعددة فى سوريا وفلسطين ومصر وشمال أفريقيا وقبرص ومنطقة بحر قزوين والأندلس وصقلية وغيرها . والجدير بالذكر أن الفرس قد زرعوا قصب السكر فى سهول العراق الخصبة فى حوالى 500 م و أنشأوا معامل تكرير السكر فى جنديسابور ، وعندما غزا البيزنطيون الامبراطورية الفارسية فى 627 م ، وأخذوا من الفرس غنائم حرب كان السكر من بينها غير أنهم لم يهتموا بزراعة قصب السكر أو الصناعة المرتبطة به ، كذلك لم يهتم اليونان قبلهم بهذه الصناعة عندما غزا الاسكندر بلاد الفرس والهند وعرفوا قصب السكر ووصفوه بأنه نوع من القصب المدهش يعطى نوعاً من العسل بدون تدخل النحل ... ، ولم يدخلوا زراعته فى أى مكان من إمبراطوريتهم الواسعة . إلى أن جاء العرب و قاموا بهذه المهمة



الحضارية ... وفى سنة 132 هـ / 750 م كانت زراعة قصب السكر فى مصر قد أصبحت من أهم الزراعات فى الدلتا . ولم تعرف أوروبا السكر قبل القرن العاشر الميلادى . وقد نقل الصليبيون زراعة قصب السكر إلى أوروبا بعد أن عرفوه فى بلاد المسلمين . ونفل كريستوفر كولمبس قصب السكر إلى أمريكا فى رحلته الثانية فى سنة 1493م عندما أدخل زراعته إلى جزر الدومينيكان ، ثم انتشرت منها إلى كل أنحاء وسط و جنوب أمريكا .

النفط

كان النفط مُنتجاً مهماً فى الحياة الاقتصادية الإسلامية منذ زمن طويل قبل أن يحظى بأهميته العالمية فى الوقت الحاضر ، فقد كان البترول الخام (النفط) يُنتج ويكرّر على نطاق واسع ، وكانت له استخدامات فى الحروب وفى الحياة اليومية . والزيت الخام يسمى عادة (النفط الأسود) ، ونتائج عملية التكرير (التقطير) تسمى (النفط الأبيض) ، مع أن بعض الزيوت الخام تكون بلا لون فى حالتها الطبيعية . ولدينا عدد من أوصاف عملية التقطير فى المؤلفات العربية ، مثل ذلك الوصف الذى تضمنه (كتاب الأسرار) لـ (الرازى) ، ومنه نعلم أن الزيت الخام كان أولاً مخلوطاً مع طين أبيض أو ملح نشادرى مكوناً "عجينة أشبه بالحساء الكثيف" ، ثم يتم تقطيره . استخدمت نواتج التقطير الخفيفة ، أى (النفط الأبيض) ،



لكى "تُلَيْن" أو "تقلل من صلادة" بعض المواد الصلبة . مثل بعض المعادن والأحجار الكريمة . علاوة على ذلك ، أفاد (الرازى) فى أعماله الكيميائية والطبية من زيت المصابيح (النفاطة) لتسخين بعض الكيماويات تسخيناً خفيفاً ، وكان وقود الاحتراق لهذه العمليات إما زيوت النبات وإما البترول ، وطور المسلمون حقول النفط فى (باكو) على نطاق تجارى منذ زمن قديم . فقد سجل أن الخليفة المعتمد فى عام 885 م منح الدخل من منابع النفط إلى سكان (دربند) . وهناك تقارير عدة عن نفط باكو ، فقد كتب المسعودى الجغرافى على سبيل المثال ، عقب زيارته لهذه الآبار عام 915 م يقول أن المراكب التى تحمل مواد التجارة تبحر إلى باكو التى هى حقل بترول لنفط أبيض و أنواع أخرى . وفى القرن الثالث عشر الميلادى حفرت آبار فى (باكو) بُغية الوصول إلى مصادر النفط ؛و فى ذلك الوقت ذكر "ماركو بولو"³¹ Marco Polo أن مئات السفن كانت

³¹ (ماركو بولو) رحالة إيطالى قام برحلة طويلة من فينسيا بإيطاليا إلى الصين عام 1272 م ، و كان عمره سبعة عشر عاماً ، و بمرافقة اثنين من أسرته و اثنين من الرهبان ، و قد تعلق (كوبلاى خان) عاهل التتار بـ (ماركو بولو) ، و اتخذهُ مستشاراً له ، ثم نصبه بعد ذلك والياً على أحد أقاليم الصين ، و هكذا بقى (ماركو بولو) بالصين ما يزيد على 24 عاماً . و عندما عاد (ماركو بولو) إلى إيطاليا اشترك فى الحرب التى كانت دائرة هناك ، ووقع فى الأسر بعض الوقت فى جنوا ، و هناك روى على زميل له فى السجن تفاصيل رحلته إلى الشرق ، و عندما خرج هذا الرجل من السجن و كان يدعى (روستيشللو) ، قام بنشر أخبار رحلات (ماركو بولو) فى كتاب يعد من أكثر كتب ذلك العصر رواجاً ،



تأخذ حمولتها منه في آن معاً . وتسجل مصادر أخرى إنتاجاً للنفط في العراق ، حيث كان الزيت على الجانب الشرقي من نهر دجلة على طول الطريق إلى الموصل . وذكر الرحالة المسلمون أن إنتاجه كان غزيراً و يصدر إلى الخارج على نطاق واسع . وتحتوي تقارير عربية أخرى على معلومات عن إنتاج النفط الخام في سيناء بمصر و خوزستان بإيران . وإلى جانب النفط الخام و نواتج تكريره³² ، وجدت الأسفلتات أيضاً بكثرة . و كان القير (النفط الأبيض) و الزيت (الأسفلت) على وجه الخصوص يُنتجان في العراق و يُصدّران ، و كان استخدامهما معروفاً في هذه المنطقة منذ الحضارات القديمة ، لكن استعمالهما توسع في العصور الإسلامية ، وأصبحا مألوفين في أعمال تشييد المباني ، وخاصة

انظر د.أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية في بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 200 .

³² هناك ملاحظة يجب أن توضع في الاعتبار وهي أن العرب عرفوا مشتقات البترول ، بل أن كلمة (بنزين) عربية الأصل و الأرومة ، و أصلها من كلمة "نفّاذة" العربية !

ففي الزمن القديم كان يطلق على المواد أسماء نسبة إلى استخدامها أو طريقة صنعها من إحدى الخامات أو وصفها (رائحتها أو قوامها أو حالة المادة أو لونها) و البنزين مشهور عنه رائحته النفّاذة !! ومن كلمة (نفّاذة) جاء الأسم (بنزين) !

نفّاذة ← نبّاذة ← بنّاذة ← بنّزة ← بنزين !

أليست بنزين جاءت من نفّاذة وهي رائحته التي أشتهر بها !



الحمامات ، وفى صناعة بناء السفن ، كما كانا يدخلان فى مكونات الوصفات لكثير من الأسلحة المحرقة .

الصودا و البوتاس

وكان الطلب عظيماً على الصودا و البوتاس لصناعة الزجاج ، وأدوات الصقل ، والصابون ، وكانت مصادرها النظرون ورماد النبات . والنظرون عبارة عن كربونات الصوديوم الخام ، واكتشف بحالته الطبيعية فى صحراء مصر الغربية ، وكان يصدر على نطاق واسع . وكلمة (نظرون) بالإنجليزية Natron مشتقة من الأصل العربى ، ومن ثم جاء رمز الصوديوم Na . و"القالى" تم الحصول عليه من الرماد المنصر لخشب نبات الجنبات و الشجيرات الموجودة فى سوريا ، وأطلق عليه تسميات مختلفة مثل (أشنان) و (أوشنان) و (شنان) ، وهو من عائلة chenopodiaceae واسمه النباتى Salsola Soda ، بينما يتكون كيميائياً من حوالى 80% كربونات بوتاسيوم مع حوالى 20% كربونات صوديوم . كما تمت الإفادة من رماد النبات ، وخاصة البلوط (السنديان) . وصف الرازى عمليتى تركيز وتنقية القالى ورماد البلوط لإنتاج كربونات بوتاسيوم و كربونات صوديوم نقية . لكن أبا منصور الموفق فى القرن العاشر الميلادى كان أول من ميّز بوضوح بين كربونات الصوديوم (الصودا) و كربونات البوتاسيوم على رغم التشابه بينهما من جوانب كثيرة



. ولم تنتج الصودا الكاوية أو هيدروكسيد الصوديوم قط لأغراض تجارية ، إلا إنه من منطلق الأهمية التاريخية يلاحظ أن الرازي عرف طريقة تحضيرها و جاء وصفه لها على النحو التالى :

خذ "مناً" واحداً (حوالى كيلو جرام واحد) من القالى الأبيض وكمية مساوية من الكلس (الجير) وصب فوقها (أى الخليط) سبعة أضعاف كميتها ماء ، ثم اغليها حتى تختزل إلى النصف ، ونقها [بالترشيح أو بالصب من إناء لآخر] عشر مرات . ضعها بعد ذلك فى كيزان رقيقة للتبخير ، وعلقها فى أقداح . أعد ما انفصل منها [إلى الكيزان] ، وارفع الكيزان تدريجياً و احم ما يتقاطر منها فى الأقداح من الغبار ، ثم خثرها فى ملح . ويتوافر الكلس بكثرة ، ويستخدم فى صناعة الصابون ، وكمادة للبناء ، ولأغراض حربية ، وكان يتم إنتاجه بحرق رخام الحجر الجيري . وعندما يُطفأ بالماء كان يعرف (بالنورة) .

النزعة العلمية فى التراث العربى

كان للعرب أساليب يسيرون عليها فى الكتابة ، وقد أصابها تطور وتحور ، فهى فى صدر الإسلام غيرها فى العصر العباسى حين أخذ العباسيون يناصرون الحركات العلمية ويعملون على ازدهارها . وكان للثقافة الإغريقية والهندية والثقافات الأخرى التى أخذ العرب عنها أثر كبير فى الأساليب ، وكذلك كان للحديث ولأسس العلمية التى سار عليها (علماء



الحديث) فى تحرى الأحاديث النبوية أثر فى إيجاد روح الدقة فى الكتابة وأسلوبها . ولسنا بحاجة إلى القول أن أصول المنطق الذى اقتبسه العرب عن اليونان دخل فى الأسلوب أيضاً ، فسيطر إلى حد على الكثيرين من العلماء ، فكانوا يسيرون فى كتاباتهم على قواعده و قوانينه ، وقد غلب على كثير منها روح علمى صحيح ، وإخلاص للحق والحقيقة . ومن الطبيعى أن تختلف الأساليب باختلاف العلماء والباحثين ، فمن الأدباء من كان يجمع فى أسلوبه بين الأدب و العلم ، ومنهم من كان طابعه الدقة والوضوح . وسار آخرون فى كتابة البحوث فى مختلف الفروع على أسس علمية تقترب من الأسس الحديثة . فقد حوت من مظاهر الدقة فى التفكير والاستنتاج ما هو محل تقدير العلماء المحدثين . وسيتجلى لنا أن العرب عرفوا الطريقة العلمية الحديثة التى تعد من مبتكرات هذا العصر ، كما يتبين أن من العرب من سار عليها ومن سبق (بيكون³³ Bacon) فى ادراكها ، بل من سما عليه ، إذ أدرك من

³³ (فرانسيس بيكون) إنجليزى الجنسية ، تخرج من كلية الحقوق بجامعة كمبردج عام 1584 م ، وأصبح نائباً عاماً فى عهد الملك (جيمس الأول) ، ثم أصبح كبير القضاة وحامل الأختام عام 1618 م ، وفى عام 1620 م قام بنشر أهم مؤلفاته المسمى "الأورجانوم الجديد" "Novum Organum" شرح فيه التنظيم الجديد و فلسفته الخاصة بالعلوم ، و كان يرى أن يترك المجال للحقائق التجريبية كى تتحدث عن نفسها ، كما كان يطالب بأن توضع جداول تشتمل على جميع الحقائق المعروفة وما يقابلها من نظريات ، و عندئذ يمكن التوصل إلى نتائج بعد إتمام هذه الجداول ، و لا شك أن هناك كثيراً من نقط الضعف فى فلسفته ، فمثل هذه الجداول لا يمكن إتمامها ، إلا أنه ظل رغم ذلك واحداً من أساطين الطرق



عناصرها ما لم يدركه (بيكون) من بعده . وكذلك سار بعض العلماء فى البحوث الدينية على أساس علمى ، فوضعوا الرسائل فى ذلك ، ووقفوا فى عرضها عرضاً رائعاً هو فى الواقع بداية للتأليف العلمى المنظم . وقد امتاز العرب فى الجمع لكل فروع العلوم والأدب وفاقوا فى هذا غيرهم . فنجد بين علمائهم من وقف على روائع الأدب وغاص فى دقائق العلم و جمع بينهما . ومن يطلع على كتاب (الخوارزمى) فى الجبر يجد أن المؤلف جمع بين الجبر والأدب و جعلهما متممين أحدهما الآخر ، فالمادة الرياضية مفرغة فى أسلوب أخذ لا ركافة فيه ولا تعقيد ، ينم عن أدب رفيع وإحاطة بدقائق اللغة . ونظرة فى كتب (البيرونى) تبين كيف يتعانق الأدب والرياضيات بما فيهما الفلك و الطبيعيات ، وليس أدل على ما قلت من كتاب التفهيم لأوائل صناعة التنجيم للبيرونى . فالأسلوب فى هذا الكتاب سلس خال من الالتواء يخرج منه القارئ بثروتين : أدبية ، وعلمية . ويشعر بلذتين : لذة الأسلوب العلمى ولذة المادة العلمية . ومنهم من جمع فى كتبه بين الأدب والنواحي الأخرى من المعرفة ؛ كالفلسفة ، والعلوم ، والتاريخ ، وغيرها . فالجاحظ مثلاً : كان له فضل على الأدب و الفلسفة جميعاً ، ” ... ففى الأدب كان فضله أن أغزر معانيه و جعل له موضوعاً بعد أن كاد يكون شكلاً بحتاً . فتقرأ الرسالة من رسائله

التجريبية ، انظر د. أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 201 .



فتجدها ناصعة الأسلوب غزيرة المعنى ، لها موضوع ولها شكل . هذه رسالة فى القيان ، وهذه رسالة فى المعلمين ، وهذه رسالة فى الغناء ، حتى رسالته فى الهجاء استطاع أن يجعل لها موضوعاً علمياً ، بل لعلها أحسن رسائله لمن شاء أن يعرف أن العقلية العلمية و الأدبية والفلسفية كانت تشغل الناس فى عصر الجاحظ ... وفضله على الفلسفة أنه صاغها صياغة أدبية قريبة من الأذهان ، فهو يمزج كلام (أرسطو) بأشعار الجاهلين ، وقول الفلاسفة بأقوال الأدباء ، ويخرج من ذلك كله إلى نتيجة تلذ القارئ و تغذى العقل ...“ ، وكذلك (أبو حيان التوحيدي) ، امتاز فى الجمع بين الأدب والحكمة وأصناف العلوم والمعارف ، وقد وفق فى ذلك مع المحافظة على الحقيقة فى أصدق مظاهرها . وكان (ابن سينا) يسير فى أسلوبه على أساس منطقي : لأن المنطق على رأيه ”... إلى الآلة العاصمة للذهن عن الخطأ فيما نتصوره ونصدق به ، والموصلة إلى الاعتقاد الحق بإعطاء أسبابه و نهج سبيله“ وفوق ذلك فأسلوبه علمى دقيق ، يتجلى هذا فى تعريفه الحكمة و تقسيمها . جاعلاً المنطق آلة لها ، فعلى أصوله سار ، وعلى قواعده اعتمد فى بحثه و درسه .

إن انغماس (ابن سينا) فى الحياة العامة و تعرضه لتقلباتها و اندماجه فى صميم مجتمعه ورحلاته المتعددة ، كل ذلك قد أثر فى آرائه ونظرياته ، فجعل فى فلسفته مسحة من العملية ، وكانت أميل إلى الناحية العقلية منها إلى الناحية الروحية والتصوفية . كان (ابن سينا) يقدر العقل ويرى فيه أعلى قوى النفس . والعقل يقاوم الوقوف ويعمل على الارتقاء ويقوى



النفس . ولهذا قال (ابن سينا) بسلطان العقل . وقد تغلب هذا السلطان على سلطان الروح حتى إنه يرى في العقل سبيلاً إلى الوصول إلى الملكوت . وخالف (ابن سينا) أرسطو و أفلاطون وغيرهما من فلاسفة اليونان في كثير من النظريات و الآراء فلم يتقيد بها ، بل أخذ منها ما وافق مزاجه وانسجم مع تفكيره وزاد عليه . وقال إن الفلاسفة يصيبون ويخطئون كسائر الناس . وهم ليسوا معصومين عن الزلل والخطأ . وهذا ما لم يجرؤ على التصريح به إلا النادر من الذين يملكون عقلاً راجحاً وبصيرة نافذة واستقلالاً في التفكير . ولا شك في أن موقف (ابن سينا) هذا يدل على شجاعته و نزعته للاستقلال في الرأي ورغبته في التحرر العقلي ، فهو لا يتقيد بآراء من سبقه ، بل يبحث فيها ويدرسها و يعمل فيها العقل والمنطق و الخبرات التي اكتسبها . فإن أوصلته هذه كلها إلى تلك الآراء أخذ بها ، وإن أوصلته إلى غير ذلك نبذها وبين فسادها . وجعل (ابن سينا) للتجربة كذلك مكاناً عظيماً في دراسته وتجرباته ولجأ إليها في طبه ، وتوصل عن طريقها إلى ملاحظات دقيقة . كما توفيق إلى تشخيص بعض الأمراض و تقرير علاجها . ولهذا لا عجب إذا رأيناه يحارب التنجيم وبعض نواحي الكيمياء بحجج العقل وحده . فخالف معاصريه ومن تقدموه فيما يختص بتحويل الفلزات الخسيسة إلى الذهب والفضة ، ونفى إمكان إحداث هذا التحويل في جوهر الفلزات ” ... لأن لكل منها تركيباً خاصاً لا يمكن أن يتحول بطرق التحويل المعروفة ... “ وإنما المستطاع تغيير ظاهري في شكل الفلز وصورته : واحتاط (ابن سينا)



فقال : ” ... و قد يصل هذا التغيير حداً من الإتيان يظن معه أن الفلز قد تحول بالفعل وبجوهره إلى غيره ... “ . وتجلى سلطان العقل عند (ابن سينا) في رأيه في الخوارق ، ويذهب في تعليقه لها إلى أسباب وأمور تجرى على قانون طبيعي يتصل بالجسم و النفس والعقل . كما يتجلى سلطان العقل في شرحه معنى (العناية الإلهية) فهو — بعد أن تأمل في نظام العالم — أدرك أن صانعه مدبر حكيم عالم بما عليه هذا الوجود من نظام الخير والكمال . وهذا في رأيه معنى العناية الإلهية . فالظواهر الطبيعية إنما تحدث حسب القوانين الطبيعية التي وضعها الصانع الحكيم وقيد الوجود بها . فالعناية الإلهية تعنى جريان القوانين الطبيعية في العالم على أدق ما يمكن ” ... وليس معناها الاهتمام بالأفراد و الشعوب ... “ .

والإنسان في رأى (ابن سينا) يقترب من الكمال إذا اتسعت معرفته بالوجود وأدرك حقائق العالم و استغرق في تفهمها . ولا يتم ذلك إلا عن طريق الإرادة والعقل . وعلى الرغم من تقديس ابن سينا للعقل ومن إيمانه بسلطانه فإنه في مواضع كثيرة يؤكد نقص العقل الإنساني ؛ وهذا النقص يجعله في حاجة إلى القوانين المنطقية . ولهذا نرى أن (ابن سينا) قد اعتبر المنطق من الأبواب التي يدخل فيها الفلسفة ، كما أنه الموصول إلى الاعتقاد بالحق . وكان (ابن سينا) يميل إلى التجدد والتحرر ، يدلنا على ذلك قوله : ” ... حسبنا ما كتب من شروح لمذاهب القدماء . وقد آن لنا أن نضع فلسفة خاصة بنا ... “ . و عالج (ابن سينا) موضوع السعادة وأتى بآراء تدل على تفاؤله و إيمانه بأن الخير موجود في كل شئ



. وهو لا يرى السعادة فى اتباع كل لذة ، بل يراها فى الخير والكمال . وكان يدعو إلى التجرد عن المادة و شواغلها للوصول إلى السعادة الحقيقية . ولا يعنى هذا أنه كان يدعو إلى الجمود والروحانية البحتة . بل أنه كان يؤمن بالعقل والعلم . وكان لابن سينا مُثُل يهيم بها و قد سخر عقله ومواهبه للدعوة بها . وكان يؤمن بالفكر و يقدره ، كما كان كثير الثقة بالفطرة الإنسانية . ومن أساليب العرب ما يمتاز بطابع خاص هو الإخلاص للحق والحقيقة ، والدعوة إلى ذلك و إلى جعل البرهان دليلاً شاهداً . ولقد تضمنت بعض الرسائل القديمة نصائح و إرشادات إلى الكتاب ليسيروا عليها حين الكتابة ، هى فى الواقع : الأساس الذى يجب أن يسلكه أصحاب الأقلام فى كل زمان .

ومن العلماء الذين امتازوا بروح علمى صحيح ؛ (البيرونى) ، وهو من أكبر الباحثين الذين تركوا مآثر خالدة فى العلوم و التاريخ ، ساح فى الهند أربعين عاماً بقصد البحث والدرس ، وخرج من ذلك بوقوفه على علوم الهند و فلسفتها ، وقد استطاع أن يسدى إلى اللغة العربية خدمة جليلة ، إذ أكسبها مرونة على التعبير عن دقائق التفكير الهندى . وكان (البيرونى) باحثاً مخلصاً للحقيقة والحق نزيهاً . وقد بين أن التعصب عند الكتاب هو الذى يحول دون تقريرهم للحق ، يتجلى ذلك فى مقدمة كتابه النفيس القيم (الآثار الباقية عن القرون الخالية) حيث يقول : ” ... وبعد فقد سألتنى أحد الأدباء عن التواريخ التى تستعملها الأمم والاختلاف الواقع فى الأصول التى هى مبادئها والفروع التى هى شهورها ،



والأسباب الداعية لأهلها إلى ذلك . وعن الأعياد المشهورة و الأيام المذكورة للأوقات و الأعمال ...“ إلى أن يقول : ” ... وأبتدئ فأقول إن أقرب الأسباب إلى ما سئلت ، هو معرفة أخبار الأمم السابقة وأنباء القرون الماضية ، لأن أكثرها أحوال عنها ورسوم باقية من رسومهم ونواميسهم ولا سبيل إلى التوصل إلى ذلك من جهة الاستدلال بالمعقولات ، والقياس بما يشاهد من المحسوسات سوى التقليد لأهل الكتب و الملل ، و أصحاب الآراء و النحل المستعملين لذلك واعتبار ما هم فيه أسا ، يبنى عليه بعده ، ثم قياس أقاويلهم وآرائهم فى إثبات ذلك بعضها ببعض بعد تنزيه النفس عن العوارض المردية لأكثر الخلق ، والأسباب المعمية لصاحبها عن الحق وهى كالعادة المألوفة و التعصب و النظافر واتباع الهوى والتغالب بالرياسة وأشباه ذلك ...“ . ويتبين من الآثار التى خلفها (البيرونى) فى مختلف ميادين العلوم ومن كتابه الشهير الآثار الباقية ، أنه كان باحثاً دقيق الملاحظة ، وناقداً صائب النقد ، يعتمد على المشاهدة ، ولا يأخذ إلا ما يوافق العقل ، يكتب رسالته و كتبه مختصرة و منفحة ، وبأسلوب مقنع ، وبراهين مادية ، وقد انتقد (البيرونى) المنهج الذى اتبعه الهنود ، لأنه على رأيه غير علمى و حافل بالأوهام ، و استطاع بأسلوبه أن يبين — أحسن بيان — وجوه التوافق بين الفلسفة الفيثاغورية والأفلاطونية والحكمة الهندية والكثير من مبادئ الصوفية . ويمكن القول إن (البيرونى) يرى (أن العلم اليقينى لا يحصل إلا من احساسات يؤلف بينها العقل على نمط منطقى) . وهذا هو الذى سيطر



على طريقة (البيرونى) . ومن هنا كان ينهج نهجاً علمياً تتجلى فيه دقة الملاحظة والفكر المنظم .

و(البيرونى) يمثل رغبة عصره فى نقد الأمور والجرأة فى الرأى . ويقول المستشرق (شخت) : ”... و الحق أن شجاعة (البيرونى) الفكرية وحبهِ للاطلاع العلمى وبعده عن التوهم وحبهِ للحقيقة وتسامحه وإخلاصه ؛ كل هذه الخصال كانت عديمة النظير فى القرون الوسطى ، فقد كان (البيرونى) فى الواقع عبقرىاً مبدعاً ذا بصيرة شاملة نافذة ...“ . وللبيرونى فوق ذلك رسالة سامية كانت تتجلى فى ثنايا مؤلفاته وكتبه . ومن سياحاته و سلوكه ، فهو يرى فى وحدة الاتجاه العلمى فى العالمين : الإسلامى ، والغربى ؛ اتحاد الشرق و الغرب . وكأنه كان يدعو إلى إدراك وحدة الأصول الإنسانية والعلمية بين جميع الشعوب فى عالم واحد . وهو يؤمن بإنسانية العلم والوحدة الشاملة التى يؤدى إليها العلم ؛ فيوحد بين العقول ، ويزيل التنافر بينهما ، ويقرب بعضها من بعض ، ويدعو إلى التفاهم على أساس المنطق والحقيقة . وظهر من علماء العرب من دعا إلى الدقة فى العمل وإجراء التجارب و الاحتياط فى الاستنتاج . من هؤلاء (جابر بن حيان) من أعلام علماء العرب الذين أسدوا أجل الخدمات إلى الكيمياء والعلوم والطبيعة .

لقد دعا (جابر) إلى الاهتمام بالتجربة وحث على إجرائها مع دقة الملاحظة ، كما دعا إلى التأنى و ترك العجلة وقال : ”... إن واجب المشتغل فى الكيمياء هو العمل و إجراء التجربة و إن المعرفة لا تحصل



إلا بها ...“ وطلب من الذين يعنون بالعلوم الطبيعية أن لا يحاولوا عمل شئ مستحيل أو عديم النفع ، وعليهم أن يعرفوا السبب فى إجراء العملية ، وأن يفهموا التعليمات جيداً : ”لأن لكل صنعة أساليبها الفنية“ على حد قوله . وطالبهم بالصبر والمثابرة والتأنى بإستتباط النتائج . وكان لجابر هذا ، فضل كبير على من أتى بعده من كيمويى العرب والمسلمين ، حتى إن بعض العلماء اعتبر الكتابة غير دقيقة إن لم تسبقها تجارب . و قال (الجلدكى) عن (الطغرائى) : ” ... كان (الطغرائى) رجلاً على جانب عظيم من الذكاء ولكنه لم يعمل إلا قليلاً من التجارب ، وهذا أمر يجعل كتاباته غير دقيقة ...“ .

انتقال الكيمياء الإسلامية إلى أوروبا

أدرك الأوروبيون بوضوح منذ أوائل القرن الحادى عشر قيمة الجهد وأصاله الهدف لكيمياء المسلمين . تحت أعين الطلاب الأجانب على ذخيرة وافرة من الحقائق والتجارب والتطبيقات فى الحقل الكيمائى بدول الإسلام شريقها وغربها ، فإذا بالطلاب الأوربيين يرتادون نبع العلم العربى بالتعلم حيناً وبالترجمة إلى لغاتهم حيناً آخر . وكانت ثمار هذا الجهد الموصول أن ذكت فيهم روح البحث و الشغف باستقراء الحقائق وتتبعها وزاد إطلاعهم واعتمادهم على الأدلة و البراهين فى تقبل قضايا العلم الطبيعى . واستطاعت أوروبا بذلك أن تبدأ بحوثها الكيمائية على أساس واقعى سليم .



و بناء نظرى متسق و تأكيد مباشر لقيمة الكيمياء فى حياة كل فرد . وما كان كل ذلك ليتحقق إلا بفضل الانطلاقة العربية والبحث العلمى الرائع الذى كان لأوائل العلماء المسلمين فيه فضل البناء وفضل الابتكار .

وسائل الإتصال

وصلت المعلومات الكيميائية التى حوتها مؤلفات العرب عن طريق ترجمتها فى أسبانيا ، حلقة الاتصال إذ ذاك وملتقى الطلاب والبؤرة الأصلية التى نفذ خلالها العلم العربى إلى أوروبا . وكانت المعابر الجغرافية التى عبرت منها الثقافة الإسلامية إلى أوروبا المسيحية ثلاثة : أسبانيا وصقلية وسوريا ، مرتبة حسب أهميتها . كانت صقلية ميداناً للتلاقى الحر بين اليونان واللاتين وعرب البربر ومعارفهم . وكانت النتيجة نشوء ثقافات مختلطة ، كان لها بفضل تشجيع "روجر" الثانى (1175م) و "فردريك" الثانى (1250م) نصيب كبير فى نقل أحسن ما فى المدنية الإسلامية إلى أوروبا عن طريق إيطاليا ، فقد صارت (بالرمو) فى القرن الثالث عشر مثل طليطلة فى القرن الثانى عشر ، مركزاً عظيماً للنقل والترجمة إلى اللاتينية . وكانت المؤلفات العربية تترجم إلى الأسبانية أو العبرية ثم تدون بعد ذلك باللغة اللاتينية وتحمل إلى أوروبا لتبدأ بعدها صفحة جديدة فى تاريخ الكيمياء ، ومرحلة حاسمة تمثل انتصار الإنسان وتحكمه فيما كان مجهولاً أو ما كان يبدو مستحيلاً . وقد كانت أول ترجمة لمؤلف عربى فى



الكيمياء هي تلك التي أنجزها "روبرت أف تشستر" Robert of Chester الإنجليزى و نشرها فى فبراير سنة 1145 م بعنوان "تركيب الكيمياء" The Book of Composition of Alchemy . وقد أورد المترجم فى مقدمة هذا الكتاب التاريخى قوله : "أيها اللاتينيون : بما أنكم لم تعرفوا بعد ما هي الكيمياء ، ولا ما هي تراكيبها ، فإننى سوف أبين لكم ذلك فى كتابى هذا " . وأغلب الظن أن ما جاء بهذا الكتاب ينسب إلى "ماريانوس الرومى" Marianus أستاذ (خالد بن يزيد الأموى) . كما ترجمت رسالة للرازى ، تتناول موضوعات الكيمياء العملية و تصنيف المواد و المشتقات ، والقسم الخاص بالكيمياء من كتاب (الشفاء) لـ (ابن سينا) الذى ترجمه "الفرد ساريشل" Alfred of Sareshel فى القرن الثانى عشر وكان له أبلغ الأثر فى الكتاب اللاتين الذى اتبعوا ما اختطه (ابن سينا) من منهج نقدى فاحص فى مواجهة الخيالات و التصورات الكيميائية الزائفة . ويمكننا أن نعتبر ، على أية حال عام (1144م) البداية الحقيقية لدخول الكيمياء العربية إلى أوروبا الغربية . كما يمكننا فى الواقع أن نعتبر سنة 1144م الميلاد الحقيقى للكيمياء الأوروبية . ولكن ألا يعنى ذلك أن هذا الأمر مرتبط بالترجمة عن العربية إلى حد بعيد . لقد ظهرت فى منتصف القرن الثانى عشر مؤلفات فى الكيمياء كتبها "روجر أف هيرفيرد" Roger of Hereferd وفى النصف الأول من القرن الثالث عشر كتب "ميشيل سكوت" Michael Scot رسالتين ، كما ظهر كذلك اسم "ريتشارد أف وندرفر" Richard of



Wendover و "روبرت أف تشستر" ، وكتب "جيرار الكريموني" Gerard of Cremony أهم أعمال تلك الفترة (1178م) . ويعد (جيرار) هذا أعظم المترجمين للكتب العربية إلى اللغة اللاتينية ، وقد كتب عنه أحد تلاميذه فنسب إليه أنه ترجم 71 مؤلفاً عربياً في مختلف العلوم ، وأضاف له البعض مترجمات أخرى والظاهر أنه كان مشرفاً على مدرسة للترجمة يعاونه فيها تلاميذه ، أو يترجمون تحت إرشاده . وأهم من ترجم في طليطلة سنة 1271 "ميشيل سكوت" Michael Scot (الذي أصبح فيما بعد في خدمة الإمبراطور "فردريك الثاني" Frederrick II ، وقد كانت له كتابات في الكيمياء وفي علم "الصنعة" . وكذلك البابا "سلفستر" الثاني و "ألبير الكبير" Albertus Magnus (1193 - 1280 م) الذى نجد فى كتبه كثيراً من الاقتباسات المأخوذة من مؤلفات المسلمين و خاصة كتب العبقري (ابن سينا) فيما يتعلق برأيه فى إنكار تحويل المعادن بعضها إلى البعض الآخر ، إذ ليس فى مقدور الكيميائى أن يتم "التحويل" الكامل . وتأثر (ألبير) كثيراً برسالة (ابن سينا) "فى النفس" De Anima . ويقول عنه العالم الفيلسوف (إرنست رينان) : "علم (ألبير) كله مأخوذ من كتب (ابن رشد) و (ابن سينا) ، وهو لم يخرج عن ترجمة كتب العرب و استنساخها " . كان (ألبير الكبير) يعتنق النظرية المعروفة فى أصل المعادن وأنها تختلف فيما بينها باختلاف نسبة الزئبق و الكبريت فى باطن الأرض . وقد وجه النقد العلنى إلى موضوعات الكيمياء التى لم تصل فى نظره إلى مستوى العلم مما كان له أثره فى أن يفقد الطلاب



اهتمامهم بالموضوع . وقد وضع (ألبير) ثمانى قواعد للتجريب على الكيميائى أن يراعيها عند إجراء تجاربه ، متابعاً فى ذلك الشيخ الرئيس (ابن سينا). ومن ترجمة هذا العصر "ريمون ليل" Ramon Lull أو Raymund Lully الذى كان يلقب بكبير ترجمة طليطلة . وفى كتابات "ريمون ليل" ذكر لكربونات البوتاسيوم و ملح الطرطير ، الذى كان (أبوالمصور الموفق) أول من وصف طريقة تحضيره ، كما وصف كيفية تجهيز حمض النتريك Nitric acid الذى كان (جابر بن حيان) هو أول من اكتشفه وبين طرق تجهيزه من قبل إن الكيمياء الأوربية المبكرة ثمرة لتراث الإسلام ، ومن الصعب أن نفهم كيمياء اللاتين فى العصر الوسيط دون أن تكون لدينا فكرة واضحة عن مؤلفات العرب ، هكذا يقول (هولميارد) . وقد جاءت النهضة الأوربية فى أعقاب اطلاع الأوربيين على تراث العرب الفكرى ، فأخذ يساورهم العجز والفشل أمام هذا التراث الهائل الذى يزداد على مر الأيام ثراء ، ومازج شعورهم هذا إعجاب وتقدير بلغ إلى حد أن أصبحوا لا يثقون معه فى قدراتهم على ملاحقته أو تجاوزه . فى هذه الفترة بدأت حركة الترجمة وما كادت تثمر وتوتى أكلها حتى ظهر علماء أوربيون فى الكيمياء ، على نحو ما سبق أن بينا ، يدفعهم الإخلاص للعلم والرغبة فى الوقوف على أسرارهِ . وبدأت الكيمياء الأوربية منذ القرن الخامس عشر تقترب من الروح العلمية على الحقيقة و تبعد عن المفهومات الضيقة .



ومما لاشك فيه أن الترجمات التي أنجزها أناس من أمثال (روبرت أف تشستر) و (هرمان اليوغسلافى) و (جيرار الكريمنى) و (اديلار) قد كوّنت بحق الأساس الراسخ الذى ارتفع عليه صرح الكيمياء الحديثة فى أوروبا .

والخلاصة أن العلماء العرب فى العصر الإسلامى قاموا بدورهم فى بناء النهضة العلمية ، وقدموا لأوروبا زاد نهضتها ، وكانوا كما قال (نهر) بحق "آباء العلم الحديث" ، وأن بغداد تفوقت على كل العواصم الأوربية فيما عدا قرطبة عاصمة أسبانيا العربية (الأندلس) وأنه كان لآبد من وجود (ابن الهيثم) و(الكندى) و(ابن سينا) و(الخوارزمى) و(البيرونى) ، لكى يظهر (جاليليو) و(كبلر) و(كوبرنيك) و(نيوتن) . إنما ساعد العلماء العرب على هذا التفوق العلمى فى هذا العصر أربعة عوامل لآبد من الإشارة إليها والتعريف بها ، تلك هى :

أولاً : حرية الرأى العلمى ، فلم يتعرض عالم لمحنة بسبب رأيه العلمى .
ثانياً : رعاية الحكام والولاة للعلم و العلماء ، وإنفاقهم بسخاء فى هذا المجال .

ثالثاً : استعلاء العلماء بعلمهم ، وزهدهم فى الترف والسلطان .
رابعاً : الاستعداد الذهنى مع الصبر والمثابرة حتى أن أعمال العالم منهم تعد بالعشرات والمئات فى أغلب الأحيان . وكذلك تهيأ المناخ لسطوع الحضارة العلمية فى العصر العربى الإسلامى ، وأتيح للأمة العربية أن تقدم لأوروبا زاد نهضتها العلمية .



الحضارة الإسلامية حضارة عالمية

قامت الحضارة الإسلامية على أساس إيمانها بالإسلام و نفورها من التعصب الدينى ، واحترامها لكل الأديان الأخرى ، واعترافها بحق أصحابها فى أن يمارسوا تعاليمها و طقوسها كما يريدون ... كان هذا مظهراً من مظاهر الحضارة الإسلامية منذ وجدت . وفى التاريخ الإسلامى أمثلة كثيرة ، ضربها الخلفاء والولاة المسلمون حينما قربوا العلماء والمفكرين من كل الأجناس والملل ، من غير تمييز بين دين ودين ، ومذهب ومذهب ، ويكفى أن نشير إلى أن كثيراً من أطباء الخلفاء الأمويين كانوا غير مسلمين .

وقد اعترف بذلك كثير من المسيحيين واليهود بتسامح المسلمين ، فقال البطريك (عيشوياًية) الذى تولى منصبه عام 647 — 657 هـ : أن المسلمين الذين مكنهم الله من حكم العالم ليسوا أعداء للمسيحية ، إنهم يوقرون قديسينا وقسيسينا ، ويحترمون أماكن عبادتنا . وقال السير (توماس أرنولد) : **”لقد عامل الظافرون المسيحيين من العرب بتسامح عظيم منذ القرن الأول من الهجرة“** . ونستطيع أن نقر أن من اعتنق الإسلام من المسيحيين إنما اعتنقه عن رغبة وإرادة ، وأن العرب المسيحيين الذين يعيشون فى وقتنا الحاضر بين جماعات مسلمة لشاهد على هذا التسامح ، حيث قال الله تعالى : ﴿ وَلَا تَجَادِلُوا أَهْلَ الْكِتَابِ إِلَّا بِالَّتِي هِيَ أَحْسَنُ إِلَّا الَّذِينَ ظَلَمُوا مِنْهُمْ وَقُولُوا آمَنَّا بِالَّذِي أُنْزِلَ إِلَيْنَا وَأُنْزِلَ



إِلَيْكُمْ وَاللَّهُنَّاءُ وَإِلَهُكُمْ وَاحِدٌ وَنَحْنُ لَهُ مُسْلِمُونَ (46) ﴿[العنكبوت] . وهذا التسامح الدينى و عدم التعصب هو من الحضارة الإسلامية ومن مظاهرها المميزة . وهذا التسامح الدينى هو الذى ساعد على جمع مظاهر الحضارات القديمة لتكون بداية للجانب المادى من الحضارة الإسلامية . والحضارة الإسلامية ذات طابع مميز آخر ، يجمع بين الدين و الدنيا ، وبين الروح و المادة . لقد استطاع المسلمون أن يزوجوا بين تعاليم الدين والبحث العلمى التجريبي .

لقد كان من أبرز صفات الحضارة الإسلامية أنها امتلكت القوة التى تنشأ من امتزاج عالم الروح والمادة ... ولا غرابة إذن أن نجد باحثاً أوروبياً مثل (برك) يقول فى كتاب له بعنوان (عرب الأمس و عرب الغد) ... أن الطابع الذى ميز الحضارة الإسلامية هو الطابع الذى لم يفصل بين المادة و الفكر ، وبين النظر فى الأشياء وتفصيلاتها ، وبين الكليات والأفكار العامة .. واستطرد يقول فى كتابه : ”العرب حين بحثوا فى أمور السماء ، وشئون الروح والفكر . عرفوا كيف يبرزون فى هذا المجال ، وعندما بحثوا فى أمور الدنيا عرفوا كيف يفكرون فى الحياة وكيف يسخرون المادة ، حتى كانوا ممتازين فى الحالين“ . لقد استطاع العقل الإسلامى أن يولد نزعة موحدة ، تنتظر إلى الكون نظرة واحدة فى جميع مجالاته . واستدل على ذلك بما اجتمع عند علماء المسلمين من عناية مزدوجة بين الأدب والفلسفة من جانب ، والعلم والتجربة من جانب آخر ، وفى وقت واحد . ويكفى فى هذا المجال أن نذكر أسماء فلاسفة و علماء من أمثلة



(ابن سينا) و (ابن رشد) و (البيرونى) و (الخوارزمى) وهؤلاء جميعاً وغيرهم التقى عندهم الاهتمام بالأدب والدين والفلسفة مع الاهتمام بالعلم والبحث التجريبى .

هذا الطابع المميز للحضارة الإسلامية أشاد به (فانتاجو) فى كتابه (المعجزة العربية) التى قوامها الجمع بين جوانب الحضارة الفكرية الروحية وبين جوانب الحضارة المادية . وتلك المعجزة هى التى جعلت كاتباً أوروبياً حديثاً مثل (رانداى) يقرر فى كتابه (تكوين العقل الحديث) أن الفضل فى خلط الروح و السمو الروحى بالحياة المادية يرجع إلى المسلمين الذين مزجوا بين الفكر والعمل . وهكذا كان الفكر الإسلامى الممتاز الخلاق لا يعرف الفصل بين اتجاهات الفكر والروح وبين اتجاهات المادة والواقع .

لقد استطاعت الحضارة الإسلامية بذلك ، أن تجنب الإنسان مخاطر اضطراب التوازن فى الفكر بين الروح و المادة ، فلم تغلب أحدهما على الآخر ، بل جعلت الجانب المادى مكماً للجانب الدينى ، والروحى . وقد مدح الفيلسوف والمربى الغربى الكبير (ديوى) هذا الاتجاه عندما قال : **”إن العقل لا يصبح ذا دلالة إلا عندما ينصب عمله على المواقف العلمية فى الحياة“** ، وهذا الجانب من الحضارة الإسلامية جعلها حضارة واقعية جمعت بين القول والعمل و حققت فى نفس الوقت السمو الروحى ومطالب الحياة المادية . ومن مظاهر الحضارة الإسلامية إيمانها بالعلم والمعرفة وحرصها على نشرهما أياً كان مصدرهما ، دون إحتكار الفضل أو حجبها عن الناس . أما الحضارة الأوربية الغربية الآن فإنها تطلب



الحرية لها ولأبنائها ، وتتكورها على الشعوب النامية . لقد حاربت المدنية الغربية الحرية فى العالم الإسلامى والأفريقى واغتالت خيرات الشعوب و اغتصبتها على نقيض ما فعلته الحضارة الإسلامية ، حيث كانت شعوب العالم عندهم سواء بسواء "الحرية للجميع و الخير للجميع" . وكان الخلفاء يحترمون الفكر البشرى ، ولا يفرضون حواجز على الإبداع و الابتكار لأن العلم ، فى نظرهم ، متاع وحق لكل البشر لا فرق بين عربى و أعجمى وأسود و أبيض . وكل هذه العوامل مجتمعة أدت إلى حضارة إسلامية ، قوامها فكر حر وعلم تجريبى ، لكل الممالك و الأمصار ، وهذا ما جعل الحضارة الإسلامية تراثاً فكرياً وعلماً للإنسانية كلها ، ولهذا لنم نسمع أو نقرأ عن محنة أصابت عالماً مسلماً بسبب رأى أبداه أو كتبه ، بل وجدنا رعاية الحكام والولاة للعلم و العلماء ، إذ كان الخلفاء يتفخرون بمن يحضر مجلسهم من العلماء حتى أن أبا الأسود الدؤلى قال وقتئذ : **"الملوك حكام الناس و العلماء حكام الملوك"** . وفى نفس الوقت كانت أوروبا فى ظلام دامس ، كان رجال الكنيسة وقتئذ يحاكمون العلم والعلماء ويضطهدون كل صاحب رأى جديد حتى أنهم حكموا على العالم (جاليليو) بالموت عندما نادى بأفكاره فى كروية الأرض ودورانها ... وانتشرت الحضارة الإسلامية فى بيئات جغرافية متباينة فلم تكن كلها بيئات صحراوية ، بل كانت فيها البادية و الحضر ، وفيها السهول و المرتفعات ، وكانت فيها الصحارى والوديان ومجارى الأنهار . ولم تكن من جنس واحد بل كانت بيئات تشمل أجناساً مختلفة . هذا التنوع



الجغرافى والبشرى أعطى الحضارة الإسلامية موارد ومصادر للرقى المادى والحضارى . وهذا التنوع البشرى تحت لواء عقيدة وفكر موحد ، أمد هذه الحضارة الإسلامية بمواهب متنوعة وحيوية متجددة ، وأعطاهما أيضاً قدرة على أن تجارى الزمن وتجاوبه تغيراته وأعطاهما الحيوية والقدرة والبقاء . وكان للعلماء و الأئمة والتجار حرية التنقل فى مختلف أرجاء الدولة الإسلامية البعيدة الأطراف ، من سواحل أفريقيا الشمالية إلى الصين إلى جزر الهند الغربية والشرقية إلى بلاد الملايو . كان المسلمون فى كل هذه الأصقاع رسل حضارة وثقافة وعلم ونور . وكانوا واسعى الأفق ، وكانوا يدركون رسالتهم وحق الإنسان فى أن يعطى ويأخذ وأن يتأثر ويؤثر ، وهذا بدوره سهل الاختلاط والامتزاج بين الأقطار الإسلامية ، فجعلهم وحدة إسلامية واحدة مترابطة . وبفضل ما وجده أهل الفن والصناعة من حرية وتشجيع وتأييد ، انتقلت هذه الصناعات و الفنون من بلد إلى بلد آخر ومن شعب إلى شعب ، دون أن يعوقها عائق أو يحجز عليها حاكم . وهذا كله جعل الحضارة الإسلامية تخرج من حدودها الضيقة إلى حدود واسعة مترامية الأطراف واسعة الأرجاء ، تشمل شعوباً كثيرة ، وأجناساً متباينة ، وتعيش تحت لواء عقيدة واحدة ، وهذا ما جعلها حضارة عالمية ، نبتت منها الحضارة الأوروبية الحديثة .



الحضارة العربية الإسلامية

أهى حضارة عربية أم حضارة إسلامية ؟

سؤال طرحه السائلون وقال بعضهم أنه أمر يدعو للحيرة ، فإن قلنا حضارة عربية نكون قد أغفلنا غير العرب كالفرس والترك والأندلس واستبعدنا دورهم فى هذه الحضارة وهو دور غير منكور ، وإن أسميناها حضارة إسلامية لم نسلك جادة الصواب أيضاً لأننا نكون قد استبعدنا جماعات الصابئة و المسيحيين واليهود والمجوسيين والوثنيين الذين ساهموا فى رقى و تقدم هذه الحضارة وبخاصة جانبها العلمى ، فقد بدأت النهضة العلمية فى الإسلام بالنقل والترجمة ، وأهم من قام بهذه المهمة الضخمة هم النساطرة مثل الراهب (سرجيوس) ، وأسرة (آل بختيشوع) و (يوحنا بن ماسوية) وهو يعقوبى المذهب ، و تلميذه حنين بن اسحق ، وهو نسطورى من الحيرة وكان المترجم الرسمى للمأمون والمتوكل وطبيبهما الخاص ... إلخ . والواقع هى حضارة عربية إسلامية لأنها قامت على عربية القلم و اللسان ، إسلامية العقيدة والمنهج ، ومن هنا اشتقت اسمها المركب . فالحضارة العربية الإسلامية هى نتاج الدين الإسلامى الذى حول القبائل المتفرقة والمتناحرة فى جزيرة العرب إلى قوة عالمية كونت أعظم حضارات التاريخ تحت راية دولة الإسلام الكبرى التى امتدت حدودها فى قارات العالم القديم الثلاثة — بعد أن هزمت الفرس و الروم — إلى حدود الصين شرقاً والأندلس وأواسط فرنسا غرباً ، وأسوار



القسطنطينية شمالاً ، بالإضافة إلى بخارى وسمرقند و بلاد ما وراء النهر
و السند و شمال أفريقيا و جزيرتي قبرص و رودس ... إلخ . وقد تكونت
هذه الدولة العظيمة فيما لا يزيد عن قرن من الزمان .



وشهد شاهد من أهلها على أثر

علماء المسلمين على الحضارة الأوربية

كان تأثير العرب على الغرب عظيماً ، حتى أصبحت أوروبا مدينة للعرب بحضاراتها ، ونحن لا نستطيع أن ندرك تأثير العرب في أوروبا إلا أن نتصور حالها قبل أن تغزوها حضارة العرب ، فإذا ألقينا نظرة على القرنين التاسع و العاشر ، حيث كانت الحضارة العربية وضاء ساطعة في أسبانيا ، نجد أن مراكز الثقافة في أوروبا لم تكن إلا أبراجاً يسكنها نبلاء متوحشون ، يفخرون بأنهم لا يعرفون القراءة و الكتابة ، وهذا ما دفع المفكر الإنجليزي الكبير (جورج سارتون) إلى أن يقول : حقق العرب عباقرة الشرق أعظم المآثر في القرون الوسطى ، فكتبوا أعظم المؤلفات قيمة ، وأكثرها نفعا باللغة العربية التي كانت من منتصف القرن الثامن حتى نهاية القرن الحادى عشر لغة العلم الراقى عند الجنس البشرى كله ، حتى كان من الضرورى لأى فرد - إذا أراد أن يلم بثقافة هذا العصر - أن يتعلم اللغة العربية ، ولقد فعل ذلك كثيرون من غير الناطقين بها .

وهذا ما دفع العالم (ليبرى) إلى أن يقول : احذفوا العرب من التاريخ ، يتأخر عصر النهضة في أوروبا عدة قرون ، فلقد لمع العرب في كل الميادين العلمية ، وفى الوقت الذى كان فيه الشعراء والأدباء والفقهاء ، يقومون بأدوارهم فى نهضة العرب ، الروحية والنفسية والأخلاقية ، كان



العلماء فى كل الميادين يقومون بقسطهم من البحث والنقل والتجويد لم يدعوا باباً إلا طرقوه .

ويقول (جورج سارتون) مؤرخ (تاريخ العلم) : ”إن بعض المؤرخين يصرحون بأن العرب والمسلمين نقلوا العلوم القديمة ، ولم يضيفوا إليها شيئاً ما ... إن هذا الرأى خطأ من أساسه ، فالمسلمون لم يكتفوا بذلك ، بل أوصلوها إلى درجة جديرة بالاعتبار ، من حيث النمو والارتقاء“ .

ويقول المستشرق (نيكلسون) فى كتابه (تاريخ العرب الأدبى) : ”ما المكتشفات اليوم لتحسب شيئاً مذكوراً إزاء ما نحن مدينون به للرواد العرب الذين كانوا مشعلاً وضاءً فى القرون الوسطى المظلمة ، ولا سيما فى أوربا“ . ويقول العلامة (سيديو) : ”إن العرب هم فى الواقع أساتذة أوربا فى جميع فروع العلم والمعرفة وأدوا على ذلك بأبحاثهم و اكتشافاتهم ، والذى لا شك فيه ... أنه لو لم يظهر (ابن الهيثم) — مثلاً — لإضطر (نيوتن) أن يبدأ من حيث بدأ (ابن الهيثم) ، ولإضطر (كبلر) أن يبدأ معلوماته فى علم (الضوء و البصريات) من الصفر“ . ولو لم يظهر (جابر بن حيان) ، لبدأ (جاليليو) من حيث بدأ (جابر بن حيان) ... إن ما ابتكره العالم العربى المسلم فى الجبر و الكيمياء ، جعل البعض يقول : ”لـ (جابر بن حيان) فى الكيمياء ما لـ (أرسطو) فى المنطق“ . وقد شهد على تفوق علماء المسلمين فى الكيمياء علماء الغرب وأشادوا بابتكارهم المنهج التجريبي فى الكيمياء وأصالة البحث العلمى وربط الدواء بإثارة تفاعلات كيميائية معينة فى جسم المريض واختراع الأجهزة العلمية



ورفض النظريات التى لا تؤكدھا التجربة ونورد هنا بعض شهادات علماء الغرب ، والحق ما شهدت به الغرباء .

لقد جال فى ميدان الكيمياء أعداد من الكيميائيين فى حضارة العرب والإسلام ذكر بعض المؤرخين أنهم يزدوا عن الستين وتركوا مآثر أنارت سبيل التقدم العلمى فى هذا المجال . أما أجل ما قدموه فهو المنهج العلمى التجريبى الذى اقتبسه الأوروبيون من المسلمين خلال قرون طويلة وبنوا عليه صرح العلوم الحديثة .



تهميش العلم الفرعوني ... و العلم الإسلامى

”يرى المجتمع الغربى حسب العديد من الأفكار والفلسفات التى ظهرت منذ القرن الثامن عشر والتى أمكن توظيفها سياسياً ودعائياً مثل الهيكلية و الداروينية والوضعية أن العلم الغربى الآن هو أعلى مراحل العلم ، وأن العقل الغربى هو أتم مراحل التطور المعرفى للجنس البشرى ليس هذا فحسب ، بل أن هذا العلم الغربى نشأ وتطور فى أوروبا منذ العصر اليونانى مستقلاً عن الإنجازات العلمية للحضارات الأخرى ، وحسب هذا الادعاء فإن العلم الغربى يستبعد تأثير العلم الفرعوني على العلم اليونانى ، كما يستبعد كذلك التأثير المباشر للعلم العربى الإسلامى على العلم الحديث . وللحقيقة فقد أسهم هذا العلم الغربى ومناهجه فى التعريف بتراثنا العلمى والتقنى والفكرى ، بل الأدبى كذلك . لكن هذا التعريف يتبقى مشروطاً بشئ مهم وهو قبولنا بموقف الغرب من هذا التراث العلمى و تقويمه له . وهو الموقف الذى يتراوح بين الإنكار و الرفض لمجمل هذا الإنتاج ، وبين تشويه إنجازاته ، وتهميشه إذا لزم الأمر عن طريق حذفه أو إخفائه . ويبدو موقف الإنكار والرفض من خلال موقف مؤرخ العلم (جورج سارتون) فى معرض بحثه عن أصل فكرة العناصر الأربعة عند الفيلسوف اليونانى ”إمبادوقليس“ (490 - 430 ق . م) الذى يرى أن أصل الموجودات الطبيعية ترجع إلى أربعة عناصر أساسية هى :



” (التراب) و(الماء) و(الهواء) و(النار). وقد أصبحت فكرة العناصر الأربعة عماد النظرية الطبية فى العصر اليونانى عند (أبقراط) و(جالينوس)³⁴ ، كما تبدو فى نظرية الأخلاط الأربعة و الأمزجة الأربعة والتي تفسر أسباب الأمراض وطرق علاجها وهى النظرية ذاتها التي انتقلت إلى الطب العربى ومن ثم إلى الطب الأوروبى حتى القرن الثامن عشر . و يتساءل (سارتون) ولم أربعة عناصر ؟ يظهر أن هذه القضية لم يعبا بها أحد ، بل إن (أفلاطون) و(أرسطو) أضافا عنصراً خامساً : ورغم كون هذا العدد اعتبارياً محضاً فقد كان لهذه النظرية تاريخ مجيد ... وقد سيطرت على الفكر الغربى حتى القرن التاسع عشر “ (تاريخ العلم ، ج2 . ص51) . ويضيف (سارتون) فى معرض شرحه لهذه العبارة ،

³⁴ ولد (كلوديوس جالينوس) فى برجاموم على الشاطئ التركى للبحر المتوسط عام 131م و توفى عام 201م . وقد كانت برجاموم تحت الحكم الإغريقى ، ثم ضمت بعد ذلك إلى الامبراطورية الرومانية عام 133م . وقد درس (جالينوس) الفلسفة و التشريح فى مدينة أزمير ، ثم درس الطب فى مدينة الإسكندرية ، و عاد إلى برجاموم و عمره ثمانية و عشرون عاماً ، ثم رحل بعد ذلك إلى روما و أصبح طبيباً مشهوراً ، ومن أعماله الهامة اكتشاف أعصاب الحركة و الحس و تطوير علم التشريح ووظائف الأعضاء ، و كان (جالينوس) دقيقاً فى بحوثه و يؤسسها دائماً على الحقائق ، و قد كرمه معاصروه بإضافة كلمة " ملاك " " Angelus " إلى اسمه اعترافاً بفضل ، و ظل كتابه المسمى " فن الطب " " The Art Of Medicine " أحد المراجع الهامة فى الطب حتى أواخر القرن السادس عشر ، انظر د.أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 204 .



والتي يذكر فيها أن فكرة العناصر الأربعة والعدد أربعة لا يعدو أن يكون عدداً اعتبارياً محضاً ، فى الهامش (3) ص93 من الكتاب نفسه :’’إن تبلور التفكير الغربى واليونانى حول الأربعة يزداد غرابية إذا قارناه بالنظريات الصينية الطبيعية التى تدور حول الخمسة والنظريات الهندوسية التى تدور حول الثلاثة ، وهذا التصنيف قد يستخدم لتأويل ثلاثة نماذج ثقافية كبرى التثليثية (الهند) ، التربيعية (أوروبا و أسيا الإسلامية) و التخميسية (الشرق الأقصى) ‘’. ويبدو من عبارة (سارتون) سواء فى المتن أو الهامش أنه يختصر فكرة العناصر الأربعة إلى محض اتفاق و إلى مصادفات دون أن يتعرض إلى تلك القيم الثقافية و الأفكار الميتافيزيقية السابقة عليها والتى شكلتها وبذلك فإن (سارتون) يتجاهل عمداً أن أصل فكرة العناصر الأربعة ترجع إلى الأسطورة الفرعونية (ايزيس) و(ايزوريس) وابنهما (حورس) وصراعهما مع (ست) .

حيث ترمز (ايزيس) إلى الأرض (التراب) و (ايزوريس) إلى الماء (الرطوبة) و (حورس) إلى الهواء ، و(ست) إلى الجذب والصحراء (النار) . وهى الأسطورة التى انتقلت إلى العالم اليونانى ومنها نشأت فكرة العناصر الأربعة عند (امبادوقليس) ، وقد كان هذا التفسير الطبيعى للأسطورة الفرعونية من ضمن تفسيرات أخرى هو محور رسالة (بلوتارخوس) عن (ايزيس) و(ايزوريس) والمنشورة منذ زمن بعيد فى أوروبا . ومن المفترض أن يكون (سارتون) قد أطلع عليها ، وإذا كان (سارتون) ينكر الأصل الفرعونى الميتافيزيقى لفكرة العناصر الأربعة عند



(امبادوقليس) فإن فيلسوف العلم (كارل بوبر) ينحو النحو ذاته فى معرض تحليله لأصل فكرة النظام الفلكى عند (كوبرنيكوس)³⁵ (1473 - 1543م) القائم على مركزية الشمس ، بدلا من النظام الفلكى البطليموسى القائم على مركزية الأرض . ويذكر (كارل بوبر) أن (كوبرنيكوس) قد تأثر بالأفلاطونية والأفلوطينية وبمحورية دور الشمس فيهما ، وقد تتبع (كارل بوبر) فكر (كوبرنيكوس) إلى كتاب الجمهورية لأفلاطون حيث تمثل الشمس فكرة الخير وتعبر عن المثل فى مجال الأفكار ، وهى المكانة نفسها التى احتلتها فى الأفلاطونية المحدثه (الأفلوطينية) حيث تمثل الشمس مكانة عالية بالنسبة لتدرج الموجودات هبوطاً من الواحد . وبالنسبة لـ (كوبرنيكوس) ، فإنه يصعب عليه اعتبار الشمس تدور حول الأرض والمكان والوضع الصحيح هو العكس حيث يجب أن تدور حول

³⁵ ولد (نيقولا كوبرنيكوس) ببولندا عام 1473م ، و توفى عام 1543م ، وقد تعلم اللاهوت و الرياضه و القانون و الطب استعداداً للعمل كرجل دين . وقد أصدر كتاباً عن حركات الأفلاك السماوية ، و كان أول من انتزع الأرض من عرشها ونادى بأن الشمس هى مركز الكون على حين تدور حولها كل من الأرض و الكواكب الأخرى ، وقد كانت نظريته هذه مخالفة للنص الإنجيلي فى سفر التكوين و الذى يقضى بأن الأرض هى مركز الكون ، و لهذا فقد انتظر (كوبرنيكس) حتى قربت منيته كى ينشر هذا الكتاب ، و يقال أن أصدقاءه هم الذين نشروا الكتاب بعد وفاته ، وقد أثار هذا الكتاب غضب الكنيسة و أهل الدين ، انظر د.أحمد مدحت إسلام : (علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية) ، ص 205 .



الشمس (فلسفة (كارل بوبر) – ص148) و السؤال هو : ومن أين استمد (أفلاطون) نموذج الشمس كرمز لمثال الخير ، ومن أين استمد (أفلوطين) ذلك النموذج أيضاً ؟

إن الزائر لبلاد اليونان لا يحس إلا بوجود البحر والجبل كعنصر طبيعي سائد . بينما الشمس تمثل أهم ظاهرة طبيعية في مصر الفرعونية ، بل كانت عبادة اله الشمس (رع) هي العبادة السائدة منذ عهد الدولة الفرعونية القديمة حتى وقت زيارة (أفلاطون) لمصر ، والثابت أيضاً أن علم الفلك الفرعوني يدور كله حول مركزية الشمس لا الأرض ومن هنا تأثر (أفلاطون) برمز الشمس كنموذج دال على المثال المفارق ، كذلك فإن (أفلوطين) الذى ولد بأسسيوط بمصر العليا ، فإن تأثره باللاهوت الفرعوني وبمركزية الشمس فيه يعد رافداً أساسياً في فلسفته وهي الحقائق التي لم يذكرها أبداً (كارل بوبر) في معرض تحليله للأصل الميتافيزيقي للنظام الفلكي الكوبرنيكي ويستبعد المجتمع الغربي أيضاً إسهام العلم والثقافة الإسلامية في تطور العلم الحديث و يذكر (محمد أركون) الذى يعمل أستاذاً بجامعة السربون بفرنسا منذ ثلاثين عاماً كيف أن ” النظام الجامعي الأوروبي يحشر الدراسات الخاصة بجنوب و شرق المتوسط بأقسام الاستشراق ، أما شمال المتوسط بأقسام الاستشراق ، أما شمال المتوسط بأقسام الاستشراق ، أما شمال المتوسط وغربه فيلحقونها جيداً بأوروبا المسيحية و اللاتينية سابقاً ثم الحديثة حالياً “ وهو ما يؤدي إلى تعميق الجهل بدور العلم الإسلامى لدى الجمهور الغربى ونمو الشعور العدائى تجاه الثقافة العربية ويمثل الموقف



من الإنتاج العلمى والفكرى للحسن ابن الهيثم (960 - 1041 م) دليلاً على هذه التحيزات .

و يبدو إبداع (ابن الهيثم) من خلال مجالين : أولهما : هو وضعه قواعد المنهج التجريبي فى العالم و فى هذا المجال ، فإن المجتمع الغربى ينسب اكتشاف هذا المنهج إلى "فرنسيس بيكون" (1561 - 1626م) وليس لـ (ابن الهيثم) . أما المجال الثانى فهو نظريته فى الضوء حيث أثبت أن الضوء جسم كغيره من الأجسام ، وأن له سرعة تتغير بتغير كثافة الوسط الذى يمر خلاله حيث ميّز (ابن الهيثم) بين الوسط الشفاف والوسط الكثيف وهو ما أدى بـ (ابن الهيثم) إلى تحليله العلمى لطول وقصر النظر . وقد كان من نتيجة ذلك أن (ابن الهيثم) قد أحدث ثورة بالنسبة لكيفية الإبصار ، فالضوء هو المسئول عن الإبصار ، وليس كما تصور العلماء من قبله ، أن الإبصار يكون بشعاع يخرج من البصر إلى الأشياء ، أو يكون بانعكاس الأشعة الخارجة من الأشياء على العين . ورغم هذا الإنجاز العلمى الثابت لابن الهيثم ، ففى البحث المنشور حول النظرية الضوئية عن (ابن الهيثم) و(كبلر) و(بطليموس) ، فى عدد مارس 1998م من مجلة العلوم و الفلسفة العربية الصادر بالولايات المتحدة ، ينسب مؤلف البحث وهو أمريكى ، نظرية (ابن الهيثم) فى الضوء وشرحه لكيفية الإبصار إلى "كبلر" (1571 - 1630 م) وليس لـ (ابن الهيثم) و الأكثر من هذا ، أن البحث نفسه يرجع خطأ تفسير "روجر بيكون" (1220 - 1292م) لطول و قصر النظر وهو تفسير ميتافيزيقى بحت



إلى (ابن الهيثم) وهو التفسير الذى لم يذكره (ابن الهيثم) وهو العالم التجريبي الفذ أبدأً (د. على موسى ، الجمعية المصرية لتاريخ العلوم 1999م) ، ولا تقتصر تحيزات الأجيال الجديدة من العلماء والمؤرخين الغربيين على مجرد الإنكار أو تشويه الإنجازات ، بل تتعداها إلى حذف وإلغاء النصوص العلمية والفكرية ذاتها ، فقد قام أمين أحد المكتبات بباريس بحرق ثلاثمائة من المخطوطات والكتب العربية النادرة (الأهرام 23 يوليو 1998) ولا جدال أن تلك المواقف مجتمعة تهدف إلى غاية غير معلنة وهي تهميش إسهام العلم الفرعوني والعلم العربي في تطور العلم الحديث وهو الشئ الذى يفرض على العلماء العرب تجاوز موقف رد الفعل كما هو حادث الآن ، إلى دور أكثر إيجابية في إعادة اكتشاف هذا التراث والتعريف بدوره بالنسبة لتاريخ العلم البشرى ويمكن القول هنا إن اكتشاف تراثنا العلمى ليس غاية في حد ذاته بقدر ما هو تأكيد للذات و الثقة بإمكاناتها وهو شرط ضرورى للنهضة العلمية الذاتية³⁶.

³⁶ د. أحمد عبد الجواد : (تهميش العلم الفرعوني و العلم الإسلامى) ، ملحق جريدة الأهرام فى 1999/10/15 ، ص 11 .



الباب الثانى

أعلام العرب فى الكيمياء



خالد بن يزيد

اسمه

هو (خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان) . الملقب بـ(حكيم آل مروان) .

مولده

ولد في مكة عام 660 م وبويع بالخلافة بعد وفاة والده عام 64 هـ ولكنه تنازل عنها بعد ثلاثة شهور لعبد الملك لزهده فيها ، ولاهتمامه بعلوم الكيمياء والطب والنجوم التي اشتغل بها و أتقنها .

نشأته

كان شديد الاهتمام بالعلم والفلسفة اليونانية وعلى الخصوص بالطب والتنجيم والكيمياء القديمة ، يكاد يجمع المؤرخون وكتاب الطبقات على أنه أول من تكلم في صناعة الكيمياء وكان خطيباً وشاعراً فصيحاً وحازماً في الرأي وكان أول من اهتم بترجمة كتب القدماء في هذه العلوم بعد أن تعلم الكيمياء على يد عالم مسيحي من أهل الإسكندرية يدعى (ماريانوس) والذي كان من تلاميذ الكيميائي الإسكندري (أسطيفانوس) ، فقد أحضر جماعة من فلاسفة اليونانيين بمصر و الذين يعرفون اللغة العربية وأمرهم بترجمة كتب الكيمياء من اللغات اليونانية والقبطية إلى العربية (كما



ترجموا بعض كتب الطب والنجوم) . لقد كانت نظرة بعض المستشرقين إلى التراث العربى القديم نظرة تشكك وريبة فاعتبر (يوليوس روسكا) المستشرق الألمانى اغلب الكتب التى نسبت إلى خالد أو من جاء من بعده بفترة قصيرة قد كتبها غيرهم بعد وفاتهم بمدة طويلة ، ويرد عليه "ستابلتون" stapleton وغيره بأن ما جاء من أخبار فى أقوال وكتابات (روسكا Ruska) "لا تستند على أدلة تاريخية صحيحة ، ولا مبنية على العمق فى التحقيق والتجرد فى الحكم" ، ويقر (ستابلتون) أن الكتابات العربية العلمية القديمة لا تخلو من بعض القصص الخرافية والتهويل ، إلا أن المحقق الدقيق يخرج منها حتماً بآراء ومعرفة علمية أصيلة . وليس من الميسور لمستشرق أن يغوص فى خضم حضارة بعيدة عنه من حيث العادات والأعراف و طرائق الكتابة أن يجنى درر تلك الحضارة ولآلئها ، ولكن المحقق فى هذا العصر عليه أن يعود للماضى ويدرس تلك الحضارة إذ من الصعب على أى فرد كان أن يستعمل الأسلوب العلمى الحديث فى دحض الحقائق المحفوفة بالقصص الخرافية والتهويل الذى اتبع فى تلك العصور القديمة ، بل عليه أن يستنبط الحقائق العلمية ويخلصها مما علق بها من الشوائب بدلاً من رفضه النص بكامله ويتم (هولميارد) قوله عن (خالد) بما فحواه : "ففى حالة الأمير الأموى الذى عاش فى دمشق فى الفترة المحصورة بين عام ستمائة و ستين و ستمائة وعام أربعة وسبعمائة للميلاد 660 م — 704 م ، والذى أخفق فى الوصول إلى الخلافة توجد حقائق واضحة لاتقبل الشك مطلقاً ولا يتطرق إليها الغموض ثم يصح قول



(روسكا) الذى شكك فى تلك الحقائق مدعيا بأنه من الغرابة بمكان لشاب كـ(خالد) من محتد أميرى أن يشغل نفسه بالكيمياء ، وينبرى له (هولميارد) بالرد على قوله مجيباً : أن ملوكاً وأمراء قبله قد شغفوا بهذا العلم نفسه و يضرب لذلك أمثلة كالإمبراطور (هيراكليوس Herakleios) و(جيمس الرابع James IV) فى اسكتلنده . ولم يكتف (روسكا) بهذا الحد من التشكك فى أخبار(خالد بن يزيد) بل عقب بقوله : ”إن أكثر أعمال (خالد بن يزيد) منتحلة ، داعماً شكوكه بقبول مؤرخ لم يذكر اسمه بل اكتفى بأنه عاش فى منتصف القرن العاشر للميلاد حيث ذكر الأخير أن لـ (خالد) ثلاث قصائد حسب“ ، ويضيف (روسكا) فيقول : ”أن (حاجى خليفة) الذى كتب بعد سبعة قرون مدعياً بان لـ (خالد) خمسة عشر و ثلاثمائة وألفين بيتاً من الشعر فى موضوع الصنعة أمر مشكوك فيه“ ، وهنا ينبرى له (هولميارد) ثانية فى الرد بقوله : ”وحتى فى الظروف التى أشار إليها (روسكا) فلا تزال كتب وأشعار لـ (خالد) فى مكتبات الهند و مصر وأوروبا لم تمحص ولم تحقق بعد ، وأود أن أذكر (روسكا) بأن أعمالاً جلية لـ "شوس" Chaucer قد اكتشفت قبل بضع سنوات بالرغم من إنها كتبت قبل ستة قرون تقريباً“ .



مؤلفاته

شغف (خالد) بعلوم الكيمياء خاصة وباقي العلوم عامة واشتغل بها خاصة في محاولة تحويل المعادن الرخيصة إلى ثمينة مثل الذهب و الفضة وألف عدة كتب فيها مثل : كتاب الحرارة . كتاب الصحيفة الكبرى - كتاب الصحيفة الصغرى - كتاب وصيته إلى ابنه في الصنعة - كتاب السر البديع في فك الرمز المنيع . كتاب فردوس الحكمة في علم الكيمياء . كتاب الرحمة في الكيمياء (ويوجد لـ "جابر بن حيان" كتاب بنفس الأسم) . مقالتان "لمريانوس الراهب في الكيمياء" — كتاب الأدعية — كتاب جنة الحكمة و تتألف من 2315 بيتاً من الشعر عن الكيمياء وغيرها . وهما يكن من أمر فقد كان في اشتغال الأمير (خالد بن يزيد) بالعلوم الطبيعية ، وبالكيمياء خاصة ، تشريف للعلم وأهله بعد أن كان ينظر إلى التجريب ووسائله على أنه أمر لا يليق بالحكماء والسادة ، وبعد أن كانت الكيمياء تدرس في الأدوار السفلى من معاهد العلم القديم .

ما قيل عنه

يقول عنه (ابن خلكان) : "كان أعلم أهل قریش بفنون العلم ، وله كلام في صنعة الكيمياء والطب ، وكان بصيراً بهذين العلمين متقناً لهما ، وله رسائل دالة على معرفته ، وأخذ الصنعة من رجل من الرهبان يقال له (مريانس الرومي)" . ويقول عنه صاحب الفهرست : "كان (خالد بن



يزيد بن معاوية) يُسمى حكيم آل مروان وكان فاضلاً في نفسه محباً للعلوم خطر بباله الصنعة فأمر بإحضار جماعة من فلاسفة اليونانيين ممن كان ينزل بمصر وقد تصفح بالعربية وأمرهم بنقل الكتب في الصنعة من اللسان اليوناني والقبطي إلى العربي ، وكان هذا أول نقل في الإسلام“ .

ويذكر عنه أيضاً صاحب كشف الظنون أنه أول من تكلم في الكيمياء ووضع فيها الكتب وبيّن فيها الكتب ، وذكر (الجاحظ) في كتابه (البيان و التبيين) ، بأن (خالد بن يزيد بن معاوية) ، كان خطيباً ، شاعراً فصيحاً ، جيد الرأي ، كثير الأدب ، وكان أول من ترجم كتب النجوم و الطب و الكيمياء . وجاء في طبقات الأمم ، لصاعد الأندلسي : ”كان (خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان) بصيراً بالطب و الكيمياء ، وله في الكيمياء رسائل ، وأشعار بارعة دالة على معرفته وبراعته فيها“ . ويقول (الحموي) عن (خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان) ، الأمير ، أبو هاشم الأموي : ”كان من رجالات قریش المتميزين بالفصاحة و السماحة و قوة العارضة ، علامة خبيراً بالطب و الكيمياء ، وشاعراً“ ، وقال (الزبير بن مصعب) : ”كان خالد بن يزيد بن معاوية موصوفاً بالعلم حكيماً شاعراً“ . وقال (ابن أبي تمام) : ”كان (خالد بن يزيد) من الطبقة الثانية من تابعي أهل الشام وقيل عنه : قد علّم علم العرب والعجم“ . وروى (خالد) الحديث عن أبيه وعن (دحية بن خليفة الكلبي) رضى الله عنه . واخرج (البيهقي) و(الخطيب البغدادي) و(العسكري) و(الحافظ بن عساكر) عنه عدة أحاديث ، وكان من صالحى القوم يصوم الجمعة و



السبت والأحد وكان يقول :”كنت معنيا بالكتب ، وما أنا من العلماء ولا من الجهال“ .

وفاته

توفى (خالد بن يزيد عام) 704 م .



الإمام جعفر الصادق

اسمه

الإمام جعفر الصادق بن محمد الباقر بن علي زين العابدين بن الحسين بن علي بن أبي طالب رضي الله عنهم ، وأم جعفر هي أم فروة بن القاسمين محمد بن أبي بكر الصديق (رضي الله عنه) .

مولده

هو واحد من سلالة أهل البيت جده لأبيه محمد رسول الله صلى الله عليه وسلم ، وجده لأمه أبوبكر الصديق خليفة الرسول الكريم وعاش الإمام (جعفر الصادق) في الفترة 80 - 148 هـ ، (700 - 766 م) ، وسمى (الصادق) ، لأمانته ، وصدقته في القول ، وهو سيد من سادات قريش ، وسليل الدوحة النبوية ، لقد كان عالم زمانه ، وقد أخذ عنه الإمام (أبو حنيفة) رضي الله عنه ، وله مكان الصدارة في تفقهه في أصول الدين ، والحكمة ، والمعرفة ، والعلم ، وفضله أشهر من أن يذكر . كان (جعفر الصادق) من أوائل علماء العرب و المسلمين الذين اشتغلوا في مجال علم الكيمياء ، إن لم يكن الثاني بعد "خالد بن يزيد بن معاوية" (حكيم بنى أمية) ، ومن أشهر تلاميذه في مجال علم الكيمياء العلامة (جابر بن حيان) . ولكنه ليس التلميذ الوحيد ، إذ تتلمذ على يديه علماء



كثيرون ويرجع إليه الفضل في تشويق علم الكيمياء ، وجعله مادة جذابة في عقول ونفوس الباحثين و الطلاب . ولم تكن الثروة العلمية التي تميز بها هذا العالم من فراغ و إنما حصيلة جهد ومثابرة و دراسة و بحث ... إذ قرأ كل ما نقل إلى العربية وما كتب بها عن الكيمياء . وعلى الرغم من أن الهدف الأسمى لأغلب الكيميائيين في هذا العصر كان هو محاولات تحويل المعادن الخسيسة إلى معادن ثمينة بواسطة العمليات الكيميائية ، إلا أن الإمام (جعفر الصادق) تعدى ذلك إلى الإهتمام بالكيمياء كعلم أساسى له فوائده في مختلف المجالات ، فاهتم بتدريسه و شجع تلميذه النابغة (جابر بن حيان) على التأليف والتصنيف في علم الكيمياء . ومن أطرف ما روى عن الإمام (جعفر الصادق) وتلميذه (جابر بن حيان) أنه بينما كان الإمام (جعفر الصادق) جالساً في بيته بين عدد كبير من ضيوفه وتلاميذه يحتفلون بانتهاء الأستاذ من تأليف كتاب ضخم جديد اسمه (الضيم) ... دخل شاب يافع طويل أسمر اللون يبدو أنه من أصل يمنى ، اسمه (جابر بن حيان) ... وكان يحمل بين يديه نسخة من ذلك الكتاب كتبها بخط يده ، وصنع لها غلافاً جميلاً مزيناً بالنقوش الإسلامية . و فاجأ الشاب الحاضرين بأن ألقى نسخة الكتاب . التي سهر الليالي في إعدادها — في النار ، وصدرت من الحضور صيحات الإستتكار والإستهجان على هذا الشاب ... بينما حاول بعضهم إنقاذ الكتاب من النار ، ولكنهم فوجئوا بالإمام (جعفر) يبتسم لهم و يطمئنهم . وبعد قليل أخرج الشاب الكتاب من النار فإذا به سليم وكأن النار كانت برداً و سلاماً



عليه ... وأخذ الشاب يشرح للحاضرين أن أستاذه طلب منه أن يصنع له نوعاً من الورق لكتابه الجديد لا تؤثر فيه النار ، فظل يجرى الأبحاث و التجارب العلمية فى معمله الكيميائى على أنواع من الورق ، ويصنع المحاليل والمركبات الكيميائية ويصب على الورق خلائط من السوائل التى ابتكرها ثم ينشره على الحبال المعلقة حتى يجف ... وأخيراً تمكن من اختراع الورق الذى يقاوم النار فصنع منه غلاف الكتاب ، كما صنع أنواعاً من الحبر الملون الذى تزيده النار وضوحاً وبريقاً وثباتاً .

مؤلفاته

وذكر (ابن خلكان) فى (وفيات الأعيان) أن للإمام (جعفر الصادق) كلام فى صناعة الكيمياء و الزجر والفأل وأن (جابر بن حيان) الصوفى كان من تلاميذه . وذكر (حاجى خليفة) فى (كشف الظنون) أن من مصنفات الإمام (جعفر الصادق):

. تقسيم الرؤيا الجامعة فى الجفر .
. كتاب الجفر .

وذكر "د.محمد يحيى الهاشمى" كتاب (رسالة جعفر الصادق فى علم الصنعة والحجر المكرم) ودلل على صحة انتسابها للإمام . لقد اهتم (جابر بن حيان) فى آراء الإمام (جعفر الصادق) فى مجال علم الكيمياء فجمعها فى كتاب ضخ ، يشتمل على خمسمائة رسالة وصار هذا المؤلف الشامل يتداول بين علماء العالم شرقاً وغرباً . وتتفق المصادر



التي بين أيدينا على أن الإمام (جعفر الصادق) ثاني الرواد في الكيمياء عند المسلمين ، بعد (خالد بن يزيد بن معاوية بن أبي سفيان) . ويؤكد أستاذنا (د. جابر الشكري) في كتابه (الكيمياء عند العرب) أن (جابر بن حيان) عندما رجع إلى الكوفة ، من طوس ، مسقط رأسه ، انخرط في حلقات التعليم التي كان يعقدها الإمام (الصادق) ، ثم اتصل به ولازمه ، وتلقى على يده بعض علوم الفقه والدين ، حتى أنه تأثر بأستاذه الإمام (الصادق) . كما كان (جابر) يسمى الأستاذ الفاضل (جعفر الصادق) سيدي جعفر وهذا أمر عظيم في ذلك الوقت فكثير من المؤرخين في العلوم يؤولون نجاح (جابر بن حيان) في حقل الكيمياء لأستاذه الإمام (جعفر الصادق) ، وقد ذكر الأستاذ (محمد يحيى الهاشمي) في كتابه (الكيمياء في التفكير الإسلامي) وكتابته (الإمام الصادق ملهم الكيمياء) ، دور الإمام الصادق في توجيه (جابر بن حيان) . وبدون شك أن حماس الإمام (جعفر الصادق) لعلم الكيمياء دفع عجلة تقدم هذا العلم ، وجعل الناس في العصر الأموي يقبلون على الترجمة والتأليف ، ودراسة هذا الموضوع عن كثب ، لذا نجد أن علم الكيمياء كان له منزلة جديرة بالإعتبار والتقدير بين العلوم الأخرى . بذل الإمام (جعفر الصادق) جهداً عظيماً في الحفاظ على مكانة و تقدم علم الكيمياء ، ولذا فقد ركز الإمام (جعفر الصادق) على تعليم هذه المادة لنوابغ الطلاب مثل (جابر بن حيان) مؤسس علم الكيمياء وغيره ، لكي يحملوا و يحافظوا على تطوير هذا العلم الحيوي ، ومما يدل على مكانة الإمام (جعفر الصادق) في



ميدان الكيمياء النصائح التي قدمها لمؤسس علم الكيمياء (جابر بن حيان) ، والتي نقلها (جابر بن حيان) في كتابه الرحمة : ”قال لي سيدي (الإمام جعفر الصادق) يا (جابر) ، فقلت لبيك يا سيدي ، فقال هذه الكتب التي صنفتها عن الصنعة (علم الكيمياء) ، وفصلتها فصولاً ، وذكرت فيها من المذاهب و آراء الناس ... وكل ذلك من قبلك ، والآن يا (جابر) استغفر الله ، وأرشدهم إلى عمل قريب سهل تكفر به ما تقدم لك“ . وفي مقدمة كتاب الحاصل لـ (جابر بن حيان) يقول هو نفسه : ”... وقد سميته كتاب الحاصل ، ذلك أن سيدي جعفر بن محمد صلوات الله عليه — قال لي : فما الحاصل الآن بعد هذه الكتب (الكتب التي ألفها جابر) وما المنفعة منها ؟ ... فعملت كتابي هذا ، وسماه سيدي بكتاب الحاصل ...“ . والسبب الذي دفع الإمام (جعفر الصادق) إلى نصح (جابر بن حيان) ، لأن كتب الكيمياء آنذاك مملوءة في الرموز المدغمة الصماء . لذا رأى الإمام (جعفر الصادق) أن (جابر بن حيان) نابغة في هذا المجال و يستطيع أن يحلل هذه الألغاز و يجعلها في متناول طلاب العلم بدون عناء . وينقل لنا (إبراهيم الزين) في كتابه (معجم الرجال) قصة طريفة حدثت بين الإمام (جعفر الصادق) و الخليفة العباسي (أبو جعفر المنصور) هي : ”أبو عبدالله جعفر الصادق كان إذا التقى بـ (أبي المنصور) يقول الحق تصريحاً و تلميحاً . ويروى أن ذباباً حام حول وجه (المنصور) حتى أضجره ، و(أبو عبدالله جعفر الصادق) في المجلس ، فقال الخليفة (المنصور) : يا (أبا عبد الله) لم خلق الله الذباب ؟ فقال



الإمام (جعفر الصادق) رضى الله عنه : (ليذل به الجبابرة) وأن هذا تلويح بما كان عليه (أبوجعفر المنصور) من استبداد ، وما إسم به حكمه من شدة“. وخلاصة القول أن الأمير (خالد بن يزيد) قد فتح عيون المجتمع المسلم على علم الكيمياء ، ثم جاء الإمام (جعفر الصادق) ، وأبدى اهتماماً كبيراً بهذا العلم ، حتى درسه فى مدرسته ، وكان يؤمن بإمكانية تحويل العناصر الرخيصة إلى معادن نفيسة ، بواسطة الإكسير . وكان من قوة مكانته فى المجتمع المسلم أن وضع علم الكيمياء فى منزلة رفيعة بين العلوم المعتمدة ، فى ذلك الزمان ، والتى كانوا يسمونها (العلوم الدخيلة) ، وتوجهت الأنظار لذلك العلم ، ثم قيض الله للإمام (الصادق) تلميذه النابغة (جابر بن حيان) ، الذى بزغ فى سماء الكيمياء الإسلامية ، وبلغت شهرته الآفاق . ثم سار على دربه جموع من العلماء المسلمين و الفلاسفة .

ألقابه

لقبه معاصروه بالصادق لصدقه فى مقالته وفى علمه ، اشتغل فى الكيمياء والفلك والطب ، ودقق فى كل تخصص وأتقنه و ألف مئات الرسائل التى التزم فيها بمبادئ الدين والعلم .

وفاته

توفى الإمام (جعفر الصادق) بالمدينة المنورة التى عاش فيها سنواته الأخيرة ودفن فى البقيع سنة 149 هجرية ، 765 ميلادية .



جابر بن حيان

اسمه

هو "أبو موسى جابر بن حيان بن عبدالله الصوفى" .

مولده

ولد (جابر بن حيان) بخراسان فى عام 120 هـ (737 م) ثم سافر مع أبيه حيان العطار وهو مازال صغيراً ، إلى بغداد عاصمة الدولة العباسية ، وعاش هناك مدة فى بلاط العباسيين .

نشأته

جبر الشيء يجبره فهو جابره ، إذا أعاد تنظيم الشيء وأصلح فاسده وقوم بناءه ، ولقد قيل أن "جابرا" سمي باسمه هذا ، لأنه هو الذى أعاد تنظيم العلم الطبيعى وأعاد بناءه على نحو ما كان عليه عند (أرسطو) ، قبل أن يصيبه الفساد بامتزاجه بالسحر فى العصور الوسطى .

”ويعد (جابر بن حيان) من أخصب شخصيات العلماء المسلمين وأغزرها إنتاجاً ، ومع ذلك فإن حياته يكتنفها الغموض كما تتباين الآراء فيه



وتختلف ، حتى ليكاد يكون شخصية أسطورية بل أن هناك ، كما قال (ابن النديم) فى الفهرست (988 م) من ينكرون وجوده بالكامل ، وهناك من لا ينكرون وجوده ولكنهم ينكرون أن يكون فى استطاعة رجل واحد تصنيف كل هذا العلم الغزير فى كتب تزيد عن الخمسين ، ويرون أنه ألف أقلها بينما ألف غيره أكثرها باسمه !

وهى مقولة تكررت مرة أخرى فى العصر الحديث . ويختلف القول أيضا فى أصله وهل هو عربى أو فارسى ، أو أنه يونانى قد اعتنق الإسلام كما يزعم ليو الأفريقى فى القرن السادس عشر ، على أن الأرجح أنه كان عربياً ينتسب فى أصله إلى قبيلة الأزد على حدود اليمن . ثم هناك أيضا عدم يقين بالنسبة لتاريخ ميلاده ووفاته ، وأن كان من المرجح أنه ولد فى 720 م وتوفى فى 813 م ، وأنه عمل مع البرامكة فى خلافة (هارون الرشيد) ، وفر بعد نكبتهم إلى الكوفة حتى لا يلحقه أذى ، ولم يعد إلى بغداد إلا فى عهد (المأمون) . أما من حيث عقيدته فيرى البعض أنه من الصائبة و اعتبره آخرون أنه زنديقاً شبه ملحد ، وهى تهمة وجهت للعديد من علماء العلم الطبيعى فى الإسلام مثل (الرازى) . وعلى أن (ابن حيان) كان شيعياً إسماعيلياً ، تتلمذ على يد الإمام (جعفر الصادق) نفسه ، وتعد كتابات (جابر) النموذج الذى كتب أخوان الصفا على منواله³⁷.

³⁷ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمى : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 2000/1/14 ، ص 11 .



وقد ذكر (ابن النديم) بعض المعلومات الهامة عن (جابر بن حيان) فقد جاء في كتاباته أن (جابر) كان يقيم في مدينة الكوفة بالعراق ، وأنه كان يزاول نشاطه هناك ، وكان يسكن في شارع اسمه (باب الشام) في درب عرف باسم (درب الذهب) وكان يعمل في مكان خاص به يدعى (الأزج) . وقد وجد في هذا المكان ما يشبه المعمل ، ووجد بين أنقاض المبنى فيما بعد هاون يشبه ما نستعمله في معاملنا اليوم . وقد قصد (ابن النديم) بذلك أن يدلل على وجود معمل كيميائي مجهز بأدوات ذلك العصر ، وقد ذكر العالم البريطاني "هولميارد" HOLMYARD هذه الواقعة كما قدم تصوراً للمعمل الكيميائي الذي عمل به (جابر بن حيان) و أجرى فيه أغلب تجاربه .

الكيمياء قبل ظهور جابر

”كانت الكيمياء قبل (جابر) تكاد تقتصر على ما أخذ عن الإغريق من محاولة تحويل المعادن الخسيسة كالنحاس إلى معدن ثمين كالذهب ، وكانت هذه الصنعة تسمى بالخيمياء ، وتغلب عليها الخرافة و الدجل بل و النصب . إلا أن (جابر) طهر الخيمياء من شوائبها وارتفع بها إلى أن تصبح علم الكيمياء و(جابر) هو أول من وضع الحدود لعلم الكيمياء و منهجه بصورة مبتكرة ليصبح علماً دقيقاً مدقّقاً . فتخلص هذا العلم من الطلاسم والأسرار الغامضة ، وجعله (جابر) علماً تجريبياً يقوم على



نظرية (أرسطو) الفلسفية و قد تداخلت معها عناصر أخرى من مدرسة الإسكندرية والغنوصية والهرمسية كما دخلها بالطبع عناصر إسلامية . وحسب (أرسطو) فإن العناصر الأولية للكون (بما يشبه الآن مكونات المادة) هي الماء والهواء والتربة والنار . وهناك أيضاً أربع خواص أولية أو طبائع ، بما يشبه حالياً قوى الكون وهي الرطوبة و الجفاف و السخونة والبرودة ، وتتفاعل الطبائع أزواجاً لتنتج العناصر الأولية ، فالنار حرارة وبيوسه ، والهواء حرارة ورطوبة ، والتربة برودة وبيوسه ، والماء برودة ورطوبة ، وأى شئ فى الكون من جماد ونبات وحيوان وإنسان يتكون من العناصر الأولية بنسب مختلفة مع غلبة واحد منها يكون هو العنصر السائد . ومادامت كل أشياء الكون تشترك فى أصل واحد فانه يجوز تحويل أى منها للآخر وليس هناك تفرقة بين كيمياء للجماد وكيمياء للأحياء تتطلب مذهباً حيويًا³⁸.

تعريف (جابر بن حيان) للكيمياء و أفكاره

”عرّف (بن حيان) الكيمياء بأنها فرع العلوم الطبيعية الذى يبحث خواص المعادن والنبات والحيوان وطرق تولدها وتحويل الواحد منها للآخر ، والأفضل البدء بدراسة المعادن لأنها الأسهل . وبالطبع فإن دراسة المعادن تتناول ضمناً البحث فى تحويل الخسيس منها إلى الثمين . وإذا كان هذا هو نفس هدف خيمياء الإغريق إلا أن هناك اختلافاً واضحاً بين كيمياء

³⁸ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمى : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 2000/1/14 ، ص 11 .



(جابر) وخيماء الإغريق ، فجابر أكثر اعتماداً على التجربة العملية وأعمال العقل واستبعاد التفسير بالخوارق . وهو فى ذلك يتبع منهجاً يكاد يقارب ما يحدث فى العلم الحديث من تداخل بين الاستنباط والاستقراء . فهو يبدأ بالمشاهدات يستلهم منها فرضاً ليستنبط منه نتائجاً لا يقطع بصحتها إلا بعد مراجعتها على الواقع بالتجربة واستقراءها . ويقول فى ذلك : **”إنه لابد من أعمال اليد و العقل معاً “** . وينبه إلى أنه لا يأخذ أى نظرية بالسماع أو القراءة إلا بعد دليل قاطع يجربه بنفسه . كما أن ملاك هذه الصفة هو العمل و التجربة ، ومن لم يعمل ولم يجرب لم يظفر بشيء أبداً . والتجريب (أو التدريب) عند جابر ليس بأن تجرى التجارب عشوائياً ، وإنما هو يضع الأصول و القواعد اللازمة للتجربة العلمية . فيجب أولاً تعيين غرضها ، وتجنب المستحيل ، واختيار الوقت المناسب . كما يجب أن يكون من يجرى التجربة متمكناً فى علمه وعارفاً بنسب العناصر و الطبائع فى كل شئ يدخل فى التجربة ، كما يهتم (جابر) اهتماماً بالغاً بدقة المصطلح والتحديد الدقيق للألفاظ والمصطلحات العلمية (كتاب الحدود) ، حتى ليقارن (د.زكى نجيب محمود) بين هذه النزعة عند (جابر) وما يماثلها عند اتباع المنطق الوضعى ، وكان (الدكتور زكى) واحداً منهم . وعند (جابر) أنه يجب أن يتميز من يجرى التجربة بدقة الملاحظة ، ومما يروى عن (جابر) فى ذلك ملاحظته لما يصيب حجر المغناطيس من ضعف فى قوة جذبته للحديد بمضى الزمن و تقديره كمياً



لهذا الضعف ، فبعد أن كان الحجر يرفع ما ثقله مائة درهم أصبح يرفع فقط ما يبلغ ثقله ثمانين درهماً³⁹.

كان (جابر) - شأنه في ذلك شأن رجال العصور الوسطى جميعاً - يستمد أصوله الفكرية من تراث اليونان ، ثم يبنى عليها ما شاءت له قدرته أن يبنى من علم جديد ، ومن التراث الفلسفي اليوناني أخذ (جابر) فكرة الطبائع الأربع الأولية التي منها نشأت الكائنات جميعاً ، وهي : (الحرارة) و(البرودة) و(اليبوسة) و(الرطوبة) ، وإذا كانت الحرارة في جوهرها حركة ، وإذا كانت الصلابة في جوهرها تقارباً في ذرات الجسم الصلب ، فالأصول الأولية - بلغة اليوم - هي حركة الذرات ، التي أن ازدادت سرعة كانت حرارة ، وإن قلت سرعة كانت برودة ، وإن تزاхمت كانت صلابة ، وإن تباعدت كانت ليونة — ومهما يكن من أمر ، فقد أخذ (جابر) عن التراث اليوناني هذه الطبائع الأربع الأولية ، وجعلها أصلاً للكائنات جميعاً . هذه الطبائع الأربع الأولية تجتمع اثنتين اثنتين فتكوّن أجساماً أربعة : فالحرارة واليبوسة معا يكونان النار ، والحرارة والرطوبة معا يكونان الهواء ، والبرودة و اليبوسة معا يكونان الأرض ، والبرودة و الرطوبة معا يكونان الماء ، وليس في الطبيعة كائن يخلو تركيبه من أن يكون واحداً من هذه الأجسام ، أو مزيجاً مركباً منها ، لا فرق في ذلك بين جماد ونبات وحيوان إلا في نوع المركب ودرجة التركيب . وإذا كانت أصول الأشياء مشتركة

³⁹ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمي : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام في 2000/1/14 ، ص 11 .



بينها جميعاً ، جاز أن نحول بعضها إلى بعض ، لا نحتاج فى ذلك إلا إلى دراسة الجسم الذى نريد تحويله والجسم الذى نريد الحصول عليه ، لنرى فيما يتفقان وفيما يختلفان ، فنضيف الناقص و نحذف الزائد حتى نحصل على ما نريد الحصول عليه . ولعل أهم ما شغل (جابر) من ذلك هو تحويل المعادن بعضها إلى بعض ، ونظريته فى ذلك مؤداها أن للمعادن مقومين أساسيين هما : الكبريت والزنبق - وهذان بدورهما قد تكونا فى جوف الأرض على مر الزمن الطويل من العناصر الأساسية : النار والهواء الخ ... وما من معدن بعد ذلك إلا و هو تركيب من زنبق و كبريت بنسب مختلفة ، وعمل الكيموى فى تحويل المعادن هو نفسه عمل الطبيعة فى تكوينها ، لولا أن الطبيعة قد استغرقت آماداً طويلاً فى تكوين ما كونه من ذهب و فضة ونحاس وغيرها ، على حين يستطيع العالم بتجاربه أن يختصر الزمن إلى برهة وجيزة - و كيمياء (جابر) هى تفصيل القول فى هذه التجارب . لكن (جابر) لم يكن كيمائياً وكفى ، بل كان كذلك فيلسوفاً ، يتصور الأمور كما يتصورها الفلاسفة من حيث محاولتهم أن يجمعوا أشـتات الكون فى بنية واحدة ، يبحثون لها عن مبدأ أول ثم يفرعون منه الفروع ، وهكذا فعل (جابر) ، فله محاولة من هذا القبيل يدعمها بجدول فلسفى من الطراز الأول .

”برغم أن (جابر بن حيان) يحذر من أن يأخذ العالم أى نظرية إلا بعد دليل قاطع ، ويدقق فى التجربة اللازمة لذلك ، إلا إنه هو نفسه يذكر أموراً كثيرة بغير دليل ، ويصف تجارب يمكن الجزم بأنه لم يجربها قط ،



فهو عندما يتحدث عن إمكان صناعة الإنسان بأى صورة نشاء يكتب طريقة يمكن بها نقل وجه رجل إلى جسم جارية ، أو عقل رجل إلى جسم صبى ، ويصف طريقة استخدام العقاقير و الميزان لهذا الغرض . ولكنه يتوقف عند ذلك ولا يذكر أى نتائج واقعية لهذه التجارب . ثم هو يتحدث عن أنسب الظروف لتوليد الحيوان من الجماد ، فالحية تتوالد من شعر وزجاج ، والزنابير من لحم ثور أحمر ولا بد ! ، والذباب من الحلوى ، وهذه كلها أمور بعيدة عن العلم والتجريب المدقق ، ولا تعدو أن تكون ترديداً لمعتقدات شعبية نتيجة رؤية قاصرة بين العوام . على أن هذا كله لا ينال من مكانة (جابر) كمؤسس لعلم مازالت بصماته فيه واضحة حتى الآن ، وإذا كان (نيوتن) عالم الفيزياء المشهور قد اشتغل هو نفسه بالكيمياء الإغريقية العتيقة ، فما يضير (جابر) أن يتعلق ببعض خرافة من زمنه . ولعل هذا الإزدواج بين العلم والخرافة أمر ملازم للطبيعة العربية ، فنحن نرى الآن أساتذة علوم يقولون أن الحسد تيار استاتيكي (وليس ديناميكي !) ينبعث من عبن الحاسد وآخرون يضعون نظرية عن أن المخ يبعث إشعاع ليزر وأطباء يعالجون بتحضير الأرواح و زراعيون يدرسون الوراثة بالتعزيز على البكتريا⁴⁰.

⁴⁰ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمي : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 14/1/2000 ، ص 11 .



كيمياء جابر

”حسب كيمياء (جابر) فإن كل أشياء الكون من جماد و نبات و حيوان تتكون من نفس العناصر الأولية و الطبائع و لكن بنسب مختلفة مع غلبة واحد منها يكون هو السائد . ومادامت كل أشياء الكون تشترك في أصل واحد فإنه يجوز تحويل أحدها للآخر والكيميائي المتمكن يستطيع أن يؤدي كل ما تؤديه الطبيعة ، ومادامت الكيمياء تستطيع استنباط مواد جديدة بتركيب العناصر معا ، فإنها أيضا تستطيع أن تنتج صناعات النبات والحيوان بل والإنسان (علم التكوين) . ولا ندري أن كانت هذه النظرة قد أثارت في زمن (جابر) ما أثاره الاستنساخ في زمننا على أن طموح (جابر) بهذا الشأن لم يكن مجرد شطحة خيال بالنسبة له ، وإنما كان يؤمن بحماس بإمكان تحقيق ذلك . ولكن التحويل لا يمكن إحداثه مرة واحدة ، وإنما يتطلب خطوات تدريجية تصل في النهاية إلى النتيجة المطلوبة . وإذا كانت الطبيعة تحتاج لزمن جد طويل لتحويل معدن كالرصاص لآخر كالذهب مثلاً ، فإن العالم عندما يتقن علمه لن يقتصر فحسب على أن يقلد فعل الطبيعة ، بل ربما أمكنه أيضاً أن يفعل ذلك في وقت أقصر كثيراً . وهو عندما يعرف تركيب أى شئ ومقدار ما فيه من العناصر الأولية والطبائع سيتمكن من تحويل هذا الشئ من حالة لأخرى بأن يضيف إليه ما ينقص من خصائص الشئ المطلوب أو بأن يحذف منه ما يزيد عليها (علم الميزان) . ووسيلة العالم في تحويل شئ لآخر



هى الإكسير (حجر الفلاسفة عند الأوروبيين) فالإكسير فى الكيمياء مثل الدواء الذى يعطى فى الطب للمريض لتحويله من حالة المرض إلى الصحة بإضافة ما ينقصه أو حذف ما يزيد عليه . وبهذا يحدث للمريض التوازن فيما كان قد اختل توازنه . فالإكسير يستخدم فى الكيمياء و الطب لإعادة الميزان . ويمكن الأصالة فى كيمياء (جابر) هو فى علم الميزان هذا . فالميزان أساس من أسس التجربة فى الكيمياء . والإنسان يستطيع أن يحضر كل ما له وزن . والميزان وسيلة المعرفة المضبوطة للطبيعة و صياغة معطيات المعرفة فى نظام من المقدار والتناسب العددى لتقاس كميّاً ولعل هذه أول محاولة فى العصور الوسطى لإقامة مذهب كمي للعلوم الطبيعية . ونظرية التكمية هذه وحدها جعلت (بول كراوس) يصنف (جابر) كرائد من أعظم رواد العلوم التجريبية عموماً وليس الكيمياء وحدها . والميزان أنواع أبسطها الميزان المعتاد بالدرهم والرتل وهناك ميزان المعادن فى المياه لحساب كثافتها النوعية حيث الذهب فى الماء أثقل من الفضة . ثم هناك ميزان تحليل المركب إلى عناصره ، وميزان الطبائع من حرارة و برودة و يبوسة ورطوبة . ومعرفة هذه الموازين تفتح الطريق لإجراء تحويل شئ لآخر . هذه النظرة فى الميزان أو تكمية الطبيعة هى غاية ما تسعى إليه العلوم الطبيعية الحديثة ، ولكن (جابر) فى زمنه لم يصل من الناحية العملية إلى أى نتائج ذات قيمة فى هذا الباب لأسباب عديدة ، منها أنه تأثر بالناحية الصوفية السحرية فى نظرية الأعداد عند الفيثاغورثيين ، الأمر الذى باعد بينه وبين الوصول إلى



نتائج علمية صحيحة ، كذلك فإن العمليات الكيميائية و الأدوات المتاحة في زمنه كانت أقل و أضعف من أن يصل به إلى إحداث التحويل بالميزان⁴¹،

اكتشافاته

”وقد وصف (جابر) بالتفصيل العمليات الكيميائية في زمنه الإذابة والتبلور والتقطير والأكسدة و الاختزال ، وكلها مما لا يزال يستخدم للآن . وفيما يعرض فإنه يمكن حالياً تحقيق حلم قدامى الكيميائيين بتحويل المعادن ، وذلك باستخدام المفاعلات النووية لتحويل الزئبق إلى ذهب ، ولكن ناتج التجربة كميات ضئيلة من الذهب تكلفتها جد باهظة . توصل (جابر) مع عمله على تجارب التحويل إلى اكتشاف مركبات كيميائية شتى مثل حامض الكبريتيك (زيت الزاج) ، وحامض النيتريك (ماء العقد) ، ونترات الفضة (حجر جهنم) ، والماء الملكي وهو مزيج من حامض النيتريك و الهيدروكلوريك ، كما انه توصل لبعض إنجازات تكنولوجية بارعة مثل تنقية المعادن و الفولاذ ، وإنتاج ورق لا يحترق ، وصنع مداد

⁴¹ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمي : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام في 2000/1/14 ، ص 11 .



ذهبي رخيص من أملاح الحديد والنحاس لكتابة الأسفار النفيسة كالقرآن .
 كما ابتكر طلاء يقي الملابس من البلل ويمنع الحديد من الصدأ⁴².
 وكان أول من كشف الصودا الكاوية واستحضر ماء الذهب . وكان
 (جابر) أول من أدخل طريقة فصل الذهب عن الفضة بواسطة الحامض
 ، وهي نفس الطريقة التي مازالت تستخدم حتى الآن لتقدير عيارات الذهب
 في السبائك الذهبية . وهو أول من لاحظ ما يحدث من راسب كلورو
 الفضة عند إضافة ملح الطعام إلى محلول نترات الفضة . كما استحضر
 مركبات أخرى مثل كربونات البوتاسيوم وكربونات الصوديوم واستعمل
 أكسيد الماغنسيوم في صنع الزجاج ... وكانت هذه المركبات ذات أهمية
 عظيمة في عالم الصناعة فبعضها يستخدم في صناعة المفرقات
 والأصبغة ، والبعض الآخر يستخدم في تحضير الصابون والحبر
 الصناعي . وقد عرف (جابر بن حيان) كثيراً من الأحماض الأخرى مثل
 الخل المصعد (حمض الخليك المركز) ، وحمض الطرطير (حمض
 الطرطريك) ، وحمض الأترج (حمض الليمونيك) وغيرها ، كذلك تعرف
 (جابر) على كثير من المركبات الكيميائية الهامة في أثناء تجاربه العديدة
 مثل السليمانى (كلوريد الزئبق) ، والراسب الأحمر (أكسيد الزئبق) ،
 والزنجر (كبريتيد الزئبق) ، و الرهج (كبريتيد الزرنيخ) ، والبورق
 (البوراكس) ، وروح الملح (كلوريد النشادر) ، والماغنيسيا وغيرها . كما

⁴² أ.د. مصطفى إبراهيم فهمي : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ،
 ملحق جريدة الأهرام في 2000/1/14 ، ص 11 .



كان يحضر لبن الكبريت و يستخدمه فى العلاج للأمراض وقد ذكر (جابر) أيضاً فى مؤلفاته عديداً من الأدوات التى استخدمها فى تجاربه ووصف بعض هذه الأدوات وصفاً تفصيلاً كما قدم رسماً تخطيطياً لبعضها الآخر . ومن أمثلة هذه الأدوات ، المرجل ، والإنبيق ، والمقراض ، والموقد ، والقوارير بأشكالها المختلفة ، والمكسر ، والمبرد ، والهاون ، والمنخل ، والراووق (المصفاة) والقمع ، والزق ، والسفنجة ، والقطارة ، والميزان وغيرها . ويعد الإنبيق أحد الاكتشافات أو الابتكارات الهامة فى علم الكيمياء ، وقد كان (جابر بن حيان) هو أول من قدم لنا هذا الإنبيق واستخدمه فى عملياته و تجاربه الكيميائية ، وقد ساعد هذا الابتكار على إجراء كثير من التجارب والعمليات الكيميائية مثل عمليات التقطير والتبخير والتحليل و التركيب والتصعيد والتنقية ، وقد استخدم (جابر) هذا الإنبيق وصنع منه أشكالاً متعددة للاستخدام فى كثير من الأغراض .

مؤلفات (جابر بن حيان)

لقد كان (جابر بن حيان) رسالة ومنهج و فلسفة ، تدعو إلى الاهتمام بالتجربة والحث على إجرائها مع دقة الملاحظة ، وإن واجب المشتغل فى الكيمياء ، هو العمل وإجراء التجربة ، وأن المعرفة لا تحصل إلا بها ، وطالب جابر من تلاميذه الذين يشتغلون بالعلوم الطبيعية ، أن لا يحاولوا



عمل شئ مستحيل أو عديم النفع ، وعليهم أن يعرفوا السبب فى اجراء كل عملية ، وأن يفهموا التعليمات جيداً ، وطالبهم بالصبر والمثابرة والتأنى باستنباط النتائج ، ولهذا لا عجب إذا اتقنوا الكثير من العمليات الهامة فى الكيمياء ، فوصفوها وصفاً غاية فى الدقة ، والتقصى فى البحث ، وبينوا الغرض من إجرائها .

وقد وضع (جابر) قواعد التجربة فى بعض كتبه مثال ذلك : (كتاب نهاية الاتقان) و(رسالة الأفران) ، و قد ترجما إلى اللاتينية . وهما يشتملان على وصف التجارب والعمليات الكيميائية وصفاً يليق استعماله وتطبيقه فى عصرنا لمدرس الوسائل الكيميائية . ومؤلفات (جابر) تقسم عادة إلى مجموعات ، أهمها يرى فيها (بول كرواس) :

1- المائة والاثنا عشر : وهى مقالات فى صناعة الكيمياء لا رابطة بينها ، فيها اشارات كثيرة إلى كيمياء القدماء أمثال (هرمس) ، و(زوسيموس)



، و(ديمقريطس) و(أغاثوديمون)⁴³ وغيرهم (ويزعم البعض أن هذه المجموعة مأخوذة عن مدرسة الإسكندرية)⁴⁴ .

⁴³ أغاثودومون (agathodaimon) يعنى هذا الأسم طبقاً للاشتقاق " الجنى الطيب " ، الذى يصون من الشرور المهددة للإنسان أو للبيوت . وقد أشار أيضاً إلى الإله الثعبان ، ومع تشييد الإسكندرية أخذ شهرة إله يتجلى ، إله للأرواح وأخيراً إله العالم ، أنه يتمتع عند الخيميائيين بمكان الصفة ، لكن قسمات وجهه بقيت غير واضحة . إذ أن ألمبيودورس يحدد هويته على أنه التنين أورابورس (Drakôn Ouraboros أو فيلسوف مصرى قديم ، أو ملاك أو إله . وقد نسب إليه مؤلفان خيميائيان باليونانية . وفى العربية نجد اسمه بأشكال مختلفة هي : أغاثادومون و أغاثودمون ، وفى أغلب الأحيان بشكل مختصر أغاديمن . وبهذا الشكل الأخير بالذات ظهر فى اللاتينية فى Turba Philosophorum . إن المعلومات المنتشرة عنه متناقضة . فالكندى يؤكد أن أغاثودمون و فيثاغورس هما تلميذان لهرمس ، فى حين أن مبشر و الفقفطى يزعمان أن الأول هو معلم هرمس . أما ابن أبى أصيبعة فقد جعل منه معلماً لأسكليبيوس . ويروى المسعودى أن الهرمين الكبيرين هما ضريحان لهرمس و أغاثودمون ، و أن الأخير قد عاش قبل هرمس بألف سنة . ويعتبره صابئة حران نبياً مثل هرمس وهوميروس (Homère و أراتوس (aratos) ، أنظر . جورج قنواى : (موسوعة تاريخ العلوم العربية) ، ج3 ، باب الخيمياء العربية ، ترجمة : نزيه عبدالقادر المرعبى ، ص1099 .

⁴⁴ من المؤكد أن (جابر بن حيان) كان مطلعاً على كيمياء القدماء التى ذكرت فى الكتب القديمة مثل التى كتبها (هرمس) وآخرون ، وقد قام بتحقيقها وإعادة صياغتها وترجمتها من الهيروغليفية إلى العربية هذا بالإضافة إلى الكتب التى ألفها بنفسه وهذا يفسر لنا كيف يكون فى استطاعة رجل واحد تصنيف كل هذا العلم الغزير فى كتب تزيد عن الخمسين .



2- السبعون : بسط محكم لمذهب (جابر بن حيان) العلمى فى الكيمياء (مجموعة من سبعين كتاباً ترجمها (جيرار الكريمنى) إلى اللاتينية وأثرت أكبر الأثر فى تطور الكيمياء الأوروبية منذ القرن الثانى عشر) .

3- الموازين : "المائة والأربعة والاربعون" وهى تتناول بوجه عام الأسس النظرية للكيمياء كما تعرض لتطور الكيمياء من (فيثاغورث) حتى (جابر) .

4- كتب الخمسمائة ، وهى تستقصى بعض مسائل كتب الموازين . يقول (كراوس) : "إن هذه المجموعات الأربع تمثل مراحل متعاقبة فى تطور مذهب (جابر بن حيان) وفى كتابة مؤلفاته" .

ويضاف إليها مجموعات أخرى صغيرة تتناول إلى جانب الكيمياء شروحات لـ (أرسطو) و(أفلاطون) ثم رسائل فى الفلسفة ، وعلم الهيئة ، والتنجيم و الرياضيات و الموسيقى . ومن أمثلة هذه المؤلفات العظيمة كتاب (الإيضاح) و (التجريد) و(الخواص الكبير) و(الميزان) و(صندوق الحكمة) و(الراهب) و (الخالص) و(المجموعة الكاملة) وغيرها من المؤلفات الرائعة التى لم تفقد قيمتها العلمية حتى اليوم . وبحث (جابر) فى السموم ، وله فيها كتاب السموم ودفع مضارها ، ولعله أروع ما كتب فى الموضوع ، فقد سار (جابر) فى معالجة بحوث الكتاب على طريقة علمية فأتى فيه على أسرار وأقوال الفلاسفة اليونان فى السموم وأفعالها ، كما ضمنه آراء جديدة و تقسيمات لأنواع السموم وأدويتها وتأثيرها وأفعالها فى الأجسام . وقد جاء هذا الكتاب فى خمسة فصول :



الفصل الأول : وتناول فيه (جابر) البحث فى أوضاع القوى الأربع ، وبيان حالها مع الأدوية المسهلة ،والسموم القاتلة ،وحال تغير الطبائع التى تتركب منها أجسام الحيوانات .

الفصل الثانى : ويبحث فيه فى أسماء السموم ، وبيان الطرق التى بها نعرف الجيد منها والردئ ، والمقدار الذى يسقى من كل واحد منها ، وعلى أى حال يسقى ، وكيفية إيصاله إلى الأبدان .

الفصل الثالث : ويذكر فيه أسماء السموم العامة الفعل فى جميع الأبدان ، والسموم التى تختص ببعض أجسام الحيوان دون بعضها الآخر ، والسموم التى تختص ببعض الأعضاء من جسم الحيوان دون بعضها الآخر .

الفصل الرابع : وفيه يذكر علامات السموم المسقاة ، والآثار التى تعرض بسببها للأبدان ، وما ينبغى اتخاذها للعلاج منها .

الفصل الخامس : يتحدث فيه عن السموم المركبة ، وما يحدث منها . ثم أفرد فصلاً أخيراً تحدث فيه عن موضوع الاحتراس من السموم قبل تناولها ، حتى إذا أخذت لا تحدث ضرراً ، ويذكر الأدوية التى تفيد فى افساد ضرر السموم ، إذا شربت فى غير حيلة ولا حذر ، ثم خلص إلى أن السموم على ثلاثة أنواع : حيوانية و نباتية وحجرية ، وأن من أنواع السموم الحيوانية : مرارة الأفاعى ، ومرارة النمر ، ولسان السلحفاة ، وذنب الأيل ، والأرنب البحرى ، والضفدع ، والعقارب . أما السموم النباتية فمنها : قرون السنبل ، و الأفيون ، والشليم ، والحنظل ، والشوكران . أما السموم



الحجرية فمنها : الزئبق ، والزرنيخ ، والزاج ، والطلق ، وبرادة الحديد ، وبرادة الذهب . وقد أثرت هذه المؤلفات العديدة فى المتأخرين من الكيميائيين العرب تأثيراً ملحوظاً فوجدهم ينقلون جميعاً عنها كما كتب البعض شروحاً لها و ملخصات ، وامتد بهذه الكتابات الأثر إلى أوربا فوجد فى أواخر القرن الثالث عشر الميلادى مجموعات تظهر فى الكيمياء قيل إنها مترجمة عن أصول عربية لـ(جابر بن حيان) ، ومن أشهر هذه الكتب :

1-La summa Perfectionis Magestris .

2-De Investigatione Perfectionis .

3-De Investigatione Meritatis.

4-Liber Formacum .

وهى تقابل من مؤلفات (جابر) التى ذكرها (ابن النديم) : كتاب (الخالص) ، و(الاستتمام) و (التكليس) . وهذه المؤلفات اللاتينية هى أفضل ما ظهر فى الكيمياء فى العصور الوسطى .

ما قيل عن (جابر بن حيان)

”على الرغم من كل هذا الاختلاف حول شخصية (ابن حيان) وكتبه إلا أن هناك إجماعاً من القداش والمحدثين فى الشرق و الغرب معا على أنه أول من أرسى القواعد العلمية للكيمياء كعلم . وحتى برتوليه العالم الفرنسى



الذى كتب دراسة فى 1893 حاول أن يثبت فيها أن أحسن الكتب المنسوبة إلى (جابر) لم يكن هو مؤلفها وإنما ألفها باللاتينية من يدعى (جيبير) ، حتى هذا الرجل المتعصب يقر بأن منزلة (جابر) فى علم الكيمياء هى منزلة (أرسطو) فى علم المنطق . هذا وتصدى الكيميائى الإنجليزى (هولميارد) لما ذكره (برتوليه) عن كتب (جابر) وفند مقولته هذه عن تأليفها ، وأرجع الخطأ فيها إلى أن (برتوليه) رغم درايته بالكيمياء لا يعرف العربية التى كان (هولميارد) يتقنها تماماً ، وفى نفس الوقت فإن (برتوليه) استعان بالمستشرق الفرنسى (هودا) ليترجم له من العربية للفرنسية بعض نصوص (جابر) ، و(هودا) هذا كان لا علم له بالكيمياء ومصطلحاتها العربية أو حتى الفرنسية بحيث لا يمكن الوقوف بترجمته . يتضح من هذا الجدل حول كتب (جابر) أن علماء الغرب كانوا أسبق منا فى العصر الحديث إلى دراسة العلوم الطبيعية فى الحضارة الإسلامية ، وأن كانت دراساتهم هذه لم تبدأ إلا منذ عهد قريب خاصة فى العشرينات والثلاثينيات من القرن العشرين . ويعد (بول كراوسى) من أهم من كتبوا عن (جابر) و كيميائه ، وتلا ذلك أن بدأ الكتاب و العلماء العرب وفى الاهتمام أيضاً بتاريخ العلوم الطبيعية فى الحضارة الإسلامية وقد اهتم بعضهم بالكتابة عن (جابر) ومنهم فى مصر على سبيل المثال لا الحصر (اسماعيل مظهر) و(العقاد) و(د.عبدالرحمن بدوى) و(د.زكى نجيب) بكتابه الفذ عن (جابر بن حيان) ، والأستاذ (محمد محمد فياض)



والأبحاث الحديثة للدكتورة (يمنى الخولى) و(د.مستطفى لبيب عبد الغنى)⁴⁵.

(جابر) هو كيموى العرب الأول ، فهو أول من اشتهر علم الكيمياء عنه وهو أول من يستحق لقب (الكيموى) من المسلمين والظاهر أنه قد أصاب من ارتفاع المكانة وضخامة الثراء وبُعد الصيت ، ما جعله موضع التقدير أنا وموضع الحسد والاضطهاد أنا ، وأما التقدير فهو الذى أحاط اسمه بهالة من الجلال أزاحت عن حقيقته أبصار الكاتبين فيما بعد ،حتى لتجد من يصفه منهم تارة بأنه : (ملك العرب) وتارة أخرى بأنه : (ملك العجم) وتارة ثالثة بأنه : (ملك الهند) وقال عنه (رسل) الذى ترجم بعض مؤلفاته إلى الإنجليزية (لندن 1678م) انه : (أشهر علماء العرب وفلاسفتهم) ، وقال عنه (القطفى) إنه: "كان متقدما فى العلوم الطبيعية بارعا منها فى صناعة الكيمياء ، وله فيها تأليف كثيرة و مصنفات مشهورة " و حسبنا أن (الرازى) يشير إليه فى كتبه الخاصة بعلم الكيمياء بقوله : " قال أستاذنا أبو موسى جابر بن حيان " .

"وقبل (جابر)، لم تلمع أسماء كثيرة فى الحضارة الإسلامية فى علم الصنعة أو الكيمياء وأول من ورد اسمه كعربى اهتم بهذا العلم هو الأمير الأموى "خالد بن يزيد بن معاوية" (635 - 704 م) وبرز بعده اسم الإمام "جعفر الصادق" (700 - 766 م) . ولم يصل إلينا أى كتاب

⁴⁵ أ.د.مستطفى إبراهيم فهمى : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 2000/1/14 ، ص 11 .



لأى من الاثنين ، بحيث لا يمكن تقويم دورهما فى الكيمياء على أن اشتغال رجلين من هذه المكانة الرفيعة بعلم الصنعة الذى كان ينظر إليه كعلم دينوى منوط قد رفع ولاشك من شأن هذا العلم ، وشجع كبار العلماء على الخوض فيه ، فكان أن ظهر فيه العالم الفذ (جابر بن حيان) تلميذ (جعفر الصادق) 46.

وكان (جابر بن حيان) مثل غيره من علماء المسلمين ، عالماً متعدد القدرات و المواهب ، فلم يقتصر جهده العلمى على فرع واحد من فروع العلم ، بل كتب وألف فى عديد من المجالات ، ولكن أهم مؤلفاته وأعظمها كانت فى مجال الكيمياء ، وقد بلغت هذه المؤلفات نحو ثمانين مؤلفاً ، ولذلك فقد اشتهر (جابر بن حيان) على مر التاريخ باسم شيخ الكيميائيين العرب ، وأنه الرائد الأول للكيمياء الحديثة . ولهذا كله وصفه الفيلسوف الإنجليزى (باكون) أن (جابر بن حيان) يعد أول من علم العالم علم الكيمياء . ولقد اعترف بفضل (جابر) باحثو الغرب فقال (ليكلرك) فى كتابه (تاريخ الطب العربى) : ”... إن جابرا من أكبر العلماء فى القرون الوسطى وأعظم علماء عصره ... “ ، ويعترف (سارطون) بفضل (جابر) و يقول : ”إنه كان شخصية فذة ومن أعظم الذين برزوا فى ميدان العلم فى القرون الوسطى“.

46 أ.د. مصطفى إبراهيم فهمى : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 2000/1/14 ، ص 11 .



”مجمل القول أن (جابر بن حيان) هو أول من جعل من الكيمياء علماً راقياً دقيقاً ، وزاد فيه من أهمية التجربة و الاستقراء ، وتكمية المعطيات ، بما يشكل ما هو أكثر من إرهابات للعلم الحديث الذى ظهر فى أوروبا فى القرن السادس عشر ، لقد أرسى (جابر) قواعد متينة لعلم الكيمياء بحيث أن أوروبا أخذت هذا العلم عن الحضارة الإسلامية بدأت فيه على أساس تدريس الكيمياء فى أوروبا مؤلفات جابره حوالى خمسة قرون . وهذا بالإضافة إلى أن فكر (جابر) يمثل التنوير و يقوم على تمجيد العقل ، كما انه كان يؤمن بفكرة التقدم المستمر للإنسان ، مع انه عاش فى وقت سادته اتجاه سلفى بأنه كلما زاد الابتعاد عن عصر النبوة قل نصيب الإنسان من العلم و الحضارة !“⁴⁷

قال عنه أحد المؤرخون: ”أنه واحد من العقول النادرة التى سمح الدهر بها مرة“ وقال عنه (غاردان) فى القرن السادس عشر للميلاد : ”انه واحد من العقول الأتتى عشر التى ظهرت فى الدنيا“ ، وقال غيره من علماء الغرب فى كلام جابر عن حجر الفلاسفة : ”ما هذا الحجر إلا مرآة ترى فيها أقسام العقل الثلاثة ، فمن ملكها أصبح عاقلاً مثل (أرسطو) ، و(ابن سينا) ، و(جابر بن حيان)“ . وكان (جابر بن حيان) أبا الكيمياء بلا منازع . فهو أشهر علمائها فى التاريخ الإنسانى كله . وكان المؤرخون العرب يطلقون على الكيمياء (صنعة جابر) اعترافاً بفضلته وتقديراً لعلمه .

⁴⁷ أ.د. مصطفى إبراهيم فهمى : (جابر بن حيان ، أبو الكيمياء 1) ، ملحق جريدة الأهرام فى 2000/1/14 ، ص 11 .



وفاته

ولا يعرف تاريخ وفاة (جابر بن حيان) على وجه الدقة ، ولكن يعتقد أنه توفي عام 200 هجرية بعد أن أمضى حياة حافلة بجليل الأعمال ، ووهبها كلها للعبادة و الاشتغال بالعلم . وقد درس (جابر) علوم الكيمياء والطب والتاريخ الطبيعى و الفلسفة ، ونبغ فيها جميعاً ، وللأسف لم يبقى الآن من مؤلفاته إلا خمسين مخطوطاً ، ترجم معظمها إلى اللاتينية وبعض اللغات الأوربية . ومما يؤسف له أن (جابر بن حيان) ظل كم مهملاً لدى العرب ، فى حين ذاعت شهرته فى أوربا حتى أن بعض المؤرخين الأوربيين نسبوه إليهم و أنكروا عليه عروبته ، فظهرت أول صورة له فى أحد المؤلفات الأوربية ، رجلاً تظهر عليه علامات الوقار وسمات العلماء ، معمما بعمامة يتوجها الصليب رمز المسيحية ، فكانهم بذلك أرادوا نسبته إليهم ، أو إجلاله بأعز رمز لديهم .



الكندى

اسمه

اجمع كتاب التراجم على أن أصل الكندى عربى صميم . وقد كُتِبَ فى الفهرست نسب (الكندى) باعتباره " أبى يوسف يعقوب بن اسحق بن الصباح بن عمران ابن اسماعيل بن محمد بن الأشعث بن قيس " وينتهى هذا النسب إلى يعرب .

مولده

ولد عام (185 هـ . 801 م) .

نشأته

ولد (الكندى) بمدينة الكوفة بالعراق فى أسرة متيسرة الحال ، فقد كان أبوه أميراً على الكوفة فى ذلك الوقت . وعندما شب (الكندى) عن الطوق ، انتقل إلى مدينة البصرة ، وبدأ فيها دراسته فى علوم الطب والهندسة والرياضيات ، كما تعلم أيضاً علوم المنطق والفلسفة. وقد عمل فى بلاط الخلفاء و عظمت منزلته عند " المأمون " (الذى حكم من 198 - 218 هـ) كما كانت علاقته بالخليفة (المتوكل) طيبة مما أوغر بعض حاسديه



ومنافسيه فأفسدوا بينهما فضربه المتوكل وأبعده ، وقام حاسدوه بالاستيلاء على كافة كتب (الكندى) ، والذي كان محباً لجمعها و نقلوها كلها إلى البصرة و سميت بالمكتبة الكندية ، ولكن بعد فترة انفضح أمر حاسديه فرد له الخليفة اعتباره وأمر برد كتبه إليه.

كيمياء (الكندى)

وقد كان لـ(الكندى) أيضاً رأى خاص فى المشتغلين بعلوم الكيمياء الذين يعتقدون بوجود ما يسمى بحجر الفلاسفة ، ويرون أنه له القدرة على تحويل الفلزات الخسيسة إلى فلزات نفيسة ، وقد انتقدهم (الكندى) انتقاداً شديداً ، وكان يرى أن محاولات الحصول على ذهب من النحاس والرصاص ، محاولات فاشلة ولا طائل من ورائها ، ولن تكلل أبداً بالنجاح . وقد كان (الكندى) على حق فى نقده و استهجانه لهذه المحاولات ، فقد فشلت كل التجارب التى أجريت فى هذا المجال على مر العصور. ويدل موقف (الكندى) الواضح من المشتغلين بالنتجيم ، ومن المؤمنين بحجر الفلاسفة ، على عقليته العلمية الواعية التى لا تقبل إلا كل صحيح ولا تعترف إلا بالحقائق العلمية الثابتة . وهكذا كان حال الكيميائيين العرب قبل (الكندى) بل حاول قبلهم كيمياويو اليونان القدماء الذى اخذ عنهم (خالد بن يزيد) الصنعة وشك بها و صرح قائلاً مافحواه أنه لايمكن



الحصول على الفضة و الذهب إلا فى المناجم حيث صيرتهم الطبيعة و
لا يتأتيان إلا بعمل الإنسان و حذقه .

مؤلفاته

ومن رسائل (الكندى) التى عنيت بالكيمياء هى :

1- رسالة فى كيمياء العطر و التصعيدات .

2- كتاب فى أنواع الجواهر الثمينة .

3- كتاب فى أنواع السيوف و الحديد .

4- كتاب التنبيه إلى خدع الكيميائيين .

وكانت مؤلفات (الكندى) تتحو حذو (أرسطو) لذلك ترجم الكثير من كتبه
الفلسفية و لخصها و بسط الصعب منها . وتربو مؤلفات (الكندى) فى
الفلسفة على 16 كتاباً ، وفى المنطق حوالى 9 كتب ، والحسابيات حوالى
11 كتاباً ، وفى الكريات حوالى 10 كتب ، وفى الهندسيات حوالى 19
كتاباً ، وفى الفلكيات حوالى 14 كتاباً ، وفى الطبيعيات حوالى 33 كتاباً
، وفى الجذريات حوالى 16 كتاباً ، وفى النفسيات حوالى 5 كتب ، وفى
السياسيات حوالى 12 كتاباً ، وفى الإحداثيات 11 كتاباً ، وفى التقديمات
4 كتب ، وفى الأنواعيات حوالى 31 كتاباً . كما أن للكندى كتاباً مهماً
فى الأقرباذين . وقد نقلت معظم كتب (الكندى) إلى اللغة اللاتينية وكان
أول من ترجمها هو " جيرار دى كريمونا " (1114 - 1187 م) وعرف
عند اللاتينيين باسم Alkindus . ولم يعن (الكندى) عناية كبيرة بالكيمياء



القديمة (الصنعة Alchemy) وذلك لاعتقاده بأن تحويل المعادن البخسة إلى ثمينة كالذهب والفضة أمر غير صحيح (بالرغم من أن الكثير من علماء العرب والمسلمين قبل (الكندى) وفى زمانه قد اشتغلوا كثيراً بالكيمياء بسبب إيمانهم الشديد بذلك ، ويعد (الكندى) بذلك أول الكيميائيين فى العصر الإسلامى الذين رفضوا هذه الفكرة) . وكان (الكندى) كغيره من علماء العرب والمسلمين ، عالماً متعدد المواهب ، فقد كانت له أيضاً رسائل فى تحضير الأدوية والعقاقير ، كما كانت له رسائل أخرى فى علم المعادن والجواهر وغيرها من الموضوعات . ونستدل من كل ذلك أن (الكندى) كان عالماً واسع الأفق ، غزير المعرفة ، وكتب فى كل المجالات ، حتى انه كتب فى الكيمياء ، وله فيها مؤلف باسم (الترفق فى كيمياء العطر والتصعيدات) ويعرف أيضاً باسم (عطرنامة) تحدث فيه عن أنواع العطور المختلفة فقال : "الحمد لله كثيراً كما هو أهله و مستحقه ، وصلى الله على محمد عبده ورسوله و آله و سلم ، هذا كتاب الترفق فى العطر ، أبواب صناعة المسك" كما قال: "واخلط منه ثلاث أواق دهن زئبق جيد بالغ ، ثم ارفعه فإنه يخرج طيباً إن شاء الله الرحيم الوهاب " . وقد ترجمت بعض كتب (الكندى) إلى اللاتينية فى أوروبا ، وعرف عند علماء الغرب باسم (كندوس) Kindus . وقد ألف (الكندى) هذا الكم الهائل من المؤلفات فى مدة لا تزيد على الستين عاماً ، مما يؤكد أن حياته كانت حياة جادة كلها عمل ودراسة و اطلاع .

ألقابه



أطلق عليه فيلسوف العرب لأن أصله عربي من بني كندة . (الكندى) من الاثنى عشر عبقرية الذين هم من الطراز الأول في الذكاء على رأى العالم الشهير (كاردانو) : وهو من أشهر فلاسفة الإسلام ومن الذين لهم فضل كبير على الفلسفة والرياضيات و الفلك . وقد عُرف في الشرق والغرب بمؤسس الفلسفة الإسلامية واعترف "باكون" (Bacon) بفضلته فقال : "إن (الكندى) ، و(الحسن بن الهيثم) ، في الصف الأول مع (بطليموس)" .

قال صاحب الفهرست : "إنه فاضل دهره وواحد" . وقال (ابن أبى أصيبعة) في طبقات الأطباء : "وإن له مصنفات جليلة و رسائل كثيرة جداً في جميع العلوم" . وكذلك كانت محل إعجاب (ابن نباته) . فقال بشأنها : "وانتقل يعقوب إلى بغداد و اشتغل بعلم الأدب ثم بعلوم الفلسفة جميعها ، فأتقنها و حل مشكلات كتب الأوائل ، وحذا حذو (أرسطوطاليس) وصنف الكتب الجليلة الجمّة " . ويرى بعضهم أن مؤلفاته من أهم العوامل التي دفعت الراغبين في التحصيل إلى التلمذة عليه ، والأخذ عنه . كما رأى فيها أنها زانت دولة الخلافة في زمن المعتصم . فقال (ابن نباته): "وكانت دولة المعتصم تتجمل بـ (الكندى) و بمصنفاته وهى كثيرة جداً" . وجماع القول في مصنفات (الكندى) ورسائله أنها تدل على شمول عام لميادين المعرفة ، وعلى أنواع من الاهتمام بكل الاتجاهات والتيارات الفكرية في عصره لا تنهياً إلا للعقول الكبيرة . و(الكندى) في حياته كان منصرفاً إلى جد الحياة ، عاكفاً على الحكمة ، ينظر فيما التماساً لكمال نفسه . وفوق ذلك كان ذا روح علمي



صحيح أبعد عنه الغرور وجعله يرى الإنسان العاقل مهما يبلغ من العلم فهو لا يزال مقصراً ، عليه أن يبقى عاملاً على مواصلة البحث والتحصيل . وقد قال في هذا الشأن : ”العاقل من يظن أن فوق علمه علماً ، فهو أبداً يتواضع لتلك الزيادة . والجاهل يظن أنه قد تنهى فتمقته النفوس لذلك“.

وفاته

توفي (الكندي) عام 252 هـ (866 م) ، وإن كانت بعض المراجع قد ذكرت أنه توفي عام 255 هـ .



أبو بكر الرازي

اسمه

هو أبو بكر محمد بن زكريا الرازي .

مولده

ولد (أبو بكر الرازي) في بلاد فارس في مدينة تعرف باسم (الري) ، وهي مدينة صغيرة تقع إلى الجنوب من طهران ، عام 866 م وتوفي في عام 925 م .

نشأته

وقد انتقل (الرازي) في بدء حياته إلى بغداد ، وهناك تلقى كثيراً من العلوم و المعارف على يد العلماء الذين عاشوا في بغداد في هذا العصر . وشغف منذ صغره بالموسيقى ثم إنصرف عنها إلى دراسة الفلسفة حيث ألف فيها عدة كتب ولكنه تعصب للعقل تعصباً شديداً حيث اعتبره المرجع الوحيد في كل شئ ولذلك عارض بعض الآلهيات التي تسمو على عقل البشرية مما دفع الكثيرين إلى انتقاده بشدة ، ثم انتقل بعد ذلك إلى الاشتغال بالكيمياء و الطب حيث قرأ العديد من كتب (أبقراط) و(جالينوس) وحكماء الهنود والتي شملت الطبيعيات والكيمياء .



الرازي والكيمياء

درس (الرازي) الكيمياء فى استيعاب وفهم ، وأحاط بكثير من دقائقها حيث يقول الأستاذ (كويلر يونج) : ”وعند بعض الباحثين أن (الرازي) فاق جابراً فى تعرفه الدقيق للمواد ، وفى أوصافه الواضحة للعمليات و الأجهزة الكيميائية ، وهو لم يرتض تقسيم المواد إلى أجسام ونفوس و أرواح ولكن أصر على ما لا يزال مستعملاً من التصنيف إلى حيوان ونبات ومعدن ، وقد كانت أعماله معروفة للغرب اللاتينى“ ، وكان (روجر بيكون) الراهب الإنجليزى يقتبس منها ، والأستاذ (كويلر يونج) من أساتذة جامعة (برنستون) الأمريكية التى أفردت جناحاً خاصاً لدراسة آثار (الرازي) و تخليد ذكرى هذا الطبيب العبقري والكيميائى العظيم ، الذى يعده كثير من العلماء (مؤسس الكيمياء الحديثة) ، وكان يسلك فى تجاربه مسلكاً علمياً خالصاً .

مؤلفاته فى الكيمياء

ألف (الرازي) أكثر من 224 كتاباً ضاع أكثرها ، وفى شتى العلوم والموضوعات و امتازت كتبه فى الطب بما جمعه من علوم الإغريق و الهنود ، بالإضافة إلى تجاربه الخاصة والى أمانته فى النقل . وتشمل كتبه ... فى الطب والأقربازين (56 كتاباً) ، فى الطبيعيات (32 كتاباً) ، فى الكيمياء (21 كتاباً) ، فى الرياضيات و الفلك (11 كتاباً) ، فى



الآلهيات و الفلسفة وما وراء الطبيعة أى الميتافيزيقا (38 كتاباً) ، فى المنطق (7 كتب) ، فى شروح وملخصات واختصارات (7 كتب) ، فى تصنيفات وفنون مختلفة (12 كتاباً) وغيرها . وألف العالم العربى (أبو بكر الرازى) فى الكيمياء عدة كتب وهى :

سر الأسرار - المنصورى - الجامع - الرد على الكندى فى إدخال صناعة الكيمياء فى الممتنع - الإثبات - الحجر الأصفر - فى محنة الذهب و الفضة . الميزان الطبيعى ، وقد ترجمت أكثر هذه الكتب إلى اللاتينية .

[1] كتاب "سر الأسرار" : جاء فى كتاب (سر الأسرار) بالنسخة الألمانية المحفوظة فى دار الكتب المصرية وهى بقلم (يوليوس روسكا) قول العالم العربى (أبو بكر الرازى) عن هذا الكتاب : "وسميت به بكتاب الأسرار ، يرتفع به الأجساد بما أودعته فيه من التدابير ، درجة على رأس الكور ، فبلغ مراده بأهون التدابير ، والله الموفق لما نونيناه ، و إليه الرغبة فى إتمام ما قصدناه إنه المنان . فحرام على من وقع كتابنا أن يفسره لمن ليس بنا ، أو يطلع العامة على ما فيه ، أو فاسقاً وسمى نفسه بأسمنا و أدخله فى جملتنا ، ويزينه بعلمنا . وقد شرحت فيه ما كتبه الحكماء و الفلاسفة القدماء مثل (أغاذيموس) و (هرمس) و(أفلاطون) و(جالينوس) وغيرهم من الحكماء" .

• يتضمن هذا الكتاب شرحاً مفصلاً لمنهج (الرازى) فى البحث والتجربة وهو يقوم على أسس علمية دقيقة ، فهو يبدأ بوصف المواد التى يشتغل بها ، ثم يتحدث عن وصف الآلات و الأدوات التى يستعملها



، ثم ينتقل إلى وصف الطريقة التي يسير عليها في تحضير (الخميرة) ، والمقصود بالخميرة هو المركب الذي يعده لتحويل المعادن من نوع إلى نوع آخر . فضلاً عن ذلك نراه يبدى اهتماماً كبيراً بشرح الأجهزة المعقدة ، وقد ترجم هذا الكتاب إلى اللاتينية .

[2] كتاب (في صناعة الذهب) : من أعجب ما يقال "أن مؤلفات (الرازي) ألحقت بصاحبها الأذى" ، فقد ذكروا في سبب وفاته أنه ألف كتاباً في الكيمياء ، وحمله إلى (المنصور الساماني) ، فلما وصل إلى (خراسان) قدم الكتاب إلى (المنصور) ، فأعجبه وشكره ، و دفع إليه بألف دينار . ولكنه قال له: " أريد أن تخرج هذا الذي ذكرت في الكتاب إلى حيز التنفيذ " . وذكر (الرازي) رأيه في تحويل المعادن بقوله : "وأما سر هذه الصناعة في تحويل المعادن ، فهو من الممكن لا من المستحيل ، و لا يكشف الغطاء عن هذا السر إلا بكثرة التجارب و الامتحان ، و ما أسعد الإنسان إذا تمكن من رفع طرف هذا الحجاب الذي أحتجبت به الطبيعة عنا " . ويبدو أن (الرازي) لم يكن يجزم بإمكان تحويل المعادن الخسيسة إلى ذهب وفضة ، وإنما كان يؤلف بها الكتب على ما يصفها أصحابها التماساً للمال . فلما طلب (المنصور) منه تحويل المعادن الخسيسة إلى ذهب ، قال له : "إن ذلك يحتاج إلى المؤن والعدد والعقاقير والدقة في العمل ، مما يستغرق نفقات طائلة" ، فقال (المنصور) كل ما أحتجت إليه من الآلات أو العقاقير أو غيرها ، فأنى أحضره لك ، حتى تخرج ما ذكرته في كتابك هذا إلى العمل . فلما رأى إصرار (المنصور)



أذن ، ولكنه عجز عن العمل ، فقال له (المنصور): ”ما أعتقد أن حكيماً يرضى بتخليد الكذب فى كتب ، لا يعود عليهم بمنفعة “ . ثم قال له : ”لقد كافأتك على قصدك وتعبك بما صار إليك من الألف دينار ، ولابد من معاقبتك على تخليد الكذب “ . ثم أمر أن يضرب بالكتاب على رأسه حتى يتقطع ، ثم جهزه و سيره إلى بغداد . فكان ذلك الضرب سبباً فى نزول الماء فى عينيه ، وجاء رجل يداويه (كما سبق أن ذكرنا) ، فقال له (الرازى) : كم طبقة للعين ؟ ، قال : لا أعلم . فقال : لا يقدر عيني من لا يعلم ذلك ثم قال : ”قد نظرت الدنيا حتى مللت ، فلا حاجة بى إلى عينين“ . وكتب (الرازى) حظيت بشهرة عالمية لعدة القرون فكتابه الحاوى وهو موسوعة فى الطب والصيدلة ظل حتى القرن الـ15 أحد المراجع التسعة المتداولة فى المكتبة الطبية بجامعة باريس وهو أضخم كتاب طبع عام 1486 م . عندما اخترعت الطباعة وترجم إلى الإيطالية . وقد اكتشفوا له حديثاً كتابه المسمى بكتاب الصنعة ، وجدوه فى بيت أمير هندى ، وقد وجدوا فيه أن (الرازى) اعتمد فى الكيمياء على ما اعتمد عليه (جابر بن حيان) ، إلا أنه كان أكثر واقعية من جابر ، فهو لما قسم المواد قسمها ، لا كما قسم (جابر بن حيان) و التابعون ، إلى أجسام و أرواح وأهوية ، ولكن قسمها إلى نباتية وحيوانية ومعدنية ، وجرت هذه التعابير على ألسنة الناس إلى اليوم . كان (الرازى) منتجاً إلى أبعد حدود الإنتاج ؛ فقد وضع من المؤلفات ما يزيد على المائتين والعشرين ، ضاع



معظمها أثناء الانقلابات السياسية فى الدول العربية ولم يبق منها إلا القليل فى بعض مكتبات أوروبا .

تجاربه و أبحاثه فى الكيمياء

وضع (الرازى) كتاباً نفيساً ؛ هو كتاب (سر الأسرار) ضمنه المنهاج الذى يسير عليه فى إجراء تجاربه ، فكان يبتدئ بوصف المواد التى يشتغل بها ، ثم يصف الأدوات والآلات التى يستعملها ، وبعد ذلك يصف الطريقة التى يتبعها فى تحضير المركبات . ووصف (الرازى) فى كتابه هذا و غيره ، مايزيد على عشرين جهازاً . منها الزجاجى ، ومنها المعدنى . وصفاً حاله فيه التوفيق على غرار ما نراه الآن فى الكتب الحديثة التى تتعلق بالمختبرات و التجارب وفوق ذلك كان يشرح كيفية تركيب الأجهزة المعقدة ويدعم شروحه بالتعليمات التفصيلية الواضحة . ولسنا بحاجة إلى القول إن هذا التنظيم الذى يتبعه (الرازى) هو تنظيم يقوم على أساس علمى يقرب من التنظيم الذى يسير عليه علماء هذا العصر فى المختبرات . و(الرازى) من أوائل الذين طبقوا معلوماتهم فى الكيمياء على الطب . ومن الذين ينسبون الشفاء إلى إثارة تفاعل كيموى فى جسم المريض . ويتجلى فضل (الرازى) فى الكيمياء بصورة واضحة فى تقسيمه المواد الكيموية المعروفة فى زمانه إلى أربعة أقسام أساسية وهى : المواد المعدنية ، والمواد النباتية ، والمواد الحيوانية ، والمواد المشتقة . ثم قسم المعدنيات لكثرتها واختلاف خواصها إلى ست طوائف . ولا يخفى ما فى هذا التقسيم



من بحث وتجربة ، وهو يدل على " إلمام تام بخواص هذه المواد وتقاعلاتها بعضها مع بعض ... " .

واستحضر (الرازي) بعض الحوامض ، ولا تزال الطرق التي اتبعها في ذلك مستعملة حتى الآن . وهو (أى الرازي) أول من أتى على ذكر حامض الكبريتيك وقد سماه " زيت الزاج أوالزاج الأخضر " ونقله عن كتبه (ألبير الكبير) وسماه كبريت الفلاسفة . ويعتبر (الرازي) أول من قام بعملية تصنيف المواد الكيماوية تصنيفاً موفقاً وأورد (هولميارد) مخططاً لهذا التصنيف وفق ما نقله عن (الرازي) . ويتضح من هذا أن (الرازي) قد قسم المواد الكيماوية إلى أربعة أقسام رئيسية وهى :

أ . المعادن (أو المواد المعدنية) .

ب . المواد النباتية ، وذكر بأنها نادرة التداول فى الطب .

ج - المواد الحيوانية : وتشمل الشعر ، والقحف ، والمخ ، والمرارة ، والدم واللبن والبول ، والبيض ، والصدف ، والقرون .

د — المشتقات أو (العقاقير المولدة) : وذكر (الرازي) تحت هذا القسم المرتك (أول أكسيد الرصاص PbO) ، والأسرنج (أكسيد الرصاص الأحمر Pb_3O_4) و الزنجار (خلات النحاس) ، والروسنحتج (أكسيد النحاس الأسود CuO) و التوتيا (أكسيد الخارصين ZnO) ، وزعفران الحديد (أكسيد الحديد FeO) والزنجر (كبريتيد الزئبق الأحمر HgS) وبياض الزرنيخ (أكسيد الزرنيخ As_2O_3) ، وخبث الزجاج ، وكبد الكبريت ، (محلول متعدد كبريتيد الكالسيوم) و سبائك أخرى .



وقد قسم المعادن (أ) إلى ست مجموعات كما يأتي :

1-الأرواح : ويقصد بها المواد المتطايرة ، والمتسامية وهي الزئبق ، والنوشادر ، والزرانيخ (كبريتيدات الزرنيخ) والرهج الأحمر (أحد كبريتيدات الزرنيخ يتصف بلمعة الراتنج) والكبريت بكل صورة .

2-الأجساد : وقد وضع (الرازي) العناصر الفلزية تحت هذا العنوان ، فأشار إلى الذهب والفضة والنحاس ، والحديد ، والقصدير ، والرصاص ، والخاصين ، ومن الجدير بالذكر انه وضع الزئبق في قائمة الأرواح نظراً لكونه العنصر الفلزي السائل المعروف آنذاك .

3-الأحجار : وصنف تحت هذا العنوان الأحجار الأتية :

المرقشيتا "Pyrite" : وهو أحد كبريتيدات الحديد وصيغته الجزيئية FeS_2 ويتصف بلون أصفر فاقع ، ولمعة معدنية ولا يزال يستعمل في تحضير أكاسيد الكبريت وحامض الكبريتيك .

الدوحى : وهو أكسيد الحديد المغناطيسى الأسود .

التوتيا : وهي سبيكة من سبائك الخاصين .

اللازورد : وهو كاربونات النحاس القاعدية ، زرقاء اللون و صيغتها الجزيئية $Cu_3(OH)_2(CO_3)_2$ المتبلورة مع عدد من جزيئات الماء ، أحد خامات النحاس الطبيعية .

الدهنج : وتدعى في الوقت الحاضر بخضرة الملاخيت وهي احدى خامات النحاس ذات لون أخضر ، وصيغتها الجزيئية $Cu_2CO_3(OH)_2$



أى أنها كربونات النحاس الأحادية الهيدروكسيل ، و توجد فى الطبيعة متبلورة مع عدد من الجزيئات الماء .

الفيزروج : وهو عبارة عن بلورات فوسفات الألومنيوم القاعدية المتحدة بالنحاس وتكون زرقاء اللون وقد تميل أحياناً الى الخضرة أو اللون الأخضر المائل للرمادى و صيغتها الكيميائية $CuAl_6(PO_4)_4(OH)_8 \cdot 5H_2O$.

السادنج : أو ما يطلق عليه أحياناً (حجر الدم) ، وهو أكسيد الحديد Fe_2O_3 و لونه أحمر غامق يقرب من لون الدم المتخثر حديثاً .

الشك : وهو بياض الزرنخ و صيغته الجزيئية AS_2O_3 .

الكحل : وهو كبريتيد الرصاص PbS ذو لون أسود فاحم ، يستعمل فى زينة العين لجعل حافات الجفون سوداء .

الطلق : وتسمى الآن (الميكال) وهى سليكات الألومنيوم المزدوجة مع فلز آخر كالمغنسيوم أو الكالسيوم أو الحديد وتكون شفافة يسهل تفكيكها الى صفائح رقاق ، وقد تكون ملونة أحياناً . وتستعمل الآن بدل الزجاج فى الكوة الشفافة القريبة من اللهب فى المدفأة النفطية .

الجبس : مادة بلورية بيضاء اللون تشبه الشب من حيث المظهر ،

وصيغتها الجزيئية $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ وعند حرقها تتحول الى مسحوق

أبيض (البورق) يستعمل فى تجبير العظام ، وفى صنع بعض التماثيل .

الزجاج : وهو الزجاج المعروف ، ويتألف من سيليكات بعض الفلزات كالصوديوم والبوتاسيوم والرصاص والكالسيوم .



1- الزاجات : وضع الرازى فى مخططه تحت هذا العنوان المواد الأتية :
 الزاج الأسود والزاج الأبيض " القلديس " (كبريتات الخارصين) ، والزاج
 الأخضر القلقلند (كبريتات الحديدوز) و الزاج الأصفر (القلقطار) والزاج
 الأحمر (السورى) والشب ، وهذا على أنواع ومن المحتمل أنه قصد الشب
 المعروف بشب الألومنيوم و يتألف من كبريتات البوتاسيوم و كبريتات
 الألومنيوم المتبلورة مع أربع وعشرين جزئية من الماء و صيغته
 الكيميائية $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$.

2- البوارق : وهى الأملاح التى يدخل فيها عنصر البورن وعدد الرازى
 تحت هذا العنوان ، بورق الخبز والنطرون ، وبورق الصاغة ، والتتكار
 (خليط من الملح و البورق) ، وبورق الزورندى ، وبورق الغرب (صمغ
 أكاسيا) .

3- الأملاح : قسم (الرازى) فى مخططه تحت هذا الباب عدداً من
 الأملاح و غيرها كالمح الحلو (ملح الطعام) ، والملح المر (الملح
 الأفرنجى) أى كبريتات المغنسيوم التى استعملت مسهلاً ولا تزال كذلك
 . والملح الصخرى (كبريتات الصوديوم المتبلورة) ، والقلى ، وجوهر
 البول والجير المطفأ (هيدروكسيد الكالسيوم) ، وملح البلوط (رماد
 البلوط) ويحتوى على أملاح البوتاسيوم وغيرها وبعبارة أخرى فأن هذه
 الأقسام الستة من مملكة المعادن تشمل المجموعات الأتية : الزرانيخ .
 العناصر الفلزية - معادن السليكات - الكبريتات - البورات - الهاليدات .



وهذا التصنيف للمواد المعدنية يعتبر فريداً فى نوعه وهو بداية مبكرة للتصنيف الحديث للمعادن الذى بنى على أساس كيميائى . أى أننا أمام عالم عربى هو (الرازى) ، وهو أول من وضع خطة للتصنيف الحديث للمعادن على أساس كيميائى بحث وذلك منذ حوالى احدى عشر قرناً من الزمان .

* التصنيف الحديث للمعادن :

أن الطريقة العلمية الحديثة المتبعة فى تصنيف المعادن هى التى تضع المركبات الكيميائية المتشابهة معاً فى مجموعة واحدة . أى أن أساس التصنيف العلمى الحديث للمواد المعدنية يعتمد بالدرجة الأولى على الخواص الكيميائية ويضم تصنيف المعادن الحديث والمبسط حوالى 12 مجموعة مقسمة على أساس كيميائى بيانها كالاتى [دانا - (1949 م)] :

- (1) العناصر : مثل الماس . الجرافيت . الكبريت . الذهب . فضة . نحاس . زئبق .
- (2) الكبريتيدات :- مثل كبريتيد الحديد أو البيريت .
- (3) الكبريتات :- مثل كبريتات الكالسيوم المائية أو الجبس .
- (4) الهاليدات :- مثل كلوريد الصوديوم أو ملح الطعام أو الهاليت .
- (5) الأكاسيد والأيدروكسيدات :- أكاسيد مثل ثانى أكسيد السليكون وهو الكوارتز وأيدروكسيدات مثل أيدروكسيد الحديد وهو جوتيت .
- (6) الكربونات :- مثل كربونات الكالسيوم أو كالسيت .



- (7) **السليكات** :- مثل سليكات الألومنيوم والبوتاسيوم وهو الفلسبار .
- (8) **الفوسفات و الزرنيخات** :- الأولى مثل فوسفات الكالسيوم القاعدية وهي أبانتيت ، والثانية مثل زرنيخات الرصاص وهي ميميتيت .
- (9) **النترات** :- مثل نترات الصوديوم أو النيتير .
- (10) **البورات** :- مثل بورات الصوديوم المائية أو البوراكس .
- (11) **الأوكسالات** .
- (12) **المركبات العضوية** : (مركبات الهيدروكربون) .

*مقابلة التصنيف الحديث للمعادن بتصنيف (الرازي)

إذا قارنا التصنيف الحديث للمعادن المذكور بتصنيف (الرازي) للمواد المعدنية الذي يشمل ست مجموعات هي : الأرواح (المواد المتطايرة) ، والأجساد وهي العناصر الفلزية ، والأحجار وتضم بعض معادن السيلكا . والزاجات وهي مركبات الكبريتات ، والبوارق وهي معادن البورات . والأملاح و تضم ملح الطعام (الهاليدات) ، تبين أن تصنيف (الرازي) يتفق عموماً مع التصنيف الحديث للمعادن في الأساس الكيميائي لكل منهما ، و لقد أصاب (الرازي) حينما تمكن في هذا الوقت المبكر من الزمن الذي يمتد إلى أوائل القرن العاشر الميلادي من تحديد خمس مجموعات معدنية على أساس تركيبها الكيميائي تتفق مع مثيلاتها في التصنيف الحديث وهي : الأجساد أو العناصر الفلزية — الأحجار التي تشمل بعض معادن السليكات - الكبريتات - البورات - الهاليدات . غير أنه أخفق في وضع مجموعة الأرواح حيث أن بعضها عناصر (كبريت) ،



والبعض الآخر مركبات (نشادر) ، كذلك فإن التصنيف الحديث يشمل عدداً أكبر من المجموعات الكيميائية (12 مجموعة) أكثر من تلك التي حددها "الرازي" (ست مجموعات) وذلك تمشياً مع زيادة معلوماتنا المستمرة عن المعادن وتركيبها الكيميائي مع تقدم الوقت . وهناك أكثر من موقف يستحق التأمل و التعليق فى تصنيف (الرازي) للمواد المعدنية . فمثلاً حرصه على إضافة (جوهر البول) إلى الرتبة السادسة وهى مجموعة الأملاح ، وكأنه يريد الإشارة إلى بعض المركبات العضوية التى تحتل الرتبة رقم (12) فى التصنيف الحديث للمعادن ، كذلك إضافة مادة (الجير المطفاً) وهى أيدروكسيد الكالسيوم ضمن الأملاح فى حين أنها تعامل حالياً على أساس وضعها فى مجموعة الأيدروكسيدات (المجموعة رقم (5) من التصنيف الحديث) . أن إضافة (الرازي) أسماء هذه المواد الكيميائية وغيرها يعطى أقوى دليل على إلمامه الواسع ومعرفته العميقة لعدد كبير متنوع من المعادن و المركبات المائية . ولذلك يتضح أن تقسيم (الرازي) للمواد المعدنية الى ست مجموعات هى الأرواح : (المواد المتطايرة ، الأجساد : وهى العناصر الفلزية — الأحجار : وتضم بعض معادن السليكات . الزاجات : وهى الكبريتات . البوارق أو البورات . الأملاح : وتضم ملح الطعام أى الهاليدات ، وتتفق باستثناء المجموعة الأولى مع التصنيف الحديث للمعادن فى أن أساس كل منهما كيميائى ، وقد أصاب (الرازي) حينما حدد خمس مجموعات معدنية تتفق من الناحية الكيميائية مع مثيلاتها من المجموعة الحالية وهى مجموعة العناصر الفلزية ،



الأحجار (السليكات) — الزاجات وهى الكبريتات — البوارق — الأملاح (الهاليدات) . فى حين يحتوى التصنيف الحديث على عدد أكبر من المجموعات المعدنية وذلك تمشياً مع زيادة المعلومات عن المعادن وتركيبها الكيميائى مع تقدم الوقت منذ عصر (الرازى) حتى الوقت الحاضر ويعتبر (الرازى) أول من استخدم الفحم الحيوانى فى قصر الألوان ولايزال هذا النوع من الفحم مستعملاً فى إزالة الألوان والروائح من المواد العضوية .

وقد وصف (الرازى) طريقة تحضير هذا الحمض بتقطير "الزاج الأخضر" (كبريتات الحديدوز) ، كما قدم طريقة مبتكرة أخرى لتحضيره بحرق الكبريت فى الهواء فى وجود بخار الماء . وقد تكلم (الرازى) عن خواص هذا الحمض كثيراً ، ووصف فائدته فى عمليات الصباغة ، وفى بعض العمليات الصناعية الأخرى التى كانت معروفة فى ذلك الحين . ومن الغريب أن أحد العلماء الألمان الذين عاشوا فى القرن السابع عشر ، ويدعى "شتال" Stahl ذكر عام 1697 ، أى بعد (أبى بكر الرازى) بسبعة قرون ، أنه حضر حمض الكبريتيك بحرق الكبريت فى الهواء ، وهى نفس الطريقة التى استخدمها (أبو بكر الرازى) من قبل . ولا بد أن (شتال) قد قرأ هذه الطريقة فى كتب (الرازى) المترجمة إلى اللاتينية ، والتى كانت مستخدمة كمراجع للكيميائى فى أوروبا فى ذلك الحين ، وقام بتحضير الحمض بنفس طريقة (الرازى) ، ولكنه فعل مثلما فعل غيره من قبل ونسب الفضل إلى نفسه . ومما يدل على عدم تعمق (شتال) فى علم



الكيمياء ، أنه ظن أن الكبريت يتركب من شيئين معاً : أحدهما هو حمض الكبريتيك ، وثانيهما هو ما أطلق عليه اسم (الفلوجستون) أو (السعير) ، وأنه عند إحراق الكبريت في الهواء ، يتصاعد منه (الفلوجستون) على هيئة حرارة و لهب ، ويتخلف عنه بعد ذلك حمض الكبريتيك . وقد ثبت خطأ (نظرية الفلوجستون) أو (السعير) فيما بعد ، وفسر احتراق الكبريت في الهواء على أنها عملية أكسدة يتحد فيها الكبريت مع أكسجين الجو مكوناً ثاني و ثالث أكسيد الكبريت اللذين يكوّنان الحمض عند اتحادهما ببخار الماء الموجود بالهواء . ويرى بعض المؤرخين أن (جابر بن حيان) كان أول من حضر هذا الحمض ، ولكنه أعطاه أسماء أخرى لم يشتهر بها مثل اسم (المياه الحادة) أو (المياه الحريفة) ، ولهذا لم ينتبه إليه أحد ، وعلى أية حال ، فمازال فضل اكتشاف حمض الكبريتيك محصوراً بين اثنين من علماء العرب و المسلمين . واستحضر (الفلوجستون) بعض الحوامض ، ولا تزال الطرق التي اتبعتها في ذلك متبعة حتى الآن . واستخرج الكحول باستقطار مواد نشوية و سكرية مختمرة . وكان يستعمله في الصيدليات لإستخراج الأدوية و العلاجات حينما كان يدرس و يطبب في مدارس بغداد والرى ، وأول من نقله عن كتب العرب (أرنودوفيلنيف) وقد أشاع استعماله في القرن الثالث عشر . أما (ريمون لول) فقد شرح أوصاف الكحول وخصائصه . وبعد ذلك جاء (لافوازييه) وعرفه التعريف المناسب و الصحيح . واشتغل (الرازي) في حساب الكثافات النوعية للسوائل "واستعمل لذلك ميزاناً خاصاً



سماه الميزان الطبيعى" . وعنـى (الرازى) بالأجهزة الشائعة الاستعمال فى التجارب وأتى على وصفها و طرق استخدامها و فيما يلى أمثلة منها :

(1)الفرن (2) المنفاخ (3) البوتقة الصغيرة والبوتقة الكبيرة (4) الملعقة (5)المقراض (6) الهاون (7) المرجل (8) الإنبيق (9) القابلة (10) القرعة أى المعوجة (11) الأثال (12) الأحواض الزجاجية (13) القوارير (14) الوجاق . الموقد (15) الطابستان (16) العمياء .

والأثال آلة للتصعيد على شكل بوتقة لا قاع لها توضع فوق إناء يتضمن المادة المراد تصعيدها ، وتسد فتحتها من أعلى بوعاء مستدير أجوف وتسخن المادة فيتصاعد بخارها ويتكثف على جدار السداد و الطابستان وعاء من الفخار على شكل نصف كرة توضع فيه المواد المتفاعلة ويسخن بعد أن يغطى بإناء به ماء بارد فيتكاثف على جداره الخارجى ما قد يتسامى من المواد المسخنة . والعمياء تتركب من إناءين كل منهما على شكل نصف كرة ، توضع المادة فى أحدهما و تغطى بالثانى ، ويحكم الوصل بينهما بالطين ، ثم تحفر فى الأرض حفرة عميقة وتوقد فيها نار الخشب ، ويلقى بالعمياء فى الحفرة وتغطى ببعض الأعشاب وتترك حتى تبرد . وفى هذه العملية يحدث التصعيد و التكثيف داخل الإناءين . وليس من شك فى أن (الرازى) أسدى الى الناحية العملية فى الكيمياء خدمات جليلة .



ما قيل عنه

يميل أكثر الباحثين إلى إطلاق لقب "أبو الطب العربي" و "مؤسس الكيمياء الحديثة" على العالم العربي (أبو بكر محمد بن زكريا الرازي). ونجد (الرازي) كما يقول سارتون عنه في كتابه تاريخ العلم : أنه أول من مارس العلاج الكيماوى فى مجال الطب " ، وقد قدم لنا (أبو بكر الرازي) أعمالاً عظيمة فى علم الكيمياء ، وطبقت شهرته الآفاق فى هذا المجال ، فقد نبغ فى هذا العلم نبوغاً كبيراً جعله يقترب كثيراً من مرتبة رائد الكيمياء العربى الأول (جابر بن حيان) الذى سبقه بما يزيد على قرن من الزمان . وكانت له تجارب كثيرة فى هذا المجال تخلص بواسطتها من الأفكار الغامضة ومن الشعوذة ، كما تخلص من فكرة تحويل المعادن إلى ذهب ووضع بذلك أساساً قوياً لعلم الكيمياء الحقيقى . وقد كانت شهرة (الرازي) الفائقة فى كل من علوم الطب و الكيمياء سبباً فى أن كل من المشتغلين بالطب والكيمياء راح ينسبه إلى زمرة ، فالأطباء يقولون عنه أنه عالم فى الطب على معرفة بعلوم الكيمياء ، وأنه استخدم هذه المعرفة فى تحضير الدواء والإسراع بالشفاء ، والكيماويون يقولون عنه أنه عالم فى الكيمياء استخدم معرفته العميقة بأسرارها فى تحضير الدواء وعلاج الأمراض . ولقد سلك (الرازي) فى تجاربه — كما يتجلى من كتبه — مسلكاً علمياً خالصاً ، وهذا مما جعل لبحوثه فى الكيمياء قيمة دفعت بعض الباحثين الى القول : "إن (الرازي) مؤسس الكيمياء الحديثة فى الشرق و الغرب معاً " .



وقال عنه صاحب الفهرست : ”كان (الرازي) أوحده دهره وفريد عصره . قد جمع المعرفة بعلوم القدماء سيما الطب“ ، وسماه بن أبي أصيبعة بـ (جالينوس العرب) . ويقول عنه (هولميارد) : ”إن التفكير المنظم و التعبير السليم الواضح جعلاً إنتاجه الكيميائي مفهوماً وذا قيمة . وإن تصنيفه للمواد الكيميائية على نحو فريد ليبين تماماً مدى بصيرته وإدراكه لموضوعات الكيمياء “ . ويمكن اعتباره بالفعل مؤسساً لفن المعالجات الطبية الكيميائية Chemotherapy هذا الفن الذي نجد بذوراً له وأثاراً سابقة في مؤلفات (جابر) و(حنين بن اسحق) . و(الرازي) بذلك — فيما يرى (سارتون) — أحد الرواد الذين كانوا طليعة المدرسة الكيميائية الطبية في عصر النهضة ، وأحد رواد العلاج الكيميائي المعاصر . إن الملاحظات الدقيقة ، والتي كانت جزءاً من المعرفة الكيميائية الصحيحة الثابتة والتجارب العملية التي أجراها (الرازي) بنفسه والعناية الفائقة بوصف و تسجيل الحقائق العلمية في لغة تخلو من الرمزية والغموض والرفض الحاسم لموضوعات السحر والتنجيم ، كل ذلك فضل يستحق (الرازي) من أجله ثناء الأجيال المتعاقبة . وقد كان لكيمياء (الرازي) . بالفعل — أبلغ الأثر في تطور هذا العلم طوال العصور الوسطى وفي عصر النهضة . وتأثيره قوى على أقطاب الصيدلة العربية من بعد . أمثال : (الغافقي) و(ابن البيطار) و (الرازي) ، في هذا المضمار ، واحد من أعظم طلاب الحقيقة . وفيما خلفه (الرازي) ما يضمن له مكانة باقية في تاريخ التفكير العلمي حدثت بالبعض إلى القول إن العلم الحديث ولد



بالفعل قبل عصر (روبرت بويل) بتسعة قرون على الأقل . و(ستابلتن) بعد أن درس كيمياء (الرازي) قال عنه : يجب اعتباره واحداً من أولئك الأعلام طلاب الحقيقة ، وهو لا يعد فريد عصره على نحو لا يبارى فحسب ، بل هو الى جانب ذلك قل أن نجد له نظيراً حتى بعد أن أخذ فجر العلم يشرق على اوروبا ببحوث (جاليليو) و(روبرت بويل) . وكتابات (الرازي) المتعددة الجوانب في الكيمياء وغيرها خير شاهد على عبقريته وشغفه بالحقيقة الموضوعية الأمر الذي يدفعنا في النهاية إلى القول إن : (الرازي) ، باستثناء (جابر بن حيان) ، هو ممثل النزعة العقلية على الأصالة ، وهو المتمم لسلسلة الفلاسفة اليونانيين الذين عاشوا ما بين القرنين السابع والرابع قبل الميلاد .

إن الإنسانية قد جادت بـ (أبي بكر الرازي) بعد (أرسطو) بألف وتسمعات عام ، ”فكان عبقرياً في رفضه الحاسم لموضوعات السحر و التتجيم ، وفي عدم قبوله لشيء لا يمكن البرهنة عليه بالتجربة على نحو يصبح معه واقعاً محققاً“ . وهذا هو ما جعله يبدو في رأى (بارتجن) ” كيميائياً ماهراً في اعتماده على التجريب العلمي“ . كما أن (سارتون) حينما أرخ للعلم في الفترة التي عاش فيها (الرازي) جعل منه علماً عليها ، كما أقر بأن أثر (الرازي) ونفوذه العلمي قد نفذ بطريقة مباشرة خلال قرون عدة من الجهد الإنساني الهادف في الشرق والغرب كما أنه أحد الرواد الذين كانوا طليعة المدرسة (الكيميائية — الطبية) في عصر النهضة

. Iatrochemists of the Renaissance



وفاته

وتوفى (أبو بكر الرازي) عن ثمانية و سبعين عاماً أمضاها فى الاشتغال بالعلم ، وبرع فيها فى علوم الطب والكيمياء حتى طبقت شهرته الآفاق .



المجريطى

اسمه

هو "أبوالقاسم مسلمة بن أحمد بن عمر بن وضاح المجريطى" القرطبى الأندلسى . اختلفت بعض المراجع فى اسمه واسم أبيه وكنيته ، ولكن الاسم الذى ذكر هنا جاء نقلا عن نسخة كتابه المسمى (رتبة الحكيم) وهو يوافق ما جاء فى كشف الظنون (1:832) .

مولده

340 - 397 هـ (954 - 1007 م) .

نشأته

ولد (المجريطى) بمدينة مدريد فى الأندلس ، وقد اهتم منذ صغره بدراسة مختلف أنواع العلوم . ولقب بـ (المجريطى) لأنه ولد فى مجريط (مدريد عاصمة أسبانيا اليوم) بالأندلس . ولا يعرف عن حياته الخاصة إلا النذر اليسير . والشائع عنه أنه رحل إلى الشرق ودرس الفلسفة والرياضة والكيمياء وضرب فيها بسهم وافر ، ثم عاد إلى الأندلس وواصل الدرس و التحصيل حتى أصبح أعلم أهل زمانه فى الفلك والرياضيات ، وحجة يرجع إليه فى علم الميراث . وعندما استقر (أبوالقاسم المجريطى) فى قرطبة ، بنى مدرسة تضم العلوم البحتة والتطبيقية (على غرار الجامعات



التكنولوجية الحديثة) ، تتلمذ فيها عليه كثير من كبار علماء الرياضيات الفلك والطب والفلسفة والكيمياء وعلم الحيوان ، وقد تميز (أبو القاسم المجريطي) بذكائه المفرط ، إذ كان موسوعة زمانه في جميع فروع المعرفة ، لذا لقب بكيماوى العرب وبإمام الرياضيين العرب فى الأندلس . كذلك قام (المجريطي) بإجراء بعض الدراسات المتعلقة بعلم البيئة ، فكان يبحث جميع العناصر الطبيعية المحيطة بالكائنات الحية ، ويبحث عن الآثار التى قد يحدثها التغير فى هذه العناصر فى حياة مختلف النباتات والحيوانات . ومن المعتقد أن (المجريطي) كان أول من تكلم عن أثر العناصر الطبيعية على نمو الكائنات الحية وازدهارها ، وبذلك أصبح من الرواد الأوائل لعلوم البيئة بتخصصاتها المختلفة .

مؤلفاته

ومن أهم مؤلفات (المجريطي) كتاب (رتبة الحكيم) وجاء فى أوله : " الحمد لله العزيز الوهاب ... اعلم أيها الحكيم الطالب للعلوم الإلهية والأسرار الطبيعية أن لكل أمر سبباً ، والذي دعانى إلى تأليف هذا الكتاب الذى وسمته بمدخل التعليم وسميته (رتبة الحكيم) ، أنى رأيت أهل زماننا ينتحلون الحكمة ويتعاطون الفلسفة وهم فى ببداء الحيرة تائهين ، وفى غمرات الضلالة خائضين ... فلما غلقت الحكمة دونهم أبوابها وضربت الفلسفة بينهم وبينها حجابها... رضوا بدلا من فوائدها بجملة أسمائها ... ومن نتائجها بادعائها... فاستغنوا عن قراءة كتب الأولين ومطالعة علوم



المتفلسفين التي هي جلاء الأذهان و نور الإيمان ". وتدل هذه المقدمة دلالة واضحة على الأسلوب العلمي الدقيق الذي كان (المجريطى) يتناول به كل الأمور ، فقد كان يرى ضرورة الاطلاع على كل ما كتبه الأولون قبل الشروع فى الكتابة فى أمر من الأمور . والمطلع على هذا الكتاب يدرك أن واضعه كان كيميائياً ممتازاً يعتمد على التجارب العملية والملاحظة الدقيقة والاستنباط الصحيح . ومما ذكره فى مقدمته أن لكل غرض سبباً ، وأن السبب الذى دعاه لوضع هذا الكتاب اعتقاده أن معاصريه يهيمنون فى الجهالة ، يقرأون ما لا يفهمون وينشدون ما لا يفقهون . وقد بلغ بهم الغرور حداً توهموا معه أنهم أدركوا نهاية العلم و أصبحوا فى غنى عن قراءة كتب المتقدمين من الحكماء وعن تفهم الفلسفة التى هى ضوء الإيمان . ولا يجوز لأى رجل أن يدعى العلم إذا لم يكن ملماً بالكيمياء . ويقول (ابن خلدون) : "كتب (مسلمة المجريطى) من حكماء الأندلس . كتابه الذى سمّاه (رتبة الحكيم) وجعله قريناً لكتابه الآخر فى السحر والطلسمات الذى سمّاه (غاية الحكيم) وزعم أن هاتين الصناعتين هما نتيجتان للحكمة وثمرتان للعلوم ومن لم يقف عليهما فهو فاقد ثمرة العلم والحكمة أجمع" . ويتألف كتاب (رتبة الحكيم) من أربع مقالات هى :

الأولى : فيما يقرأ من كتب الأوائل ، **والثانية :** فى حجر العمل ، **والثالثة :** فى عمل الإكسير ، **والرابعة :** فى الارتباط فى رموز القوم ، وتعتبر هذه المقالات هى خلاصة ما ألفه (المجريطى) من رسائل فى العلوم العشرة



الفلسفية . ولـ (المجريطى) كتاب آخر باسم (غاية الحكيم) ، تناول فيه موضوعات السيمياء ، وهى صنعة الكيمياء فى القرون الوسطى وما قبلها ، وشرح فيه بعض هذه الموضوعات بتفصيل كبير ، وقد ترجم هذا الكتاب فيما بعد إلى اللغة اللاتينية خلال القرن الثالث عشر الميلادى ، وأضيف بذلك إلى عشرات المراجع النفيسة الأخرى التى تركها علمائنا المسلمون لعلماء الغرب . ولأهمية كتاب غاية الحكيم لـ (أبى القاسم المجريطى) ترجم من اللغة العربية إلى اللغة اللاتينية بأمر من الملك (الفونسو) ، وذلك عام 1252 ميلادية و تحت عنوان (Picatrix) ، وبقي هذا المؤلف من أهم المصادر فى أوربا .

وهناك كتاب آخر باسم (مفاتيح الرحمة) ذكر فى أوله أنه من تأليف (المجريطى) ، وهو كتاب فى الكيمياء جاء فى أوله : ”الحمد لله الحى القيوم ومن لا تأخذه سنة ولا نوم ، وبعد فقد جالست حقائق سر تدبير القوم فى زمن لا يأخذنى فيه سر يقظة النوم“ وجاء فى آخره ”قد تم الجزء الأول المسمى بمفاتيح الرحمة ، ويتلوه الجزء الثانى وهو المسمى بجامع الأسرار للحكيم الفاضل ... مؤيد الدين الشهيد الطغرئى“ . ومن مصنفاته : (اختصار تعديل الكواكب من زيج البتانى) ، ولم يؤلف فى الأزياج مثل زيج مسلمة هذا ، وله كتاب : (المعاملات وتمام علم العدد) ، و(روضة الحقائق و رياض الخلائق) و(مفاخرة الأحجار فى الكيمياء) .



فكره و نصائحه

وينصح المجريطى طالب الكيمياء أن يبدأ بدراسة الرياضيات⁴⁸ ، فيقرأ (إقليدس) ثم يدرس (المجسطى)⁴⁹ لبطليموس و (السما و العالم)

⁴⁸ يلاحظ المتتبع لكتابات (المجريطى) أنه قد جعل للعدد أهمية خاصة ، كما أرسى نظريات الكيمياء على أساس رياضى وحاول تفسير موجودات الطبيعة تفسيراً عددياً يخضع للنسبة و التوافق وذلك على أساس التفسير الطبيعى الذى كان يصطنعه (أرسطو) . يقول (المجريطى) فى مقدمة " الرسالة الجامعة " : " إن صور العدد فى النفوس مطابقة لصور الموجودات ، وهى نموذج العدد وبمعرفة يتدرج المرتاض إلى سائر الرياضيات و الطبيعيات وما فوق الطبيعيات . وعلم العدد هو جذر العلوم وعنصر الحكمة و مبدأ المعانى و الأكسير الأول و الكيمياء الأكبر . فالأعداد - كما هى فى رأى (المجريطى) - بمثابة قوالب أو صور أولية " قبلية " للموجودات الخارجية . وصور الأعداد موجودة فى أنفسنا وهى مطابقة لصور الموجودات و الهيولى ، وما هية الوجود أعداد يمكن أن نفسر بها ما بين الموجودات من علاقات تنظمها . ولعله فى ذلك يتابع (فيثاغورس) و (أفلاطون) و الأفلوطينين المحدثين : فقد كان العالم عند (فيثاغورث) ، فى جوهره ، " عدداً و نغماً " ، كما حفظ تاريخ العلم اليونانى لنا عبارة (أفلاطون) الشهيرة : " لا يدخل علينا إلا من كان رياضياً " ، وكان الواحد عند (أفلاطون) هو محور فلسفته كلها . وبه استطاع أن يفسر جواهر الوجود و مراتبه . وفى القرن السابع عشر قال (ديكارت) قولته المأثورة : " رأيت من بين جميع من سبقوا فى طلب الحقيقة فى العلوم إنما استطاع أصحاب الرياضية وحدهم أن يجدوا براهين " . كما أنه جعل الرياضية سبيل الوثوق العلمى و مقدمة ضرورية للإيجاب الصحيح " ، انظر محمد الخطيب : (موسوعة علماء الكيمياء) ، ص 315 ، حاشية رقم (1) .

⁴⁹ (المجسطى) : أقدم كتاب فى الفلك ، ألفه بطليموس 148 ، عربيه حنين بن اسحق ، انظر محمد الخطيب : (موسوعة علماء الكيمياء) ، ص 316 ، حاشية رقم (1) .



و(الكون و الفساد) و (الطبيعيات) لأرسطو⁵⁰ ، وبعد أن يتم له تحصيل النظريات الأساسية في العالم الطبيعي عليه أن يدرب يديه على إجراء التجارب ونظره على الفحص الثاقب وعقله على التفكير في المواد الكيميائية ما يحدث بينهما من تفاعل يشكل صوراً جيدة . وبما أن سلوك الطبيعة لا يتغير لأنها لا تفعل الشيء بطرق مختلفة ، فعلى الكيميائي أن يجاريها ويتبع خطواتها وهو في ذلك كالطبيب الذي يشخص المرض ويصف الدواء ، على حين أن الطبيعة هي التي تحقق بعد ذلك فعل الشفاء .

كيمياؤه

وما احتواه كتاب (رتبة الحكيم) من مبادئ و نظريات كيميائية لا يمثل ، عموماً ، تقدماً ملحوظاً عما جاء في كتابات (جابر) و(الرازي) . و إنما تتبدى قيمته الكبرى في أنه يظهرنا على التقدم الذي حظيت به الكيمياء خلال قرن و نصف من الزمان ، وخاصة في المناهج التجريبية و المعرفة

⁵⁰ أرسطو طاليس (384-322) ق.م . مربى الاسكندر فيلسوف يوناني من كبار مفكرى البشرية ، تأثرت بواحد التفكير العربى بتأليفه التى نقلها إلى العربية النساطرة السريان و أهمهم اسحق بن حنين ، مؤسس مذهب " فلسفة المشائين " ، أهم مؤلفاته : الجدل ، الخطابة ، كتاب ما بعد الطبيعة ، السياسة ، النفس ، انظر محمد الخطيب : (موسوعة علماء الكيمياء) ، ص 316 ، حاشية رقم (2) .



الخبرية كما نجد فى هذا الكتاب ، لأول مرة ، تحديداً ووصفاً دقيقاً لمادة كيميائية قدر لها أن تلعب دوراً هاماً فى أبحاث (بريستلى) و(لا فوازيه) وهى مادة (أكسيد الزئبق) ، التى يصف (المجريطى) طريقة تحضيرها بقوله : ”أخذت الزئبق الرجراج النقى ووضعتة فى وعاء زجاجى شبيهه بالبيضة ثم أدخلته فى آخر شبيهه بأوانى الطبخ و تركته يسخن على نار هادئة ، بحيث كان فى مستطاعى أن أضع يدى على السطح الخارجى للإناء ، واستمر التسخين أربعين يوماً . ولما فتحته وجدت أن الزئبق (الذى كان وزنه 1/4 رطل) قد تحول إلى مسحوق أحمر ناعم دون أن يحدث تغيير فى الوزن الكلى (ولعلنا لا ندهش لعدم ملاحظة (المجريطى) لحدوث زيادة فى وزن الزئبق ، إذ أن هذه الزيادة الناتجة عن تأكسد الزئبق تعادل ما اتحد به أكسجين الهواء) ومما هو جدير بالإعجاب ، فى حد ذاته أن يكون (المجريطى) قد توصل بتجربته هذه إلى أصل القاعدة الكيميائية المعروفة ، التى لم يلتفت إليها إلا بعد قرون عدة عند مجيء (لافوازيه) قاعدة بقاء الكتلة أو بقاء المادة ، Law of Conservation of Mass وهذا القانون يقضى بأن مجموع كتل المواد الداخلة فى أى تفاعل كيميائى مساو لمجموع كتل المواد الناتجة عن التفاعل ، الأمر الذى أشاد به (هولميارد) كثيراً . وإنه من الجحود أن تنسب أمثال هذه التجارب التاريخية لعلماء من الإفرنج دون أن يشار إلى البادئين بها من العرب . و(المجريطى) ، يرى رأى (جابر) فى أصل المعادن وأن اختلافها راجع إلى اختلاف نسب الطبائع الأربعة التى هى أصل لكل الموجودات .



وعلى هذا الأساس كان فى مقدور الكيميائى أن يتم بطريق (التدبير المتصل) عمل الطبيعة فيحول المعادن من أخسها إلى أعلاها و أشرفها بواسطة (الاكسير) وفى ذلك يقول :’’الكيمياء دواء شريف وجوهر لطيف ينقل الجواهر من أدناها إلى أعلاها ، كما قيل إنه ينقل الأسرب (الرصاص) الذى هو أقل المعادن قيمة وأزراها منظرًا إلى أفضل الغايات وأتم النهايات ، إلى الذهب الذى هو أشرف المعادن وأعظمها ، ومنه ما ينقل الزجاج إلى الياقوت ، والياقوت من الأحجار الجوهريّة الصافية الشفّافة . وقد أثبت حاجى خليفة رأى (المجريطى) هذا فى صنعة التحويل وما صنّفه فيها . ومن المرجح أن (المجريطى) قد شارك فى وضع الموسوعة الإسلامية المعروفة بـ (رسائل أخوان الصفا و خلان الوفا) و خاصة (الرسالة الجامعة) منها و نقلها إلى أسبانيا وربما يكون الذى فعل ذلك هو تلميذه (الكرمانى) Alkarmani . وهو يصرح بهذا فى كتابه (رتبة الحكيم) ويشير إلى فقرات كثيرة من الرسائل . والجزء المخصص للكيمياء فى هذه الرسائل مكتوب بلغة سهلة واضحة دقيقة ، ويشمل الموضوعات الآتية :

- (1) نظرية تكوين الفلزات من الزئبق و الكبريت .
- (2) وصف الفلزات و المواد الشائعة الاستعمال فى العمليات الكيميائية .
- (3) تصنيف المواد المعروفة إلى أقسام مختلفة .
- (4) مبدأ (أرسطو) فى العناصر الأربعة .



وقد نالت رسائل (أخوان الصفا) قسطاً وافراً من عناية علماء الغرب ، وظل اهتمامهم بها إلى أواخر القرن الماضى . ففى سنة 1837 طبع العلامة الألمانى (نوفرك) خلاصة لها . وفى سنة 1886 طبعها بالعربية الأستاذ (فردريك ديتريسى) Dieterici الألمانى و لخصها فى كتاب آخر جمع فيه طائفة كبيرة من الموضوعات نشير إليها فيما يأتى :

(1) الموجودات وأصول الكائنات .

(2) الهيولى و الصورة .

(3) ماهية الطبيعة .

(4) الأرض و السماء .

(5) وجه الأرض والتغيرات التى تطرأ عليه .

(6) الكون والفساد .

(7) الأسطرونوميا أو علم النجوم .

(8) تكوين المعادن .

(9) علم النبات .

(10) أوصاف الحيوان .

(11) تركيب الجسد .

(12) الحاس و المحسوس .

(13) العقل و المعقول .

(14) الصنائع العملية .

(15) الصنائع العلمية .



(16) الارتماطيقى أى العدد وخواصه .

(17) الجومطريقى أى الهندسة .

(18) الموسيقى .

(19) علم النسب العددية والهندسية .

(20) المنطقيات .

(21) ماهية البعث والنشور والقيامة .

(22) أجناس الحركات والعلل والمعلومات .

ومجرد النظر إلى هذه الموضوعات يدل على ما امتازت به رسائل إخوان الصفا من بحوث علمية خطيرة ، وهى فى الحقيقة أول موسوعة علمية ظهرت فى العالم تستحق أن تسمى دائرة معارف . ولقد ألف القدماء من اليونان كتباً تشبه أن تكون جوامع للعلوم ، ولكنها تخلو من الطريقة التى اتبعها إخوان الصفا ، لأنهم تحرّوا ضم أشتات الفنون و ترتيب العلوم و ربطها . ونحن نجد أن هذه الرسائل قد دافعت عن نظرية (جابر) فى أصل المعادن و تكوّنها من اتحاد الزئبق و الكبريت مع ربط هذه النظرية بمباحث فلكية ، كما أننا نرى من جانب أصحاب هذه الرسائل دفاعاً عن نظرية (أرسطو) فى العناصر الأربعة وما استتبع ذلك من آثار بعيدة فى العلوم الطبيعية وإمكان السير فيها . وفى هذه الرسائل إلى جانب ذلك ذكر لتكون المناجم و المعادن النفيسة بطريقة يراها (هولميارد) قطعية ساذجة ، ف (أبولقاسم المجريطى) من علماء العرب و المسلمين الذين لا يقنعون بالقليل ، بل كان من هؤلاء الذين يبحثون فى كل فروع المعرفة ،



ولم يقصر نفسه على علم معين . وللمجريطى تلاميذ كثيرون منهم (الغرناطى) ، و(ابن الصفار) ، و(الزهرأوى) و(الكرمانى) ، و(ابن خلدون) ، الذى قيل عن مقدمته إنها أساس فلسفة التاريخ وحجر الزاوية فيه . ومن الدراسات المهمة التى ركز عليها المجريطى علم البيئة ، وتأثير النشأة وعناصر البيئة الطبيعية على الكائنات الحية من إنسان وحيوان ونبات . وفى مجال علم الحيل اشتغل المجريطى بالمربعات السحرية . وكانت من قبل تستغل فى التنجيم . ومن هذه المربعات نعرض النموذج التالى :

6	1	8
7	5	3
2	9	4

وكان المعتقد أن لمجموعات الأعداد خواص لا تتوافر لمفراداتها ، إلا أن الغرض منها ليس فى الواقع سوى مجرد تسلية فكرية و متعة عقلية . ويلاحظ من كتاب المجريطى أنه كان يرى الكيمياء علماً شريفاً هو فى الحقيقة خير ما يمكن للإنسان أن يحصله .



ما قيل عنه

قال عنه هولميارد : ”من أذكى حكماء الأندلس ، كان مبرزاً في الرياضيات والفلك ، شهيراً بمهاراته العلمية ، تلقى علومه في الشرق ، ومن المرجح أنه اتصل بأصحاب الموسوعة الإسلامية (إخوان الصفا) — الذين حوت رسالتهم مختلف جوانب العلم و الحكمة في عصرهم — و نقل رسائلهم إلى أوروبا“ .

ألقابه

لقب بـ (كيماوى العرب) وبـ (أمام الرياضيين العرب) في الأندلس .

وفاته

وتذكر أغلب المراجع مثل (كشف الظنون 1 : 832) ، و(الأعلام للزركلى 8 : 121) أن (المجريطى) توفى قبل الأربعمائة هجرية ، ولكن مقدمة كتاب (رتبة الحكيم) تذكر أن نهاية تأليف هذا الكتاب هي 440 هجرية . كذلك اختلف في اسم أبيه وفي اسمه وكنيته ، وما ذكرناه هنا جاء نقلا عن كتاب (رتبة الحكيم) ، وهو يوافق ما جاء بـ (كشف الظنون) .



أبو المنصور الموفق

اسمه

أبو المنصور الموفق بن علي الهروي .

مولده

عاش في زمن الأمير منصور بن نوح الساماني الذي حكم في الفترة ما بين سنة 961 - 976 ميلادية . ورافقه ، فكان من المقربين من الأمير فذاع صيته .

نشأته

جاء (أبو المنصور) أقطار الهند و فارس طلباً للعلم وكتب في الفترة من سنة 968 إلى سنة 977 كتاباً شهيراً في الصيدلة بعنوان (الأبنية في حقائق الأدوية) ، وهو أقدم كتاب نثرى في الفارسية الحديثة ، ويُعد من أعرق المؤلفات في موضوعه و ظهرت فيه معارف اليونان والسريان والهنود والفرس . وقد صَنَّف الأدوية أقساماً أربعة بحسب تأثيراتها وذكر ما يقرب من 585 دواء منها 466 مشتقاً من النبات و75 من المعادن و44 دواء مستخلصاً من مشتقات حيوانية . وقد ضمن أبو المنصور



كتابه هذا كثيراً من المعلومات الكيميائية الواضحة . تتلمذ على كتب العلامة شيخ الكيميائيين (جابر بن حيان) وصار على نهجه فى التجربة والاستقراء والاستنتاج ، مفضلاً المنهج التجريبي على المنهج النظرى ، ونهل من علوم الشرق والغرب وتعلم لغتهم . وفى رأى (هولميارد) من المرجح أن يكون (أبوالمنصور) الموفق هو أول من ميّز بوضوح بين كربونات الصوديوم (النطرون) وكربونات البوتاسيوم (القلى) . وهو يذكر طريقة تحضير القلى من رماد بعض النباتات و يصفه بأنه ملح متمايع كاو ، وتوصل إلى أن النحاس ، متى عُرض للهواء ، تغطيه غالباً طبقة خضراء تستحيل بالتسخين إلى مادة سوداء تفيد فى صبغ الشعر باللون الأسود ، وأن الجبس متى سخّن يتحول إلى نوع من الجير إذا خلطناه بزالال البيض تتكون لدينا مادة لصق قوية تفيد كثيراً فى علاج كسر العظام ، كما عرف تأثير الجير الحى فى إزالة الشعر . وتوصل (أبوالمنصور) إلى معرفة أن مركبات النحاس ، وخصوصاً الزاج الأزرق ، ومركبات الرصاص الأبيض (الذى يجلب أفضل أنواعه من أصفهان) سامة . ويصف (أبوالمنصور) أكسيد الزئبق بأنه أحمر نقى . وكان على علم بحامض السيلسيك Silicic Acid الذى يستخرج من غاب الخيزران ، وعرف أكسيد النحاس والانتيمون (حجر الكحل) ، وبين كيفية تحضير الأدوية بالنقطير والتصعيد . كما ذكر أيضاً عملية تقطير ماء البحر . لم ينل (أبوالمنصور الموفق بن على) من الصيت ما ناله سابقوه ولاحقوه من



علماء الحضارة الإسلامية ، وقد يكون السبب فى ذلك قلة إنتاجه ! ...
إلا أن ما قدمه و خلفه من علم الكيمياء التطبيقية أو الصناعية لا يضارع .

كيمياؤه

- (1) التمييز بين النطرون (كربونات الصوديوم) ، والقلوى (كربونات البوتاسيوم) ، وشرح استخلاص الأخير من رماد بعض النباتات (البحرية) ووصفه بأنه مادة بيضاء متميعة ذات طعم حريف كاو .
- (2) استخدام الجير الحىّ أو لبن الجير فى إزالة الشعر من الجلود .
- (3) وصف كلس الزرنيخ (أكسيد الزرنيخ) والطباشير (حامض السليسيك) المستخرج من الخيزران .
- (4) إذا عرض النحاس للهواء فإنه يتحول إلى مادة خضراء ، وإذا سخن بشدة نتجت عنه مادة سوداء يمكن استخدامها لتكسب الشعر لوناً أسود .
- (5) مركبات النحاس والرصاص سامة ، وعلى الأخص الزاج الأزرق وأبيض الرصاص .
- (6) إذا سخن الجص (كبريتات الكالسيوم) تحول إلى مادة جيرية ، وهذه إذا مزجت بزالال البيض نتج عنها لاصوق صالح لمعالجة كسر العظام . والمادة المشار إليها فى الفقرة الأخيرة هى نوع مما نسميه



الآن عجينة باريس و(أبو المنصور) هو أول من كشف فائدتها في الجراحة .

إن ما كتبه (أبو المنصور الموفق) يعد بحق من أدق ما شهدته الكيمياء الإسلامية ، وبرغم أن مؤلفه الشهير كان في الصيدلة الطبية إلا أنه حوى إلى جانب ذلك كثيراً من المعلومات الغزيرة حول خواص الجواهر المعدنية وكيفية تحضيرها . ومن الواضح تماماً أنه كان ذا قدم راسخة في الكيمياء كما أن كتاباته تعرفنا بنواح مختلفة من كيمياء تلك الفترة التي عاشها .

ما قيل عنه

قال عنه (جورج سارتون) في كتابه (المدخل إلى تاريخ العلوم) : ”إن (أبو المنصور الموفق) كان علامة زمنه فأعطى تعريفاً وافياً لأكسيد النحاس والأنثيمون (حجر الكحل) وطريقة استعمالهما في الحياة اليومية“ . وعالمنا (أبو المنصور) استفاد من صنعته في جعلها تدر عليه مالاً بالإضافة للمكانة الاجتماعية التي كان يتمتع بها . فكان يبيع ما يصنع بعد التأكد من سلامة استخدامه وفاعليته ويستفيد من ريعه في شراء وتجهيز مختبره وإجراء تجاربه .



وفاته

لا يعلم متى توفى عالمنا الجليل وكيفى انه ورث علماً وصنعة و قدم خدمات مباشرة للناس... رحمه الله رحمة واسعة وجميع علماء المسلمين .



البيرونى

اسمه

هو "أبو الريحان محمد بن أحمد البيرونى" .

مولده

ولد (البيرونى) ونشأ فى المنطقة الواقعة إلى الجنوب من بحيرة آرال ،
والتي عرفت فى العصرين القديم و الوسيط بخوارزم ، و تسمى الآن القرية
التي ولد فيها باسمه ، وكل ما تسعفنا المراجع به أنه ولد فى سبتمبر عام
973 م بظاهر مدينة خوارزم (بيرون ، فارسى = ظاهر) ومنها أخذ لقبه
بالقرب من مدينة (كاث) التي كانت حين ذاك إحدى المدينتين الكبيرتين
فى المنطقة (الآن إحدى مدن جمهورية قره قلبستان الاشتراكية السوفيتية
ذات الاستقلال الذاتى) . ولقد اشتهرت خوارزم بثقافتها المتقدمة زمناً
طويلاً ، وكانت بمدنها قصور ومساجد ومعاهد دينية رائعة ، وكانت
العلوم فى هذه الدولة القديمة المزدهرة متقدمة حيث تلتقى فيها حضارات
متعاقبة من يونانية وفارسية وهندية وبصمات من الصينية .



نشأته

و(البيرونى) من علماء القرن الحادى عشر للميلاد ومن ذوى العقول الجبارة . اشتهر فى كثير من العلوم و فاق علماء عصره وعلا عليهم ، وكانت له ابتكارات وبحوث مستفيضة ونادرة فى الرياضيات والتاريخ . عاش بغزنة عاصمة الدولة الغزنوية السنية بعدما استولى الغزنوى (محمود بن سبتكين) على دولة خوارزم التى كانت عاصمة بخارى ونقل علمائها إلى عاصمته (غزنة) بأفغانستان ومن بينهم (البيرونى). وكان (البيرونى) فى مطلع حياته (عشاباً) . وشهد عصره علماء أفذاذ ك (ابن سينا) و(ابن الهيثم) و(ابن يونس المصرى) ، وقد تعلم (البيرونى) كلا من اللغة الفارسية واللغة العربية وأجادهما ، وقد كتب بعض مؤلفاته باللغة الفارسية ، ولكنه كتب معظم مؤلفاته وأعماله الهامة باللغة العربية ، و(البيرونى) ذو مواهب جديرة بالاعتبار ، فقد كان يحسن السريانية والسنسكريتية والفارسية والعبرية ، عدا العربية . وقد نقل مؤلفات من السنسكريتية إلى العربية ، كما نقل علوم المسلمين إلى الهندوس . وكان أثناء إقامته فى الهند يُعَلِّم الفلسفة اليونانية ويتعلم هو بدوره الهندية . وقد عاصر(البيرونى) العالم الإسلامى (ابن سينا) ، ونشأت بينهما علاقات علمية ممتازة ، ودامت بينهما المراسلات مدة من الزمان ، وتبادلا عن طريق هذه المراسلات بعض الأفكار و الآراء ، مما سمح لهما بالقيام ببعض الدراسات المشتركة فى بعض الأحيان ، وقد أثمرت هذه العلاقة العلمية



المشتركة عن كتاب (البيرونى) المسمى (الأثار الباقية فى القرون الخالية) ، وقد بدأ (البيرونى) دراساته الأولى فى الهند ، فقد ذهب إليها فى حدثه ، وكانت أجزاء من الهند فى ذلك الوقت قد دخلت فى الإسلام ، وهناك درس العلوم الإغريقية ، وتزود بالثقافة الهندية . ذهب (البيرونى) إلى الهند وساح فيها ، وبقي هناك مدة تزيد على الأربعين عاماً ، قام خلالها بأعمال جليلة فى ميدان البحث العلمى ، فجمع معلومات صحيحة عن الهند لم يتوصل إليها غيره . واستطاع أن يلم شتات كثير من علومها و آدابها ، وأصبح بذلك من أوسع علماء العرب والإسلام إطلاعاً على تاريخ الهند ومعارفها . يقول سيديو : ”... إن أبا الريحان اكتسب معلوماته المدرسية البغدادية ، ثم نزل بين الهنود حين أحضره (الغزنوى) يستفيد منهم الروايات الهندية المحفوظة لديهم قديمة أو حديثة ، ويفيدهم استكشافات أبناء وطنه وينقلها إلى كل جهة مر فيها . وألف لهم ملخصات من كتب هندية وعربية ، وكان مشيراً و صديقاً لـ (الغزنوى) . وقد استعد حين أحضره إلى ديوانه لإصلاح الغلطات الباقية فى حساب الروم والسند وما وراء النهر وعمل قانوناً جغرافياً كان أساساً لأكثر القسموغرافيات المشرقية . وقد نفذ كلامه مدة فى البلاد المشرقية ، ولذا استند إلى قوله جميع المشرقيين فى الفلكيات . واستمد منه (أبو الفداء) الجغرافيا فى جداول الأطوال و العروض ...“ . وقد عاد (البيرونى) بعد ذلك من الهند واستقر فى بغداد ، وهناك ألف واحداً من كتبه القيمة التى تعد حتى اليوم من أهم الرسائل فى علوم الفلك وأطلق عليه اسم (القانون



المسعودى فى الهيئة والنجوم) لأنه أهداه إلى السلطان المسعودى . وقد تميزت دراسات (البيرونى) فى مختلف المجالات ، بأنها دراسات تجريبية من الطراز الأول ، فجميع دراساته كانت تقوم على أسس ثابتة من البحث و الاستقصاء والتجربة الشخصية ، فلم يكن يعتمد على أعمال من سبقوه اعتماداً كلياً ، بل كان يحقق بنفسه كل معلومة وكل ظاهرة ، و يضعها موضع التجربة ، وكان يتوصل إلى نتائج العمل المستمر ، وبالجهد الذى لا ينقطع ، مستخدماً فى ذلك قوة ملاحظته وقدرته الفائقة على الاستنتاج . وعصر (البيرونى) كان يتميز بوفرة الإنتاج العلمى والأدبى رغم تدهور الخلافة العباسية ببغداد وانقسام المشرق الإسلامى إلى دويلات تركية وفارسية صغيرة كانت تخضع دينياً للخلافة العباسية وتستقل عنها إدارياً وسياسياً . ولأن (البيرونى) عاش بالهند بعيداً عن مركز الحضارة فى بغداد و قرطبة بالأندلس ، لهذا لم تصل كتبه إلى مراكز الترجمة اللاتينية أو العبرية فى طليطلة وهذا ما جعله مجهولاً لدى الغرب اللاتين ما بين القرنين الـ 11 و 13 . لكن هذا لا ينفى أن تراثه و خصوصاً ما كتبه عن حضارة الهند و أديانها وتقاليدها من أدق وأوثق الكتابات حتى اليوم . ولعبت الشعوبية الفارسية دوراً رئيسياً فى طمس آثار وأعمال (البيرونى) لأنه كان تركى الأصل وكان يعتبر نفسه عربياً حيث أنه كان متعصباً لعروبته وكان يفضل أن يهجو إنسان بالعربية على أن يمتدحه بالفارسية ولهذا كتب كتبه بالعربية . ورغم التعظيم على سيرته وأعماله إلا أنه برز كعالم فى عصره .



كيمياء البيرونى

استتكر (أبو الريحان البيرونى) على الكيميائيين إمكانية تحويل المعادن الرخيصة إلى معادن ثمينة كالذهب والفضة . وقدم (البيرونى) براهين تثبت كذبهم وإدعاءاتهم الخاطئة حول هذا الموضوع . كما انتقد (البيرونى) الكيميائيين لسعيهم وراء الأكسير أو حجر الحياة . وتمكن (البيرونى) من طلاء الأواني الفخارية ، وتحضير الفولاذ المخصص لصنع السيوف واستخراج الزئبق من الزنجفر . كما تحدث عن صفات وخصائص الأحجار بجميع أنواعها . وتكلم عن الزئبق بإسهاب فذكر أنه يتبخر من النار وأن جميع الأحجار تطفو على وجه الزئبق ، ماعدا الذهب فإنه يرسب لأنه أثقل منه . كما ذكر أن الزنجفر يتكون من خلط الزئبق مع الكبريت على النار ، وأنه مادة سامة .

مؤلفاته

ولـ (البيرونى) إنتاج غزير ، فقد بلغت مؤلفاته نحو مائة وثمانين كتاباً ورسالة ، ولهذا فإن (البيرونى) يعتبر من أضخم العقول التى ظهرت فى العالم ، ويعتبره بعض المؤرخين و المستشرقين من أعظم العلماء ، وخاصة أنه قد ساهم بعلمه فى كثير من ميادين العلم مثل الرياضيات والفلك والجغرافيا ، بالإضافة إلى بعض العلوم الإنسانية الأخرى.



وللبيرونى أسلوب فذ فى كتاباته العلمية ، فقد كان يكتب مؤلفاته بأسلوب علمى مبسط ومختصر ، وإن كان لا ينقصه الوضوح ، وكان يستخدم مختلف أنواع البراهين فى إثبات أفكاره و نظرياته ، بما فى ذلك البراهين النظرية أو التجريبية على السواء . ومن أشهر مؤلفات (البيرونى) فى الكيمياء كتاب (الصيدنة) - أى الصيدلة- الذى درس فيه الأعشاب النباتية ، والعقاقير الطبية ، وعد بذلك من واضعى علم العقاقير الطبية و الكيميائية فى الحضارة الإسلامية . وله مقالة فى النسب التى بين الفلزات ، وكتاب (الجماهر فى معرفة الجواهر) حيث بحث فى المعادن ، والأحجار الكريمة ، وكيفية تكونها ، وأماكنها ، وطرق استخلاصها . لقد وصف الذهب و الفضة والزئبق والنحاس والحديد والأسرب وذكر أسمائها باللغات المختلفة وخواصها الكيميائية و الفيزيائية ووزنها النوعى وتفاعلاتها . وحصر (د.عبد الحليم منتصر) مؤلفات (البيرونى) ما بين مطبوع و مخطوط و موجود و مفقود ، فإذا بها تبلغ مائة و ثمانين كتاباً و رسالة . ومن مآثر (البيرونى) الخالدة ما يلى :

(1) شرح خواص عدد كبير من العناصر والجواهر وفوائدها التجارية والطبية .

(2) حسب الوزن النوعى لثمانية عشر عنصراً و مركباً بعضها من الأحجار الكريمة واستعمل فى ذلك وعاء مصبه إلى أسفل وتمكن نتيجة لوزن الجسم فى الهواء والماء من معرفة مقدار الماء المزاح .



(3) ومن مقدار الماء المزاح ووزن الجسم فى الهواء حسب الوزن النوعى ، ووجد (الببيرونى) أيضاً الفرق بين الوزن النوعى للماء البارد والماء الحار ومقداره 0.041677 % وفى الجدول أدناه نورد بعض النتائج التى حصل عليها (الببيرونى) مقارنة بتلك التى حصل عليها الخازنى (550 هـ 1155 م) والنتائج الحديثة .

المادة	عند الخازن	عند الببيرونى	القيمة الحالية
الذهب	19.05	19.26	19.26
الزئبق	13.59	13.74	13.56
النحاس	8.83	8.92	8.85
الحديد	7.74	7.82	7.79
القصدير	7.15	7.22	7.29
الرصاص	11.29	11.40	11,35
الياقوت	3.6	3.75	3.52
الزمرد	2.62	2.73	2.73
اللؤلؤ	2.62	2.73	2.75
البلور	2.58	2.53	2.58



ما قيل عنه

لقب بالشيخ الأستاذ لنبوغه فى الرياضيات و الفلك و الجغرافيا و التاريخ المقارن والفلسفة و الصيدلة . وأعتبر فعلاً (أبا الصيادلة) بلا منازع فلقد كان عالماً تجريبياً لا يمارى ، وكانت أبحاثه العلمية ولاسيما فى الفلك رائدة سبق فيها (كوبرنيك) . وهذه الحقيقة أكدها المستشرق الأمريكى (أربو بول) بقوله من المستحيل ألا يتم أى بحث فى الرياضيات أو الفلك أو الجغرافيا أو علمى الإنسان أو المعادن دون الرجوع إلى أبحاثه فى هذا المجال العلمى . ويعترف (سميث) فى كتابه تاريخ الرياضيات : ”... إن (البيرونى) كان ألمع علماء زمانه فى الرياضيات ، وإن الغربيين مدينون له بمعلوماتهم عن الهند و مآثرها فى العلوم ...“ . ويقول المستشرق (د. شخت) : ”... والحق أن شجاعة (البيرونى) الفكرية وحبه للإطلاع العلمى وبعده عن التوهم و حبه للحقيقة وتسامحه وإخلاصه — كل هذه الخصال — كانت عديمة النظير فى القرون الوسطى ، فقد كان (البيرونى) فى الواقع عبقرىاً مبدعاً ذا بصيرة شاملة نفاذة“ . ويقول نلليانو (Nallino) : ”ومما يستحق الذكر أن (البيرونى) بعد تأليف كتابه فى الإسطرلاب أخرج تلك الطريقة من القوة إلى الفعل ، ويعترف (نلليانو) بأن قياس (المأمون) وقياس (البيرونى) لمحيط الأرض من الأعمال العلمية المجيدة و الماثورة للعرب .



لقد استحق (البيرونى) أن يقال عنه إنه من أعظم عظماء الإسلام ومن أكابر علماء العالم . أما (سخاو) - أكثر المستشرقين إعجاباً به - فيقول : إن (البيرونى) من أضخم العقول التى ظهرت فى العالم ، وإنه أعظم علماء عصره ، ومن أعظم العلماء فى كل العصور . ويقول (ماير هوف) : إن اسم (البيرونى) أبرز اسم فى موكب العلماء الكبار واسعى الأفق الذين يمتاز بهم العصر الذهبى للإسلام ، ويقول المستشرق الأمريكى (أريو بوب): "فى أية قائمة تحوى أسماء أكابر العلماء ، يجب أن يكون لإسم (البيرونى) مكانه الرفيع ، ومن المستحيل أن يكتمل أى بحث للرياضيات أو الفلك أو الجغرافيا أو علم الإنسان أو المعادن دون الإقرار بمساهمته العظيمة فى كل علم من تلك العلوم . ولقد كان (البيرونى) من أبرز العقول المفكرة فى جميع العصور ، وكان يتميز بالصفات الجوهرية التى تخلق العالم ، فـ (البيرونى) بذلك مظهر من مظاهر الشمول وعدم التقيد بالزمن ، شأن العقول العظيمة ، وإنه لفى الإمكان تجميع عدد كبير من الاقتباسات من مؤلفات (البيرونى) ، كتبها منذ ألف سنة ، وهى تسبق كثيراً من المناهج و المواقف العقلية التى يفترض اليوم أنها حديثة" . واعتبره (سارتون) فى كتابه (تاريخ العلم) بأنه أعظم عظماء الإسلام و الحضارة الإسلامية .

وأخيراً ... وصفه (ديورانت) أنه فيلسوف ومؤرخ ورحالة وجغرافى ورياضى وشاعر وعالم فى الطبيعة . ولاسيما وأن (كارل دبوير) اعتبره أول من فكر فى علم الجاذبية الأرضية قائلاً : "من الخطأ اعتبار العالم الانجليزى



اسحق نيوتن أول من فكر فيها“ . وقد بلغ من اهتمام العالم بفكر (البيروني) وعلمه الغزير ، أن احتفلت عدة دول بذكرى مولده ، ومن بين هذه الدول الاتحاد السوفيتي الذي احتفل عام 1950 بمرور ألف سنة هجرية على مولده ، وأصدرت أكاديمية العلوم السوفيتية بهذه المناسبة ، مجلداً باسم (البيروني) اشتمل على أغلب الأعمال الهامة التي قام بها . كذلك فعلت الهند شيئاً مماثلاً ، فقد احتفلت عام 1951 بهذه الذكرى ، و أصدرت مجلداً آخر احتوى على عشرات من البحوث والمقالات التي تمجد (البيروني) وتحيي ذكره ، و تعترف بفضله كعالم من أعظم علماء العرب والمسلمين ، بل كعالم من أعظم العلماء في تاريخ العلم . وتخليداً لاسمه شيدت جامعة بطشقند عاصمة جمهورية أوزبكستان الروسية أطلق عليها (جامعة البيروني) أحياء لذكراه وفي حرم هذه الجامعة تمثال له . وأصدق وصف لـ (البيروني) ما قاله الكاتب الفرنسي (فنست مونتييل) بأنه لم يكن موسوعياً فحسب بل كان عالم نبات وفلكياً ورياضياً وطبيباً وعالمًا بالمعادن والجغرافيا و مؤرخاً وفيلسوفاً و شاعراً ذا نزعة إنسانية خاصة . وأول من كتب تاريخ الهند بلغة عالمية (يقصد العربية) .

كان عطاؤه ضخماً وكان أستاذاً للعلماء من بعده ... عارض (ابن سينا) وجادله بمنظراته (الرسائية) ولم يكل وأعجز الشيخ الرئيس بأسئلته حول فلسفة (أرسطو) وبعض المسائل العلمية ومن بينها لو كانت الأشياء تتمدد بالحرارة وتنكمش بالبرودة فلماذا عندما يتجمد الماء داخل القارورة يزيد حجم الثلج فتتكسر ؟ ولماذا عندما يمتص الهواء داخل قارورة بها



ماء يرتفع الماء ؟ وسأله عن الرؤية تحت الماء ورغم أنه غير شفاف تنعكس على سطحه أشعة الشمس ؟ ولماذا يطفو الثلج فوق الماء مع أن مكوناته أكثر من الماء فهو أقل منه ؟ وهذه الأسئلة تعبر عن دقة ملاحظات (البيروني) و(ابن سينا) كانت إجاباته على هذه الأسئلة غير وافية أو شافية للبيروني وأن دلت فإنما تدل على عبقرية علمية موهوبة فعلاً وكانت هذه الأسئلة قديماً من (المعميات) العلمية ، لقد ظل طوال حياته لا يفرق القلم يده حتى مات ، وأصدق وصف له قول المستشرقين عنه أنه ب (طليموس العرب) .

وفاته

توفي في خوارزم سنة 1048 م .



ابن سينا

اسمه

هو أبو علي الحسين بن عبدالله بن سينا .

مولده

ولد (ابن سينا) فى بخارى عام 371 هجرية (981 م) ، وكانت هذه الفترة من القرن الرابع الهجرى ، أو القرن العاشر الميلادى ، من أزهى عصور الحضارة الإسلامية ، فقد ظهر فيها كثير من العلماء البارزين الذين كتبوا وبحثوا فى كل مجال من مجالات العلم والمعرفة ، أمثال (البيرونى) و(ابن الهيثم) وغيرهم .

نشأته

تتنمى عائلته إلى طائفة الإسماعيلية . ولما أتم العاشرة من عمره كان قد أتقن اللغة العربية وحفظ القرآن الكريم كله والسنوات الست التالية قضاهـا فى دراسة الشريعة الإسلامية والفلسفة والعلوم الطبيعية و الرياضيات والمنطق ثم تتلمذ على يد الحكيم أبى عبدالله الناتلى حيث حفظ كتاب (ايساغوجى) وقرأ كتب (أقليدس) ووعى كتاب (المجسطى) لـ (بطليموس)



الإسكندري) وغيرها . وكان أبوه من عمال السلطان "نوح بن منصور الساماني" - والمملكة (سامان) هي اليوم دولة أفغانستان - ولذلك فإن (ابن سينا) أصبح مفخرة للفرس والعرب والترك والروس ، فكل قوم يدّعي إنه منهم . فقد كان والده "الحسين بن عبدالله بن الحسن بن علي بن سينا" يعيش في مدينة (بلخ) وكان يقوم بتحضير العقاقير والأدوية ، فلما لم تطب له الحياة فيها ، أنتقل إلى مدينة بخارى وتولى فيها أحد المناصب الكبرى عند الخليفة (نوح بن منصور) تزوج خلال إقامته بقرية (خرمتين) من سيدة فاضلة من قرية (أفشنه) القريبة من قريته حيث ولد فيها (ابن سينا) . ويعتبر (ابن سينا) من الرواد الأوائل الذين أضافوا كثيراً للفكر الإنساني ، والذين اتسعت على أيديهم رقعة المعرفة الإنسانية و قواعدها ، حتى أن أهل ذلك العصر لقبوا (ابن سينا) بالمعلم الثالث ، بعد كل من المعلم الأول (أرسطو) ، والمعلم الثاني (الفارابي) .

ولما شب عمل والده على تثقيفه و تعليمه ، و هو يعرف عند الأوربيين بأسم (Avicenna) ولم يدم الحال على ذلك طويلاً ، فقد توفي والده وهو في سن الثانية والعشرين ، وبوفاة والده تغير مجرى حياته تماماً ، إذ تحول إلى الإنخراط في السياسة ، إذا لجأته الضرورة كما يردد ذلك في كتاباته . أحاطه والده بالأساتذة و المربين يعلمونه معارف زمانهم ، وشرحوا له العلوم المعروفة في ذلك الوقت ، من الفلسفة والمنطق ، والهندسة ، والإلهيات ، والطبيعات ، فخرج من ذلك كله واقفاً على دقائق الهندسة ، بارعاً في الهيئة مُحكماً علم المنطق ، مبرزاً في الرياضيات والفلك و علوم



ما وراء الطبيعة ، ولم يقف عند هذه الحدود ، بل دفعه طموحه ورغبته في العلم والمعارف إلى الاستزادة ، فعكف على دراسة الطب و قراءة الكُتب المصنفة فيه .

نظرياته و تجاربه في الكيمياء

1 . تكوين المعادن طبيعياً

قام (ابن سينا) بدراسات جديدة في الحرارة و الكثافة النوعية وتكوين المعادن بقيت حتى القرن الثالث عشر أهم مصادر طبقات الأرض عند الأوربيين ، إذ تناول فيها الجبال فقال ”أنها تتشأ من سببين مختلفين ، فقد تكون نتيجة اضطرابات في القشرة الأرضية أو لفعل المياه الجارية“ .

2 . السلسلة الكيميائية

يقول (ابن سينا) إن المعادن سبعة هي : الخارصين ، النحاس ، الحديد ، القصدير ، الرصاص ، الفضة ، الذهب ، وهذه الأنواع السبعة متباينة وكل واحد منها قائم بذاته .

3 . تكوين الزئبق : -

يرى (ابن سينا) أن الزئبق ليس عنصراً بل هو ماء متحد بمادة كبريتية أرضية رقيقة ممتزجة به بشكل لا يمكن معه التمييز بين سطحيهما . والزئبق لا يعلق باليد ولا يوزع نفسه بإحكام على الإناء الذي يحتويه إذ يتقطع في قاع الإناء ، إذ كانت كميته صغيرة .



4 . تحويل المعادن : -

اعترض (ابن سينا) على إمكان تحويل المعادن من حالة إلى أخرى ، ولكنه سلم بإمكان صبغها بألوان مختلفة ، فيمكن صبغ المعدن الأحمر بلون أبيض ، فيصبح شبيهاً بالفضة تماماً ، وإن صبغ باللون الأصفر فيصبح شبيهاً بالذهب ، وهكذا . ولنستمع ما قاله (ابن سينا) نفسه عن تحويل المعادن قال :-

”أنا لا أنكر أنه يمكن الوصول إلى درجة من الدقة في التقليد والمحاكاة تخدع أكبر الناس دهاء وحرصاً ، ولكن عملية التحويل لم تكن مفهومة عندي ولا مهضومة في أى وقت من الأوقات بل بالعكس لقد اعتبرتها مستحيلة حيث انه لا توجد طريقة معروفة لشبح الارتباط المعدنى وتحويله من نوع إلى نوع . فالخواص التى تدركها الحواس ، ليست فى الفروق التى تميز بين معدن و آخر. بل أن هناك فروقا باطنية كافية لا نعرفها ، ولم نعرفها إلى الآن . وإذا كان الشيء مجهولاً لدينا فكيف يتسنى لنا عمله أو إتلافه“. وبالرغم من جهود (ابن سينا) فى ذلك ، فقد ظل إيمان الناس بقوة (أكسير الحياة) كبيراً ، وبإمكان تحويل المعادن إلى ذهب أمراً ممكناً.

5 . تركيب المعادن

يعتبر (ابن سينا) أن المعادن تتركب من (كبريت و زئبق) أو أجسام تشبه تركيبهما . فإذا كان الزئبق نقياً ، ومزج بكبريت أبيض أنقى منه لا يساعد على الاحتراق فالناتج فضة . وإذا كان الكبريت نقياً و ممتازاً فى معدنه ، وله لون النار ، فإنه يجمد الزئبق إلى ذهب وإذا كان الزئبق من صنف



طبيب وكان الكبريت غير نقي ، وقابلاً للاحتراق ، فإن الناتج يكون نحاساً . وإذا كان الزئبق فاسداً وغير نظيف ، فالناتج يكون حديداً . ومن المحتمل أن يكون زئبق القصدير جيداً ، وكبريته رديئاً ، وقوة تماسكه بالزئبق ليست حسنة .

مؤلفاته

وتزيد مؤلفات (ابن سينا) على المائة في جميع علوم زمانه من فلسفة وحكمة وفقه ورياضيات وتصوف وأدب وشعر وطب (68 كتاباً في علوم الدين و ما وراء الطبيعة — 11 كتاباً في الفلك و الفلسفة الطبيعية — 16 كتاباً في الطب — 4 كتب في الشعر وغيرها) ومن مؤلفاته الطبية ثمانية منها ما جاء على شكل شعر منظوم (الأرجوزة) وفي مواضيع مختلفة مثل (أعراض وعلامات اقتراب النهاية بالموت) و(الوصايا الصحية) و(العلاج المجرب) و(مذكرات في التشريح) . كما أن له مؤلف مهم بعد كتاب القانون هو (رسالة في الأدوية القلبية) . وبعض مذكرات في تكوين الجسم . (وتعد أرجوزة في الطب بأبياتها الألف من أشمل المنظومات الشعرية حيث حوت جميع فنون الطب) . وقد كتب (ابن سينا) في الكيمياء ، وله فيها (رسالة في الأكسير) و(رسالة في أمر مستور الكيمياء) ، وتدل كتاباته في هذا المجال ، خاصة إنكاره لوجود حجر الفلاسفة — على أنه عالماً فاحصاً مدققاً ، يبتعد تماماً عن الشعوذة و الدجل ، ولا يجرى وراء



الأوهام ، مما ينفي عن علماء العرب والمسلمين ما قاله بعض مؤرخي الغرب ، من أن علماءنا قد استسلموا للأوهام والخرافات .
ولـ (ابن سينا) مؤلف آخر باسم (الشفاء) ، وهو كتاب بالغ الضخامة ، فهو يتكون من ثمانية وعشرين جزءاً ، تكلم فيه عن كثير من الموضوعات مثل المعادن ، والطبيعيات ، والفلسفة ، كما تكلم فيه عن أنواع النبات و الحيوان .

وقد تكلم (ابن سينا) في هذا الجزء الخاص بالمعادن عن الأجسام ، وقسمها إلى أجسام معدنية ، وإلى أحجار ، وكباريت ، وأملاح ، وقد ترجم الشفاء كذلك إلى اللغة اللاتينية وبعض اللغات الأوروبية . وقد بلغ الإنتاج العلمي لـ (ابن سينا) حداً بالغاً من الضخامة ، فيقال أن له نحو 276 مؤلفاً في مختلف مجالات العلم والثقافة والمعرفة ، وهي ظاهرة تستدعي الانتباه ، فهذا يعني أن (ابن سينا) لم ينقطع عن الكتابة أبداً طوال عمره ، بل لابد أنه كان يحرر مختلف الرسائل في أثناء رحلاته أو في خلال أسفاره المختلفة ، وهو ما يجعلنا نقول أنه لم يكن يكتب مؤلفاته ورسائله في مكان واحد أو في دولة واحدة .

ما قيل عنه

هو الشيخ الرئيس (ابن سينا) أعظم أطباء العرب والمسلمين قاطبة عاش في العصر الذهبي للمسلمين . فهو فخر الأطباء و معجزة الشرق



الإسلامى . كان يتمتع بذاكرة قوية ومعلومات غزيرة ويعتبر شخصية تاريخية فذة بل أعجوبة من أعاجيب الزمان فى عقله وتفكيره ومهاراته ، وكذلك بماترك من أعمال رائعة ، وقد اكتسب (ابن سينا) على مر الزمن شهرة هائلة بين أهل زمانه ، ولقبه الكثيرون بالشيخ الرئيس احتراماً له و إجلالاً لشانه ، وكان الناس يأخذون آراه بشئ كثير من الاحترام و التقدير . و(ابن سينا) قال عنه (سخاو) أنه أكبر عقل ظهر فى التاريخ الإنسانى وقال عنه (سارتون) أنه ظاهرة فكرية لا يمارى فى ذكائه أو إنتاجه الوفير . وظلت جامعة (لوفان) تدرس كتبه حتى القرن الـ 17 . وإلى الآن مازالت صورته بجوار (الرازى) معلقة فى بهو كلية طب جامعة باريس كرمز بأنهما من عظماء الطب فى التاريخ الإنسانى كله . وعلى حائط مكتبة (بودلين) الشهيرة رسمت صورة (ابن سينا) و اللوحة المحفورة فى أوربا تصوره يتوسط جالينوس وأبقراط (إلهي الطب) ووضع الفنان فوق رأس (ابن سينا) تاجاً من أكليل الغار إشارة إلى أنه ملك الطب وإمام الأطباء بلا منازع . وهذا ما يؤكد أصالة فكره وتفكيره مما جعل البروفسير (صاديكوف) يصفه بأنه رائد للعلم الحديث . مما دفع البروفيسور (جورج سارطون) إلى الاعتراف بأن "... (ابن سينا) أعظم علماء الإسلام ومن أشهر مشاهير العلماء العالميين ... " . أما (أوبريك) فيقول : إن (ابن سينا) اشتهر فى العصور الوسطى وتردد اسمه على كل شفة و لسان ، "ولقد كانت قيمته قيمة مفكر ملأ عصره... وكان من كبار عظماء الإنسانية على الإطلاق" . وقال عنه أحد الفلاسفة مشيداً بمكانته العلمية



المرموقة ، عند ذكر حديثه عن حجر الفلاسفة : ”ما هذا الحجر إلا مرآة ترى فيها أقسام العقل الثلاثة ، فمن ملكها أصبح عاقلاً مثل (أرسطو) ، و(ابن سينا) ، و(جابر بن حيان)“ ... فقد شهد له المنصفون بالفضل على العلم والعلماء من ذلك قول الأستاذ (مانك) : ”إن (ابن سينا) كان أحد العباقرة الذين هم فوق المستوى العادي ، وأحد الكتاب المفرطى الخصوبة ، فإنه فى وسط وظائفه العامة و أسفاره العديدة ، وفى حياته المليئة بالعواصف السياسية و المائجة بالأهواء و الرغبات ، فقد وجد من الوقت ما يسمح له بتأليف عدد من المؤلفات الهائلة التى يكفى واحد منها لأن يضمن له مكاناً فى الصف الأول بين المفكرين“ . وقد كتب عنه الطبيب المؤرخ الإيطالى (كاستليون) يقول : ”يعد (ابن سينا) معجزة من معجزات العقل الراجح ، ويظن أنه لم يسبقه ولم يظهر بعده من العلماء من يدانيه فى حدة الذكاء وسرعة نبوغ العقل بالقياس إلى العمر مع عزم ونشاط لا يعرف الملل“ . وتعود عبقرية (ابن سينا) . كما يروى المؤرخون — إلى أنه فى إحدى سفراته تعرضت القافلة التى كان فيها إلى السرقة ، وكان من بين المسروقات كتب لـ (ابن سينا) كان يطالع فيها وكانت عزيزة عليه ، فحاول أن يحصل عليها ، فاتصل بقطاع الطرق ووصل إلى السارق وطلب منه إعادة كتبه لأنها تتضمن كل علومه ، وسرقتها يعنى انه سيكون محروماً منها ، فقال له السارق ، المعلم الذى ينتهى بسرقة كتاب لا خير فيه ، وقد هزت هذه العبارة (ابن سينا) و جعلته يكب على



الكتب ويدقق فى مطالعتها ، ويتعمق فى معانيها ، فكانت نصيحة سارق إلى عبقرى .

موته

إذا بلغت السعادة أوجها ، فقد دنت النهاية ، لأن تلك فلسفة الحياة ومنطق الموت ، فلما بلغ (ابن سينا) من العمر الثالثة و الخمسين سنة ، مرض بمغص معوى ، فأحضر طبيباً ووصف له كيفية العلاج وأمره أن يركب الدواء من مقادير عيّنّها له ، ولكن الطبيب أخطأ فوضع من إحدى المواد خمسة مقادير بدل اثنين ، وقيل أن الطبيب لم يخطئ ، وقيل أن أحد خدم (ابن سينا) دس عامداً فى هذا الدواء مقداراً من الأفيون ، لأنه كان قد أقترف قبل ذلك جريمة فتوعده سيده بعقاب شديد ، فدس هذا الأفيون فى الدواء ، لعلمه أن (ابن سينا) مريض بالأمعاء ، ولا شئ أخطر عليها من الأفيون . وعلى أى حال فقد توفى (ابن سينا) بعد تعاطيه هذا الدواء . لما أحس (ابن سينا) بدنو أجله أعتق خدمه ووزع عليهم كل ثروته وحاول قهر الموت و تحقيق الخلود وهو على فراش الموت كان قد أوصى أحد تلاميذه بحقنه بأربعين مادة . فيقال لما حقنه منها بدأت حيوية الشباب تظهر عليه ولما حانت الكبسولة الأخيرة وقد بدأ يتنفس سائلها من يد تلميذه بعدما ارتعشت . فسال السائل فوق الرمال . ورغم هذا ظل (ابن سينا) خالداً بأعماله !



وقد توفى (ابن سينا) الملقب بـ (الشيخ الرئيس) ، وبـ (المعلم الثالث) ، وبـ (الفيلسوف العظيم) ، و(الطبيب البارع) ، فى مدينة همدان عام 428 هجرية (1036 ميلادية) ، بعد أن أمضى حياته فى عمل دائم وفكر متصل ، وبعد أن أثرى الفكر الإنسانى بدراساته فى مختلف فروع العلم والفلسفة .



الطُّغْرَائِي

اسمه

هو "أبو اسماعيل الحسين بن علي" الملقَّب بـ (عميد الدولة) و"فخر الكتاب مؤيد الدين الأصفهاني" المشهور بـ (الطُّغْرَائِي) .

جاء في وفيات الأعيان انه "فخر الكتاب ابو اسماعيل الحسين بن علي بن محمد بن عبد الصمد" الملقب بـ "مؤيد الدين الاصبهاني" المنشئ المعروف بـ (الطُّغْرَائِي). وجاء في معجم الأدباء أن (الطُّغْرَائِي) هو "الحسين بن علي بن محمد بن عبد الصمد" ، الاستاذ "مؤيد الدين ابو اسماعيل الأصبهاني" المعروف بـ (الطُّغْرَائِي) نسبته إلى من يكتب الطغراء ، وهي الطرة التي تكتب في أعلى المناشير فوق البسطة بالقلم الجلي ، تتضمن اسم الملك وألقابه ، وهي كلمة أعجمية محرفة من الطرة . و"أبو إسماعيل الطُّغْرَائِي" عربي الأصل من أحفاد (أبي الأسود الدؤلي) ، فليس بالغريب على "أبي اسماعيل الطُّغْرَائِي" أن يكون شاعراً متميزاً وكاتباً نحرياً ، فقد اشتهر بالخيال والتفكير المجرد ، ولذا فقد ركز (الطُّغْرَائِي) على دراسة علم الكيمياء من الناحية النظرية البحتة .



مولده

ولد بأصفهان فى سنة 455 هـ .

نشأته

اهتم بالكيمياء ودافع بحماسة عن فكرة تدبير الذهب من المعادن الرخيصة ، ولكن أقواله نظرية بحتة خالية من الأدلة العملية . ولاشك أن منصبه كوزير واهتمامه بالشعر والأدب حالا دون تفرغه لإجراء التجارب ، وفاق أهل عصره بصناعة النظم و النثر ، وكان ينعت بالأستاذ لغزارة علمه .

وقد كان الطغرئى آية فى الكتابة و الشعر ، خبيراً بصناعة الكيمياء ، له فيها تصانيف ، وقد ولد الطغرئى فى مقاطعة أبهان فى مدينة جى ، وعمل أميناً للسر فى أربل ، ثم دخل بلاط السلاجقة فى عهد ملكشاه و ابنه محمد ، وكان (الطغرئى) طموحاً للغاية ، وقد شغل منصب الوزارة فى عهد الملك مسعود بن محمود فى ولاية الموصل ، وقد حصل الطغرئى على شهرة كبيرة فى كتابة الشعر ، ولاسيما لاميته التى نظمها فى بغداد عام (505 هـ) فى ذم زمانه و تذريره مما كان يكابده ، وترجمت اللامية إلى اللغة اليونانية ، وتعتبر القصيدة الأولى التى ترجمت إلى اللغات الأوروبية ولقيت حظوة وأعيد طبع القصيدة مرات عديدة بلغات مختلفة فى أوربا ، وطبع ديوان الطغرئى فى أسطنبول بعد وفاته . أما الجانب الآخر الذى برع فيه الطغرئى فكان علم الكيمياء ، حيث ألف



عدداً كبيراً من الكتب فى هذا العلم ، وقد ذكر (الذهبي) فى الموسوعة الإسلامية أن كتبه كانت سبباً فى ضياع ثروات من تأثر به من الناس فى علم الكيمياء إضافة إلى ضياع ثروته هو نفسه ، أما اللغة التى كتب بها هذه الكتب فكانت لغة غامضة كما هو حال لغة الكيمياء فى عهده ، أما مؤلفاته فى هذا العلم فهى (جامع الأسرار وتراكيب الأنوار) و(حقائق الاستشهادات) و(ذات الفوائد) و(الرد على ابن سينا فى إبطال الكيمياء) و(مصابيح الحكمة) و(مفاتيح الرحمة) وجعل هذا الكتاب لذوى المراتب العليا فى علم الكيمياء ، وهناك كتاب آخر علق فيه على كتاب (الرحمة) لجابر بن حيان أسماه الطغرائى (سر الحكمة فى شرح كتاب الرحمة) ومخطوطه (جامع الأسرار) لا يزال بعض منه موجوداً بالمجمع العلمى العراقى ، وقد كتب (الطغرائى) فى هذه المخطوطة عن الصنعة (تحويل العناصر البخسة إلى ذهب أو فضة) و أجاز تحقيقها ولكنه بالغ فى حكمة من يتوصل إلى الطريقة الصحيحة ، و يتطرق (الطغرائى) فى المخطوطة نفسها إلى شرح طريقته فى عمل الأكسير ويقول : ”إن الذى يريد أن يحذو حذوى عليه أن يفهم الطريقة فهماً جيداً ويتقن العمل اتقاناً محكماً“ . وقد ذكر (الطغرائى) فى مخطوطاته الزوايق والكباريت والزرانيخ والشبوب والأملاح والحجارة والطلق والأجساد المعدنية والأكلاس والأرمدة ، وذكر أيضاً المحاليل والتصاعد والعقود والتشميع والتصديات والاسفيداجات والزنجفرات والزنجارات ، وقد راح (الطغرائى) فى كتبه يجعل لكل مادة رمزاً معيناً لا يعرفه إلا هو و بعض من يحاول تعلم



الصنعة على يديه ، وقد تأثر (الطغرائي) كثيراً بـ (جابر بن حيان) و (الرازي) . وقد ادعى (الطغرائي) في أكثر من موضع في كتبه أنه تمكن من الصنعة ...أي أنه أحال المعادن البخسة إلى ذهب أو فضة .

مؤلفاته

. " جامع الأسرار " . مخطوط في الكيمياء .
— " المصابيح و المفاتيح " (مصابيح الحكمة و مفاتيح الرحمة) ، وهو مخطوط بياريس (برقم 2614) — " سر الرحمة " مخطوط بياريس برقم 2607 و يظن أنه شرح لكتاب " الرحمة " لـ (جابر بن حيان) .
- " الجوهر المنير في صنعة الأكسير " ، وهو مفيد في التعرف على اللغة الرمزية المستخدمة في الكيمياء عنده .
- " تراكيب الأنوار في الكيمياء " .
— وكتاب " حقائق الاستشهادات " ، الذي تولى فيه الرد على (ابن سينا) فيما ذهب إليه من استحالة تحويل المعادن إلى الذهب ، وحاول (الطغرائي) أن يثبت أن ذلك الأمر ممكن . وهو في هذا الكتاب يقدم أهم دفاع عن الكيمياء مقررًا أن العمليات الكيميائية ليست أبداً خلقاً " لفصول " جديدة أو إحداثاً لتمايز نوعي ولكنها فحسب جعل المادة تنهياً لتأخذ " الفصل " الذي أوجبه الخالق لها . وبهذا تأخذ حجة (الطغرائي) في الاعتبار وجهة نظر رجال الدين المحافظين والمدافعين عن استقلال



الطبائع الذاتية. ونجد توضيحاً لموقف (الطغرائي) - في هذه المسألة - فيما يورده (ابن خلدون) في مقدمته : فبعد أن ذكر مذهب (ابن سينا) في إنكار (الصنعة) واستحالة التحويل يقول : ”.....وغلطه (الطغرائي) ، من أكابر هذه الصناعة ، في هذا القول وردّ عليه بأن التدبير والعلاج ليس في تخليق الفصل و إبداعه وإنما هو في إعداد المادة لقبوله ، خاصة والفصل بما يأتي من بعد الإعداد من لدن خالقه و بارئه كما يفيض النور على الأجسام بالصقل و الإمهاء ، ولا حاجة بنا في ذلك إلى تصوره ومعرفته“ . لقد جمع (الطغرائي) نظريات علم الكيمياء التي كانت تستعمل آنذاك وشرخها وعلق عليها في كتابه (المصابيح والمفاتيح) . وهذا الكتاب بقي من أهم المراجع في أوروبا ، بل بقي يدرس في المدارس والكلّيات إلى عهد قريب في المشرق والمغرب .

ألقابه

حقيقة الأمر أن (الطغرائي) اشتهر بغزارة علمه وبطباعه اللطيفة ، والكثير من معاصريه يلقبونه بالأستاذ لتفوقه ليس فقط في حقل الكيمياء النظرية ، ولكن في معظم فروع المعرفة .



ما قيل عنه

ويقول السيد عبدالرازق نوفل فى كتابه المسلمون والعلم الحديث : ”أبو اسماعيل الحسين مؤيد الدين الأصبهاني الذى وضع كتابى (المصابيح و المفاتيح) و(حقائق الاستشهادات) فى الكيمياء وقد ضمنها أهمها النظريات العلمية المعروفة الآن فى الكيمياء“ . وقد بقى كتابه (المصابيح و المفاتيح) مرجعاً فى حقل الكيمياء لما حواه من نظريات فى علم الكيمياء . ورغم أنه كان يزعم الوصول إلى أسرار الحكمة وامتلاك مفاتيح كنوزها إلا أنه عجز عن ذلك لأنه اكتفى بالنواحي النظرية .

وفاته

عاش (الطغرئى) لسن تفوق السابعة والخمسين وقد مات سنة 515 هـ محكوماً عليه بالإعدام حيث كان شديد الطموح ، وطموحه كان قاتله ، فتوليه منصب الوزير فى عهد الملك (مسعود بن محمود) فى ولاية الموصل أثار عليه أحقاد الكثيرين ومنهم السميرمى الوزير بمملكة محمود بن مسعود فى أصفهان ، وفى سنة 513 هجرية سعى السميرمى مع بعض أعوانه المقربين من الملك (محمود) لأن يحرضوه على إعلان إمبراطورية السلاجقة للإقليم الغربى ، وأغاظ هذا الأمر الملك (مسعود) فسير جيشاً بصحبة وزيره (الطغرئى) للقاء جيش الملك (محمود) بصحبة الوزير السميرمى ، ودارت رحى الحرب بينهما فى موقع على مقربة من همدان و انتهت بهزيمة نكراء لجيش الملك (مسعود) فوق أسيراً مع وزيره



(الطغرأى) بيد أعداءهما فعفا الملك (محمود) عن مسعود أخيه وحكم على (الطغرأى) بالإعدام ، وعندما عزم الملك (محمود) على رمى (الطغرأى) بالسهم قال بعض الأبيات التى تأثر بها الملك (محمود) فأرجأ تنفيذ الإعدام ، غير أن السميرمى وأعوانه ظلوا يوغرون صدر (محمود) حتى نفذ فيه الإعدام عام (515 هـ) ... وهكذا أسدل الستار على حياة الكيميائى الشاعر الذى مات محكوماً عليه بالإعدام .

وقد أتى (بن خلكان) برواية مفادها أن (الطغرأى) قتل عام ثمانية عشر وخمسمائة (518 هـ) ولا يصح هذا التاريخ لأن "السميرمى" الذى اتهم (الطغرأى) بالالحاد وأوغر صدر الملك (محمود) وحته على قتله وقد قتل فى صفر من عام ستة عشر وخمسمائة (516 هـ) على يد عبد أسود كان فى خدمة (الطغرأى) انتقاماً لسيده الذى أحبه وأخلص إليه . أجمعت المصادر المتوفرة لدينا على أن "السميرمى" قتل عام 516 هـ أخذاً لثأر (الطغرأى) ، والمنطق يؤيد بأن مقتل (الطغرأى) كان سنة خمس عشرة وخمسمائة (515 هـ) وربما كان فى آخر هذا العام اذ ليس بمقدور العبد الوفى الذى ثأر لسيده أن يصبر طويلاً على حمل نار الحقد فى قلبه والثأر لمن أحبه ، إذ لابد للعبد أن بات يتحين الفرصة بل أول فرصة تتأتى له للأخذ بثأر سيده .



أبوالقاسم العراقي

اسمه

أبوالقاسم محمد بن أحمد العراقي .

مولده

عاش في النصف الثاني من القرن الثالث عشر الميلادي .

نشأته

مرت على الكيمياء الإسلامية فترة من الركود بدأت من مستهل القرن الحادى عشر و تجاوزت القرنين ، و لم يوقظها من سباتها إلا رجل من العراق يسمى (أبا القاسم محمد بن أحمد العراقي) ، ولا يعرف عن حياة هذا الرجل إلا النذر اليسير . ويقول صاحب (كشف الظنون) إنه عاش فى القرن السادس الهجرى ، أبا القاسم ذكر فى مقدمته لكتاب (عيون الحقائق) اسم ولى الأمر فى هذا العهد وهو الملك الظاهر ركن الدين . والمعروف أن مدة حكم هذا الملك امتدت من سنة 658 إلى سنة 676 هجرية ، فيكون (أبوالقاسم) قد عاش فى القرن السابع الهجرى لا السادس . ويرجح أنه مات سنة 1300 ميلادية تقريباً .



كيمياءه

كان كيميائياً أصيلاً ، بارعاً فى ميدان التجريب وفى النظر على السواء . وهو صاحب الكتاب المشهور (العلم المكتسب فى زراعة الذهب) الذى نلمس فيه دفاعاً حاراً عن نظرية تحويل المعادن ، وتدعيماً لها بإيراد تجارب العلماء السابقين حتى اليونانيين منهم ، وقيمة هذا المؤلف الكبير تتضح فى أنه يعطى لنا صورة جلية لكيمياء القرن الثالث عشر الميلادى . وهو يعتمد على كتاب ألفه محمد بن أميل — معاصر (المجريطى) . ومهما يكن الأمر فإن (الجلدكى) ، الذى عاش فى النصف الأول من القرن الرابع عشر بعد ذلك ، يعتبر عمل (العراقى) ذا أهمية خاصة وينوّه به كثيراً فى كتابه (نهاية الطلب) ، و(العراقى) يبين إمكانية التحويل بطريقة منطقية تتفق مع ما هو معروف من أفكار عن أصل الكون وطبيعة المعادن ، كما يبين أن لفعل النار أثراً كبيراً فى إمكان التحويل وهو يرى من الضرورى أن نعدّل من تأثير النار بإضافة إكسير أبيض أو أحمر على المواد المختلفة أثناء عملية التفاعل . وأخيراً يوضح طريقة عمل الإكسير ويثبت فى ذلك آراء كثيرة لا تخرج فى مجموعها عن آراء المتقدمين من المسلمين . وطريقته فى تحضير الإكسير ليست واضحة كما هى العادة ، ولكن الكتاب له أثر عظيم فى تاريخ الكيمياء لأنه يعطى صورة واضحة جلية للمبادئ والنظريات التى سار عليها هذا العلم إبان



القرن الثالث عشر ، وهو يقول أن الفلزات الستة أفراد من نوع واحد يختلف بعضها عن بعض فى الشكل والخواص ، ولكنها ليست كأفراد النوع الواحد من الحيوان أو النبات لأنها قابلة للتبدل . والطبيعة الذاتية كامنة فى هذه الفلزات ، ولا يفرق بينها سوى بعض الخواص العارضة التى يمكن إزالتها . والمعروف أنه لا يمكن تحويل نوع من الكائنات إلى نوع آخر مخالف له فى الجوهر والذاتية كالإنسان و الحصان مثلاً ؛ ولكن هذا لا يصح تطبيقه على الفلزات ، لأنه يمكن تحويل الرصاص إلى فضة . فإذا أثرت النار فى الرصاص أصلحته وأنضجته وتطاير الجزء الأكبر منه وتخلفت بقية صغيرة من الفضة . وبهذه الطريقة يمكن الحصول على ربع درهم من الفضة النقية من رطل الرصاص . ولما كان من الميسور تحويل جزء من الرصاص إلى فضة فليس من المستبعد تحويله كله . وبنفس الطريقة يمكن تحويل الفضة إلى ذهب مع تطهير نار السبك ، لأنها تصبغ بالنار إذ ذاك و تنقوى و تستحيل ذهباً . ولو كان الذهب والفضة نوعين مختلفين لما أمكن تحويل أحدهما إلى الآخر . ومما تجدر ملاحظته أن الذهب يوجد فى خاماته الطبيعية كاملاً أو ناقصاً ، والناقص منه يمكن تطهيره بالنار فينفصل منه الذهب والفضة . وكذلك توجد الفضة فى خاماتها ممزوجة بالرصاص ويسهل فصلها عنه . ووجود الفضة فى خامات الذهب راجع إلى أن الحرارة (فى باطن الأرض) تتضج أجزاء الخام القريبة منها فتستحيل ذهباً إذا كان الخام من خامات الذهب ، وإلى فضة إذا كان من خامات الفضة ، ولكنها تعجز عن إنضاج الأجزاء البعيدة عنها .



وظاهر مما تقدم أن الفلزات الستة كلها من نوع واحد يتميز أحدهما عن الآخر بخواص عرضية . والذهب أكملها لخلوه من هذه العوارض . أما الفضة والرصاص والقصدير فتشوبها البرودة بعكس النحاس والحديد اللذين يتميزان بالسخونة . وهذه الكيفيات الست لعنصر واحد أشبه بالحمى التي تصيب الشخص السليم إذا عولج وبرئ منها اكتسب أكمل حالة صحية . ويعتقد (أبو القاسم) أن الرطوبة والجفاف الملازمين للمعادن ليسا سوى تيار مائي ودخان أَرْضَى ، إذا امتزجا بالنسبة الملائمة نتجت عنهما الفلزات الستة . وإذا زادت نسبة الجفاف (أى الدخان) نشأت أحجار سهلة القصف كالمغنيزيا والمرقشيشا والتوتيا ، وإذا زادت نسبة الرطوبة (أى التيار) لم يتكون إلا الزئبق . والاستنباط الذى وصل إليه (العراقى) لا يتفق مع الحقيقة المعروفة الآن ، ولكنه لم يكن وليد الظن أو نتيجة الخيال ، لأنه بناه على الظواهر التي شاهدها من التجربة . فالرصاص مثلا يحتوى على نسبة ضئيلة من الفضة ، وقد قدرها بربع درهم فى الرطل ، أى بنحو 1.8 فى الألف . وهو لم يفطن إلى أنها كانت فى الأصل ممتزجة بالخام وتوهم أنها نتيجة الاستحالة بتأثير النار . ولم يكن هدف (أبى القاسم العراقى) فى دراسته لعلم الكيمياء ابتكار نظريات جديدة فى هذا المجال ، ولكن محاولة إثبات صحة النظريات التي قدمها العلماء السابقون له فى الحضارة العربية والإسلامية وتدوينها . لقد امتاز عمل (أبى القاسم العراقى) بالتوثيق العلمى الدامغ ، فعندما يتطرق إلى مسألة كيميائية يرجع فى بحثه إلى علماء اليونان وغيرهم من الحضارات الأخرى .



كما اشتهر (أبو القاسم العراقي) بين معاصريه بأنه من العلماء الذين لا يأخذون آراء و نظريات من سبقهم كمسلمة إلا بعد التجربة المخبرية ، التي تثبت صحتها ، وأهمية (العراقي) ، كما يقول (هولميارد): ”تكنم فى تفكيره المنطقى المتسق الذى لازم مناقشاته للقضايا الكيميائية ، ذلك التفكير الذى دعمه فى كل خطوة يخطوها بوقائع تجريبية لاحظها بنفسه أو أجراها فى المعمل“ . ومما هو جدير بالملاحظة والتقدير فى أمر هذا العبقري هو تحرره التام من السحر و الغموض ومن العناصر الغيبية التى أصبحت السمة المميزة لموضوع الكيمياء ، خاصة إذا ما قارناها بما كانت عليه فى العصور الوسطى المسيحية وإن كانت آراؤه فى مجموعها لا تمثل تقدماً عما نجده عند (جابر بن حيان)، وعلى أية حال ، فإن كيمياء (العراقي) — كما يقول (سارتون) تمثل التقدّم الذى أحرزته الكيمياء العربية حتى ذلك التاريخ و أن الإضافات اللاحقة كانت ذات قيمة ضئيلة نسبياً . وما كتبه العراقي كان بالفعل ذا تأثير بالغ فىمن جاء بعده من الكيميائيين فى الشرق و الغرب على السواء .

مؤلفاته

اهتم (أبو القاسم العراقي) بالتأليف و ترك بعض المصنفات فى الكيمياء منها :

. العلم المكتسب فى زراعة الذهب .



. كتاب الكنز الدفين .
 . كتاب النجاة والاتصال بعين الحياة .
 . كتاب عيون الحقائق وكشف الطرائق .
 . نهاية الطلب فى شرح المكتسب .
 وقد تميزت أعماله بالتوثيق العلمى فكان عندما يتطرق إلى مسألة كيميائية يرجع فى بحثه إلى أساتذة علماء اليونان و غيرهم من الأمم السالفة .
 وترجم علماء أوروبا مؤلفات (أبى القاسم العراقى) ، وحققوها فى وقت مبكر ، وعرفوا أهميتها ، وماحوته من مادة علمية ، وتاريخية ، وأثرت تلك المؤلفات على طلاب العلم فى الشرق والغرب فترة طويلة من الزمن .
 ومن هنا وجدنا أن معظم مؤلفات (أبى القاسم العراقى) محققة بواسطة مستشرقين لأهميتها العظمى ، ولكى يتمكنوا من دس السم فى السمن ، وذلك بنسب الكثير من الاكتشافات العلمية التى قام بها علماء العرب و المسلمين إلى علماء أوروبا كذباً و بهتاناً . ولكن حقيقة الأمر أننا تركن المسرح لهم يعملون كيف يشاءون ، فهذا جزاء المهملين .

ما قيل عنه

ومن العلماء الذين أعجبوا بمنهج (العراقى) عزالدين الجلاكى فقد استشهد به فى كتابه (نهاية الطلب) وقال عنه : ”إن أبا القاسم صرف سبع عشرة سنة فى دراسة علم الكيمياء وتتلذذ على يد الكثير من علماء العراق



ومصر وسورية والمغرب والحجاز واليمن ودرس عن كتب كتب من تقدّمه من العلماء المسلمين وغيرهم ، وبحث في السبل التي استعملت فإى تجاربهم العلمية“.

وقد أدى بحثه الطويل إلى الاعتقاد بأن النظرية التي قدمها العلماء الأوائل مضطربة لذا نجده دون جميع الحقائق التي وصل إليها في مقدمة كتابه (العلم المكتسب) . وتناول (العراقى) تعريف المعادن و تكوينها بإسهاب فى مؤلفاته الكيماوية . ويقول (جابر الشكرى) فى كتابه (الكيمياء عند العرب) :”يرى (العراقى) أن المعادن طبقات أعلاها الذهب ، والمعادن واحدة فى جوهرها وطباعها ولكنها مختلفة فى عدد من صفاتها . ومن أجل ذلك يمكن أن ينقلب بعضها إلى الآخر ، إذا نحن استطعنا أن نزيلا صفاتها العارضة باستخدام الأكسير بعد أن نحى المعدن إحماءً شديداً بالنار ، ودليل (العراقى) على أنه أحمى الرصاص مدة طويلة فتخلف عنه شئ من الفضة“ . وقد ذكر (الشكرى) فى الكتاب:”أن الرصاص الذى كان يستعمله أبو (القاسم العراقى) آنذاك ليس فلزاً نقياً بل فيه شوائب كثيرة منها الفضة فالذى شاهده عالماً (أبو القاسم) بعد إحماء الرصاص هو الشوائب التى تكون فيها مركبات الفضة المتجمعة بعد الإحماء أو الفضة نفسها“.

وفاته

يرجح أنه مات سنة 1300 ميلادية تقريباً .



الجلدكى

اسمه

هو "عزالدين بن أيدير بن على الجلدكى" .
تذكر الموسوعة الإسلامية أنه "على بن أيدير بن على" ، وتستدرك
بذكرها أن فى مصادر أخرى جاء اسمه (عزالدين) كيميائى حكيم .

مولده

أصله من (جلدك) ، وهى قرية فى (خراسان) تبعد حوالى خمسين متراً
عن (مشهد) ، عاش بمصر فى القرن الرابع عشر الميلادى .

نشأته

نشأ فى الشام فى عائلة من أصل خرسانى ، نسبته إلى (جلدك) من قرى
خراسان على فرسخين من مشهد الرضا . وزار بغداد و سكن القاهرة لفترة
زمن السلطان المملوكى (قلاوون) . وأنفق سبعة عشر عاماً فى أسفار
طويلة ليجمع الكتابات الكيميائية ويشرحها . ويبدو أنه كرّس ما تبقى من
حياته للتأليف إذ كتب ما لا يقل عن خمسة وعشرين كتاباً بعضها مطوّل
جداً . وتكمن قيمة هذه الكتب فى العدد الهائل من الاقتباسات التى أثبتتها



بدقة ملحوظة وبأمانة مما يجعلنا نقبل في ثقة كثيراً من الفقرات التي فُقدت أصولها على اعتبار أن ما أورده الجلدكى هو بمثابة نصوص أصلية .

مؤلفاته

أورد صاحب كشف الظنون أسماء الكتب التي ألفها (الجلدكى) كما يأتي :

1 - (البدر المنير في خواص الإكسير) ، للشيخ الإمام "إدمر بن على الجلدكى" المصرى ، شرح فيه قول صاحب الشذور فى اللام ألف فى البيت التاسع الذى يقول فيه :

أخونا الذى يأتى بعشرين دورة من الفلك العالى ليحصر مهلاً
شرح فى الكتاب تفسير عشرين دورة شرحاً مفصلاً .

2 - (البرهان فى أسرار علم الميزان) مخطوط ، للشيخ "إدمر بن على الجلدكى" ، وهو كتاب كبير فى أربعة أجزاء كبار ، ذكر فيه قواعد كثيرة من الطبيعى و الإلهى على مقدمات أصول القوم ، وشرح فيه كتاب بليناس فى الأجساد السبعة ، وكتاب (جابر بن حيان) فى الأجساد وحل فيه غالب كتب الموازين لجابر .

3 - (المصباح فى علم المفتاح) ، لـ "إدمر بن عبد الله الجلدكى" ، جاء فيه : "قال قد أشار (جابر) فيما يزيد على ثلاثة آلاف كتاب فى طرق مختلفة من المفتاح ، وجعلنا الحاصل الذى جمعناه فى كتبنا الخمسة



المطولة ، التى هى نهاية الطلب والتقريب ، وغاية السرور والبرهان ، وكنز الاختصاص وجعلنا خلاصة الخمسة فى هذا الكتاب ، أوله الحمد لله الأعظم : وله أصابع طوال وأسنان كثيرة ولا شك أن لكل اصبع فيها مصباح ، وجملة المصاييح ستون وثلاثمائة 360 ، وقسمناه على أربعة أقسام ، ولكل قسم مقدمة ومصاييح وخاتمة ، ولكل تسعون مصباحاً . وجاء فى الفهرس التمهيدى أن آثار (الجلدى) هى كما يأتى :

1 - المصباح فى علم المفتاح (الكيمياء) الأول فقط من الكتاب لـ "على بن أيدمر بن على الجلدى" المتوفى سنة (672 هـ) ، 90 ق ، 20×29 سم ، مغربى - ف279 (359) ، عن البلدية بالإسكندرية 1029 ب (1) .

2 - نهاية الطلب فى شرح المكتسب فى زراعة الذهب ، لـ "عز الدين على بن ايدمر الجلدى" المتوفى سنة (762 هـ) .

3 - البدر المنير فى مغرفة أسرار الاكسير ، للحكيم "ايدمر بن على الجلدى" . 18 ق ، خط - ف1029 ، عن دار الكتب المصرية 988 طبعة .

4 - كتاب البرهان (منتخب من الجزء الرابع منه) لـ "عزالدين ايدمر الجلدى" . 92 ق ، 10×15 سم ، خط ، ضمن مجموعة (42) ، ف1034 ، عن دار الكتب المصرية (731) طبعة .



5 - البرهان فى أسرار علم الميزان (الثانى) لـ "عز الدين بن ايدمر الجلدكى" ، المتوفى سنة (762هـ) . 220 ق ، 25×20 سم ، خط - ف 1034 ، عن دار الكتب المصرية (35) طبعة .

6 - كتاب التقريب (فصول من الجزء الرابع) ، لـ "عزالدين ايدمر الجلدكى" . 6 ق ، 15×10 سم ، خط ، ضمن مجموعة (20) — ف 1034 عن دار الكتب المصرية 731 طبعة .

7 - الجوهر المنظوم والدرالمنثور فى شرح ديوان الشذور ، لـ "عزالدين ايدمر الجلدكى" المتوفى سنة (762 هـ) . 110 ق ، 25×15 سم ، خط سنة 1091 هـ ، ف 1035 ، عن دار الكتب المصرية (6) طبعة .

8 - درة الخواص وكنز الاختصاص فى معرفة الخواص ، لـ "عزالدين ايدمر الجلدكى" المتوفى سنة (762 هـ) ، 160 لوحة ، 40×20 سم ، مصورة عن نسخة المتحف البريطانى ، ف 1036 ، عن دار الكتب المصرية 355 طبعة .

وجاء فى هدية العارفين "على بن ايدمر الجلدكى" ، "علاء الدين" المتوفى سنة 743 هـ — له من الكتب "أنوار الدرر فى إيضاح الحجر" و "البدر المنير فى خواص الاكسير" و "البرهان فى أسرار الميزان" ويقع فى أربعة أجزاء كبار و "بغية الخبير فى قانون طب الاكسير" و "التقريب فى أسرار التركيب" و "الدر المكنون فى شرح قصيدة ذى النون" و "الدر المنثور فى شرح الشذور" و "درة الخواص وكنز الاختصاص فى أسرار الحروف" و "الدرة المعنوية فى شرح مخمس الماء والأرض النجمية" و "سر الحكمة فى



شرح كتاب الرحمة" و "شرح الصحيفة العظمى لهرمس الكبير فى الأكسير" و "شمس المنير فى تحقيق الأكسير" و "غاية السرور فى شرح الشذور" و "القانون الكبير فى صناعة الأكسير" و "كتاب الرحمة فى الكيمياء" و "كشف الأسرار للإفهام فى شرح قصيدة أبى الاصبع عبد العزيز بن تمام" و "كنز الاختصاص ودرة الغواص فى معرفة الخواص" و "لوامع الأفكار المعنية فى شرح الم خمس الماء والورق والأرض النجمية" و "مدخل التدبير وعنوان الإكسير" و "المصباح فى أسرار علم المفتاح" و "مطالع البدور فى شرح صدر الشذور" و "نتائج الفكر فى الفحص عن الحجر" و "نهاية الطلب فى شرح الكتب فى صناعة الذهب" . وأوردت دائرة المعارف الإسلامية "على بن ايدمر بن على" ، و فى رواية أخرى "عز الدين ايدمر بن على" ، صاحب عدة تواليف فى العلوم الخفية وخاصة فى علم الكيمياء وقد فصلها "بروكلمان" فى كتابه ، وذكر أن المطبوع منها هو "المصباح فى أسرار علم المفتاح" (بمباى 1302هـ) ونتائج الفكر فى أحوال الحجر (بولاق فى تاريخ غير معلوم) ولا نكاد نعرف شيئاً عن حياة "الجلدكى" ، وكل ما نعرفه على التحقيق انه ألف أحد كتبه فى دمشق عام 740 هـ (1339 م) ، وألف كتاباً آخر فى القاهرة عام (740 هـ) ، والشائع انه توفى عام 743 هـ ، على أن "بروكمان" يذكر من الروايات التى قيلت فى تاريخ وفاته انه توفى عام 762 هـ . وجاء فى الذريعة تحت رقم (205) "البدر المنير" فى قانون طلب الإكسير ذكره فى (مرآة البلدان) فى المجلد الرابع الذى فى الجيم فى



لفظ (جلدك) وذكر إنها قرية بخراسان على فرسخين من مشهد الرضا (ع) واليها ينسب الحكيم الكيماوى الفاضل الشهير بـ (الجلدكى) مؤلف هذا الكتاب و غيره من التصانيف . وقال (الجلدكى) فى أول كتابه المصباح : "وأما الأستاذ الكبير (أبو الحسن على بن موسى) صاحب الشذور فقد شرحنا صدر كتابه فى عدة كتب لنا وشرحنا جميع ديوانه فى كتابنا المسمى (السرور فى أربعة أجزاء) " ، فيظهر منه أن له شروحاً للشذور ومنها (كشف المستور) الآتى وفى ينبوع الأكسير أيضاً لـ "يدمر بن على الجلدكى" ألفه فى دمشق كذا ذكره كشف الظنون بعد ذكره ما نقلناه عنه أولاً فيظهر انهما كتابان له سماهما باسم واحد كما انه ألف كتابين آخرين فى الكيمياء أيضاً سماهما (البرهان) . وتستطرد الذريعة فى القول بأنه نسب فى كشف الظنون كتباً كثيرة فى الكيمياء إلى هذا المؤلف جملة منها بعنوان "يدمر بن على الجلدكى" ومنها (كنز الاختصاص) المطبوع ولكن سمي المؤلف فى المطبوع منه بـ "على بن محمد بن ايدمر الجلدكى" ، ومنها (نتائج الفكر) الذى ألفه بالقاهرة أواخر شوال سنة 742 هـ مرتباً على اثنى عشر باباً ، ومنها (كتاب البرهان) الذى اختصره بعض الأصحاب ومر المختصر بعنوان (اختصار البرهان) لكن سماه فى الاختصار بـ "ايدمر بن عبدالله الجلدكى" كما سماه كذلك فى كشف الظنون عند ذكر كتابه (نتائج الفكر) وذكر له أيضاً (الدر المنثور) فى شرح صدر الشذور الذى ألفه أيضاً فى القاهرة سنة 742 هـ فيظهر من تواريخ تأليفه انه من أهل القرن الثامن فليس هو الأمير الكبير عزالدين



ايدمر الظاهري نايب دمشق والمتوفى بها سنة 700 هـ — كما أرخه في الشذرات ، وأن الأمير "عزالدين ايدمر" هذا ليس هو والد الأمير (طبل خانه) بدمشق سنة 760 هـ وتوفى بها سنة 762 هـ لان والده كان أمير جندار وليس على هذا المتوفى في هذا التاريخ هو العلامة الكيماوى المؤلف لهذه الكتب الكثيرة وإلا لكان يذكر ولو بعضها في الدرر الكامنة ، وترجمة في (معجم المطبوعات) بعنوان "عزالدين على بن يدمر بن على بن ايدمر الجلكى" المتوفى بالقاهرة سنة 762 هـ ونسب إليه عدة من التصانيف المذكورة ، ورأيت خبراً في (الذريعة) له ترجمة ج 3 ، ص 68-70 بعنوان (الشيخ الأمير بن على الجلكى) له (التقريب في أسرار التركيب) في الكيمياء وله (نتائج الفكر) ألفه سنة 742 هـ — وله (المصباح) . وتشير الذريعة في مكان آخر أى في الصفحة 89 من المجلد الثالث أن البرهان في أسرار علم الميزان ، للشيخ "ايدمر بن على الجلكى" صاحب الكتابين المسمى كل منهما بـ (البدر المنير) الذى سبق فيه الكلام في ترجمة المؤلف وتأريخه ، قال في أول مصباحه المطبوع : (إن البرهان هذا كبير في أربعة أجزاء) وقال في معجم المطبوعات (رأيت الجزء الثالث منه مكتوباً في مكتبة الحجاج بالقاهرة) (أقول) توجد المقالة الرابعة من الجزء الرابع منه في مكتبة الشيخ الحجة مرزا محمد الطهرانى وهى مشتملة على عدة كتب :

- 1- كتاب النبات ، 2- كتاب الأسرب القلعى ، 3- كتاب الحديد ، 4-
- كتاب الذهب ، 5- كتاب النحاس ، 6- كتاب الزبيق ، 7- كتاب



الفضة وهو كتاب القمر ، ثم ذكر فيه جملة من الموازين ، والنسخة من آخرها ، وما مر في الجزء الأول بعنوان (اختصار البرهان) هو اختصار لهذا البرهان لا البرهان المختصر الآتي .

- "البرهان في الميزان" أيضاً لـ (الجلدكي) المذكور وهو مختصر كتبه بعد البرهان الكبير الذي هو في أربعة أجزاء كما صرح به في أول كتابه (المصباح في المفتاح) وذكر انه شرح هذا البرهان المختصر بشرح سماه بـ (سراج الأذهان في شرح البرهان) .

يبدو مما تقدم أن صاحبنا (الجلدكي) كان عصامياً إذ لن نجد له سنة مولده ، وربما لم يعرف مسقط رأسه إلا نتيجة للقبه الذي ذكر فيه مكان ولادته . لقد حاولت قراءة ثلاث مخطوطات وهن :

1- رسالة في الكيمياء لـ (الجلدكي) و تقع في اثنتين وخمسين ورقة .
2- التقريب في أسرار التركيب للجلدكي وتقع في خمس وثمانين ومائة ورقة .

3- غاية السرور في شرح ديوان الشذور لـ (الجلدكي) .
وكان خط اثنتين مكن المخطوطات مشوشاً ومرتبكاً يكاد لا يقرأ ، أما الثالثة فقد كتبت بخط واضح وتحتوى هذه المخطوطة على كثير من مما جاء في كتب جابر بن حيان ويبدو أن (الجلدكي) معجب بـ (جابر بن حيان) غاية الإعجاب ، إذ كثيراً ما نعتة بالإمام (جابر بن حيان) . أن (الجلدكي) حاول تقليد (جابر بن حيان) فيما كتب الأخير بالكيمياء ، إلا أنه أخفق في الوصول إلى جزء ما وصل إليه (جابر بن حيان) الذي



يعتبر بحق صاحب الطريقة العملية فى الكيمياء بل هو من روادها بين علماء العرب .هذا ولا أريد فى هذا الباب أن أعيد ما كتبه (جابر بن حيان) ، كما فعل (الجلدكى). وقد كانت طريقة الكتابة فى الكيمياء عند الأخير مصحوبة بغموض متعمدة ، وأحياناً يقرب من كتابة الطلسمات . لقد امتازت مؤلفات (الجلدكى) العديدة بالتفصيل وتقصى الحقائق والإيضاحات الضرورية لفهم المسألة ، حتى لغير المتخصص فى مادة الكيمياء . كان يسهب فى الشرح ، فيعطى كثيراً من الأمثلة الدقيقة لبعض التفاعلات الكيميائية ، كما أنه اهتم بالنواحي التاريخية .

كيمياؤه

ولم يغفل (الجلدكى) التطبيق العملى للكيمياء ، إذ نجد فى كتابه (التقريب) بياناً بالأجزاء المعدنية الداخلة فى العلاج...كما تكلم عن صناعة الصابون فقال : ”الصابون مصنوع من بعض المياه الحادة المتخذة من القلى و الجير (محلول الصودا الكاوية) ، والماء الحاد يهراً الثوب فاحتالوا على ذلك بأن مزجوا الماء الحاد بالدهن الذى هو الزيت وعقدوا منه الصابون الذى ينقى الثوب ويدفع ضرر الماء الحاد عن الثوب وعن الأيدي “ ، ولا يجمل بنا أن نترك الحديث عن (الجلدكى) دون أن نشيد بآثاره العلمية وبصيرته النافذة إلى أسرار الطبيعة و توصله إلى آراء علمية هى بالنسبة لعصره خير شاهد على الخصوبة والإبداع إلى حد يدعو إلى



الدهشة وإلى الدهشة وإلى مزيد من التساؤل . ومن الطريف أنه تمكن من فصل الذهب عن الفضة بواسطة حامض النيتريك ، ولا يخفى ما لذلك من أثر في فرز عيارات الذهب الخالص و تمييزها . كما أنه قد توصل على نحو يسترعى الانتباه إلى ملاحظة أن المواد لا تتفاعل فيما بينهما إلا بنسب وأوزان ثابتة . وهذا هو قانون النسب الثابتة في الاتحاد الكيميائي الذي توصل إليه العالم الفرنسي "يوسف براوست" (Joseph Louis Proust) سنة 1799 ميلادية .

اشتهر (الجلدكي) بتعليقاته وتفسيراته لبعض النظريات و الأفكار الكيميائية الغامضة ، لذا فإنه قدم خدمة عظيمة لطلاب العلم في هذا الميدان .

كان (الجلدكي) حريصاً كل الحرص على صحة النقل ، فمؤلفاته لها قيمة عظيمة عند المؤرخين للعلوم ، وسبب الثقة في مصنفات (الجلدكي) هو اعتماده على الاستشهاد بأقوال من سبقه من علماء العرب والمسلمين وغيرهم . ولـ(الجلدكي) الفضل في اكتشاف أن لكل مادة لوناً خاصاً بها عند الإحترق . ولاشك أن هذه الخاصية من أهم خصائص المادة التي يفرق بها علماء العصر الحديث بين المواد المختلفة . والغريب أن علماء الغرب يدعون أنهم يجهلون أعمال (الجلدكي) في علم الكيمياء ، لأن كتبه بقيت مهجورة في المكتبات العالمية باللغة العربية على شكل مخطوطات ، ولكنهم نسوا تماماً أن كتاب (المصباح في علم المفتاح) لـ(الجلدكي) كان في تناول علماء الشرق و الغرب بلغات مختلفة . وسبب إدعاء



علماء أوروبا أنهم لا يعرفون شيئاً عن إسهام (الجلدكى) فى علم الكيمياء ، هو ليس إلا تبريراً لنشر اكتشاف قانون النسب الثابتة فى الاتحاد الكيميائى لـ "جوزيف برواست" (1214 هجرية) ، حتى أصبح طلاب العلم فى المعمورة يعتقدون ذلك . ومهما يكن من أمر ، فإن لتسجيل (الجلدكى) لآراء الكيميائيين السابقين فى الإسلام بدقة و أمانة أكبر الأثر وأصده . وهو بهذا يستحق فى رأى (هولميارد) أطيب الشكر والعرفان بالجميل من كل أولئك الذين يهتمهم دراسة تاريخ الكيمياء . وقد نقل كثيراً من آرائه الكيميائى السويسرى (بارسلوسىوس) Parclesus (1451م) والكيميائى الفرنسى (ليمرى) Lemery (1657 م) .

يقول (الجلدكى) فى فلسفته : "إن العلم هو خادم الشريعة الأول وهو لا يتنافى مع المأثور الدينى فالكيمياء مثلاً علم روحى يتوافق مع العرفان النبوى" .

اشتهر (الجلدكى) بسعة اطلاعه وتبحره فى علم الكيمياء ، ودراسة مصنفات (جابر بن حيان) و(أبى بكر الرازى) ، وغيرهما من علماء الإسلام وكان فى عمله هذا معروفاً بتعليقاته وتفسيراته وشروحه لبعض النظريات والآراء الكيماوية العسية .



ما قيل عنه

يقول (د.عزة مريدن) فى معرض حديثه عن العلماء العرب : ” ... ومنهم هذا الجلدكى العجيب الذى ما قرأت قصيدته مرة إلا أقسمت غير حانت أن هذا هو مكتشف الذرة وواضع أسس الصواريخ “ . وهو يصف كنه الذرة فى المعادن والعناصر الكيماوية و يشبها بالمجموعة الشمسية على نحو ما يفعل علماء الذرة اليوم حينما يبحثون فى البروتون والنيوترون المركزين و الإلكترون الذى يحيط بهما . يقول (عمر رضا كحالة) فى كتابه (العلوم البحتة فى العصور الإسلامية) : ” إن الجلدكى المتوفى سنة 743 هـ يعد من أعظم العلماء معرفة بتاريخ الكيمياء وما كتب فيها من قبله “ .

يقول (روحى الخالدى) فى كتابه (الكيمياء عند العرب) : ” و يظهر أثر (الجلدكى) جلياً واضحاً فى تفكيره العميق وعلمه الواسع فيما نسميه بأداب الكيمياء الإسلامية ، فإنه على ما يظهر لما من مؤلفاته قضى معظم حياته فى جمع كتب الكيمياء التى استطاع الحصول عليها و تفسيرها والتعليق عليها “ .

وقد أجزت جهوده العظيمة فى عصرنا هذا إذ أصبحت مؤلفاته معيناً لا ينضب و مصدراً مهماً لأبحاثنا فى علم الكيمياء الإسلامية ولدراستنا عن الكيمائيين الإسلاميين . ونلاحظ أيضاً من خلال مؤلفاته أن (الجلدكى) كان يجرى بنفسه تجارب عديدة فى هذا الموضوع مع أن القسم الأكبر من



مؤلفاته يحتوى على تعليقات وشروح . وجاء فى (كتاب المسلمون و العلم الحديث) لعبد الرزاق نوفل ما نصه : ”إن الجلدكى أول عالم نبه الأذهان إلى خطر استنشاق الإنسان للغازات والأبخرة الناتجة من التفاعلات الكيميائية وضرورة الاحتياطات الكافية وهو إن كان أوصى بوضع قطعة من القطن و القماش فى أنفه فلعل ذلك ما أوحى للعلماء حالياً أن يستعملوا الكمادات فى معامل الكيمياء“ .

كما شرح طريقة التقطير التى تستعمل حالياً مثل أوراق الترشيح و التقطير تحت الحمام المائى و التقطير المزدوج . وهو القائل بعد تجربة : ”الرصاص جسم ثقيل بطباعه يذوب بالنار ذوباناً سريعاً و يحترق فيها ويتولد بالاحتراق المرتك والاسرنج ... وإذا طرق يحتمل التطريق حتى يسرع إليه التفتت والتقصب ، ويسرع إليه التصديد بالحموضات وبـ (خل العنب) إلى أن يصير أسفيدجاً“ .

كما بحث (الجلدكى) فى الميكانيكا وعلم الصوت والتموج المائى والهوائى وسجل شروحاً وتعليقات علمية دقيقة لبعض النظريات الميكانيكية كما ورد فى كتابه (أسرار الميزان) . كما اشتغل فى الطب و الصيدلة والظواهر الطبيعية معتمداً على ما قرأه عن أساتذته ابن الهيثم والطوسى والشيرازى . كان (الجلدكى) مغرمًا بجمع المؤلفات الكيميائية وتفسيرها وكانت عاداته أن ينقل عن تقدمه من المشاهير كجابر بن حيان وأبى بكر محمد بن زكريا الرازى فقرات كاملة وبذلك يكون قد أدى لتاريخ الكيمياء فى الإسلام



خدمة جليلة إذ دَوّن في كتبه الحديثة نسبياً ما يكون قد اندثر من كتب
سابقه .

وفاته

الشائع انه توفي عام 743 هـ ، على أن (بروكلمان) يذكر من الروايات
التي قيلت في تاريخ وفاته انه توفي عام 762 هـ .



أحمد زويل

اسمه

أحمد حسن زويل .

مولده

ولد (د.أحمد زويل) فى مدينة دمنهور بجمهورية مصر العربية فى السادس والعشرون من فبراير عام 1946 .

نشأته

بدأ تعليمه الأولى بمدينة دمنهور ثم انتقل مع الأسرة إلى مدينة دسوق مقر عمل والده حيث أكمل تعليمه حتى المرحلة الثانوية ثم التحق بكلية العلوم جامعة الإسكندرية عام 1963 وحصل على بكالوريوس العلوم قسم الكيمياء عام 1967 بتقدير إمتياز مع مرتبة الشرف وكان يقيم أثناء سنوات الدراسة الجامعية بمنزل خاله المرحوم (على ربيع حماد) بالعنوان 8 ش 10 بمنشية إفلاقة بدمنهور . وحصل على درجة (الماجستير) سنة 1969م بعد ثمانية أشهر من تعيينه . وبدأ (د.أحمد زويل) مستقبله العملى كمتدرب فى شركة (شل) فى مدينة الإسكندرية عام



1966 واستطاع عن طريق المراسلة الحصول على منحة علمية من جامعة (بنسلفانيا) بالولايات المتحدة الأمريكية ، وسافر إليها سنة 1969 م . حصل على درجة (الدكتوراه) فى دراسة الطيف (تحليل الضوء) من جامعة (بنسلفانيا) 1974م أجل العودة إلى مصر ، وحصل على منحة فى جامعة (بيركلى) بشمال كاليفورنيا ، للعمل باحثاً لمدة عامين ، وانتقل (د.زويل) إلى جامعة (بيركلى) بولاية (كاليفورنيا) وانضم لفريق الأبحاث هناك . وفى عام 1976 عين (زويل) فى كلية كالتك كمساعد أستاذ للفيزياء الكيميائية وكان فى ذلك الوقت فى سن الثلاثين وعمل أستاذاً مساعداً فى معمل متخصص فى أبحاث (أشعة الليزر) لمدة أربع سنوات ، ثم أستاذاً للقسم . عين أستاذاً مساعداً بجامعة (كالتك) ، ثم أستاذاً للفيزياء و الكيمياء بها. ويشغل حالياً أستاذ كرسى العالم (لينوس بولنج) الحائز على جائزة (نوبل) مرتين 1954م و 1963م .

وفى سن الثانية والخمسين فاز (د.أحمد زويل) بجائزة (بنيامين فرانكلين) بعد اكتشافه العلمى المذهل المعروف بإسم (ثانية الفيمتو) أو Femto-Second وهى أصغر وحدة زمنية فى الثانية ، ولقد تسلم جائزته فى احتفال كبير حضره 1500 مدعو من أشهر العلماء والشخصيات العامة مثل الرئيسان الأسبقان للولايات المتحدة الأمريكية (جيمى كارتر) و(جيرالد فورد) وغيرهم .

وفى عام 1991 تم ترشيح (د.أحمد زويل) لجائزة نوبل فى الكيمياء وبذلك يكون أول عالم عربى مسلم يفوز بتلك الجائزة فى الكيمياء منذ أن



فاز بها الأستاذ (نجيب محفوظ) عام 1988 في الأدب والرئيس الراحل (محمد أنور السادات) في السلام عام 1978. ولـ (د.أحمد زويل) أربعة أبناء وهو متزوج من (ديما زويل) وهي تعمل طبيبة في مجال الصحة العامة ، وهو يعيش حالياً في (سان مارينو) بولاية (كاليفورنيا) .

أهمية الفيمتو

”إن الفرع الجديد في العلم وهو (ثانية الفيمتو) تم إكتشافه عام 1988 بعد العديد من الأبحاث والتجارب التي أجريت في معامل الأبحاث بجامعة (كالتيك) بولاية (كاليفورنيا) الأمريكية ، وهذا الاكتشاف المذهل سيتم استخدامه بكثرة في العديد من المجالات مثل الطب ، الإليكترونيات ، علوم الفضاء ، الكيمياء ، الفيزياء وغيرها . إن إسهام (د.زويل) بهذا الاكتشاف المذهل يستحق أن ينال عنه جائزة (نوبل) للكيمياء لأنه مكننا لأول مرة أن نلاحظ بالتصوير البطيء ما يحدث خلال أى تفاعل كيميائي وبذلك نستطيع أن نشرح العديد من المعادلات والصيغ الكيميائية الصعبة التي لم نفهمها من قبل مثل معادلة (فانت هوف) التي نال عنها جائزة (نوبل) ، إن ثانية الفيمتو تستخدم حالياً في مختلف أنحاء العالم لفهم ميكانيكية التفاعلات الكيميائية التي تحدث عند إذابة أى من المواد الكيميائية المختلفة في السوائل أو لتطوير أنواع جديدة من المواد الصناعية لاستخدامها في الإليكترونيات كما تستخدم في مجالات البحث الخاصة



بدراسة الأنظمة البيولوجية المختلفة . إن معرفة ميكانيكية التفاعلات الكيميائية تساعدنا أيضاً على التحكم فيها حيث أن بعض التفاعلات الكيميائية التي نقوم بها لإنتاج مادة معينة قد ينتج عنها بعض التفاعلات الأخرى الغير مرغوب فيها والتي يجب أن يتبعها عمليات التنظيف والفصل لإستخراج المادة المطلوبة فقط ولكن إذا أمكننا التحكم فى التفاعلات الكيميائية سنستطيع أن نتجنب هذه التفاعلات الغير مطلوبة .

إن كيمياء الفيمتو قد غيرت نظرتنا للتفاعلات الكيميائية فباستخدام (ثانية الفيمتو) نستطيع أن نرى تحركات الذرات كما تخيلناها قبل ذلك باستخدام كاميرا خاصة فائقة السرعة . ويستخدم العلماء حول العالم الآن (ثانية الفيمتو) فى دراسة وتحليل العديد من المواد الكيميائية بمختلف أشكالها السائلة والصلبة والغازية وتفاعلاتها مع بعضها البعض وتطبيقاتها تغطى العديد من المجالات بدءاً من دراسة العوامل المساعدة فى التفاعلات الكيميائية وكيف يتم تصميم المكونات الإلكترونية للجزيئات ووصولاً إلى أدق العمليات المتعلقة بالحياة مثل الطب وكيفية تطويره فى المستقبل .

إن المزيد من البحث والدراسة فى هذا المجال سيساعد على إكتشاف فوائد أخرى له وعلى التفسير الدقيق لجميع المفاهيم الهامة فى الكيمياء مثل الاتحاد والانفصال بين المواد الكيميائية وغيرها من المفاهيم الهامة الأخرى . وتتلخص فكرة الفيمتو كيمياء والتصوير فائق السرعة الذى نال عليه العالم المصرى (أحمد زويل) جائزة نوبل فى الكيمياء فى استخدام أشعة الليزر ذات الترددات المتلاحقة لتصوير سلوك الجزيئات الذرية ،



وتتبع التحولات التي تحدث بعد أى نشاط كيميائى . وقد استطاع العالم المصرى (أحمد زويل) بعد سلسلة من التجارب من إطلاق شعاعين من الليزر ذات التردد المرتفع نحو مركب كلوريد الصوديوم وهو أبسط المركبات الكيميائية التي يمكن متابعتها بسهولة . أحد هذين الشعاعين تحرك فى خط مستقيم نحو الجزيء مما أحدث به نشاطاً كيميائياً ثم لحقه الشعاع الآخر بعد زمن يقدر بجزء من المليون مليون في الثانية ليضيف طاقة إلى الجزيء تمكنه من إنتاج طاقة ذات تردد ضوئى خاص بين موقع وحالة الجزيء والتغيرات الذرية التي حدثت وذلك بقياس فرق الجهد بين كل نبضة ضوئية والأخرى ، ولتقريب الفكرة إلى الأذهان يمكن اعتبار نبضة الليزر التي تستغرق جزءاً من مليون المليون جزءاً من الثانية تحاكي غطاء عدسة الكاميرا حيث أن كل نبضة تصطدم بالذرة وترتد حاملة معها صورة مختلفة وبذلك فإن سرعة النبضات الليزرية التي تفوق حركة الجزيئات بآلاف المرات تعطى شكلاً كاملاً لخطوات التفاعل والجديد فى هذا العلم أن الفيمتو كيمياء يسهل متابعة التفاعلات لحظة ولادتها ومشاهدة بناء الفراغ البلورى للعناصر كذلك يمكن تعديل وإصلاح أى أخطاء قد تحدث وينعكس ذلك على المجالات الاستراتيجية ذات التطبيقات الحيوية المهمة للإنسانية مما يعنى أن هذه النظرية سوف تفتح باباً جديداً للعلم لا يقل عن اكتشاف الليزر نفسه⁵¹ .

⁵¹ يحيى يوسف : (معنى نظرية الفيمتو ثانية) ، جريدة الأهرام ، العدد 41219 فى 19/10/1999 .



أهمية الكشف والاختراع

إن ما توصل إليه (د.أحمد زويل) يفتح باباً كبيراً من أبواب الرفاهية والتقدم للحياة البشرية في المجالات المتنوعة في أنحاء العالم المختلفة ، ويقول (د.أحمد زويل): "الفامتو سكند" ... فتح علمي للوصول لهذا العامل الزمني لهذه الوحدة الزمنية الجديدة التي لا يعرف العالم عنها شيئاً ستحدث انقلاباً علمياً وتحولات رهيبية . أنا اكتشفت زمناً أصغر من الثانية ... زمناً أقل من الثانية بمليون من البليون من الثانية SECOND FEMTOS علاقته بالثانية الواحدة مثل علاقة الثانية الواحدة بـ 32 مليون سنة . وهذا معناه ببساطة أنني لدى القدرة الزمنية أن أجعلك ترى فيلماً في السينما عن الجزيئات طوله 32 مليون سنة لكي أستطيع أن أجعلك ترى كل ثانية منه . بمعنى آخر : أنا توصلت إلى تصوير حركة الجزيء ، ولو حركته ثانية واحدة أستطيع أن أرى كل فمتو ثانية من حركته . هذا العامل الزمني الجديد يحدث انقلابات ، ويفتح مجالات رهيبية في الطب بفروعه والكيمياء .

طبعاً... جسم الإنسان يتكون من جينات ، والجينات تتكون من جزيئات ، ولو حدث للجزيء خلل ما ، الآن نستطيع أن نعرف بهذا الزمن الجديد (الفمتو ثانية) لماذا أخطأ الجزيء في عمله وأسباب ذلك الخطأ ، وبالتالي نستطيع أن نعالجه أو نمنعه أصلاً من الخطأ أو الخلل في أداء عمله ، وبالتالي نستطيع أن نعالجه أو نمنعه أصلاً من الخطأ أو الخلل في أداء



عمله . وهذا اكتشاف علمى عالمى مذهل ، وفى خلال السنوات العشر القادمة ، نستطيع أن نقلل الأمراض كثيراً ، ونقلل الحروب ، والإنسان العادى دائماً يسأل ما الذى سيعود عليه من هذا العلم ؟ لكن المجتمعات المتقدمة تعرف أن الاكتشافات المهمة جداً هى نقطة تحول فى تاريخ البشرية . الآن باكتشاف هذا الزمن الجديد نستطيع أن نصوّر وندرس الخلية فى جسم الإنسان ونعرف هل الجسم مثلاً سيصاب بمرض السكر أم لا ، وإذا كان هذا الجسم سيصاب نستطيع أن نعالج الجزئ ، نستطيع أن نصل إلى أن نعرف إذا أخطأت الخلية مثلاً فى تنفيذ عملها للحظة واحدة يصاب الجسم بالسرطان ، ويمكن أن نمنع الخلية من ذلك ، ما توصلت إليه هو تصوير حركة الجزئ ، وهذا يفتح مجالات رهيبية فى الطب والكيمياء والصناعة والزراعة ، وهو اكتشاف مذهل ، وفى خلال السنوات العشر القادمة نستطيع أن نقلل من الأمراض ، وبه نستطيع معالجة الأمراض الخطيرة مثل : الإيدز ، والسكر ، والسرطان ، والشلل ، لأننا نستطيع تصوير الخلية الموجودة فى جسم الإنسان ، ومعرفة إمكانية إصابة الجسم بمرض بعينه أم لا عن طريق التعرف على أخطاء الخلية . ويمكننا كذلك تصوير عملية الهدم والبناء ، والتحكم فى حدوثها ، والتحكم فى الجينات ، والبروتينات ، وكذلك تسجيل الحياة داخل الأجسام البسيطة المتناهية فى الصغر . زد على ذلك أنه يمكن باستخدام الليزر ، وهذا الزمن الجديد (الفمتو) إجراء العمليات الجراحية بدون فتح أو ألم ، وبأقل التكاليف ، عن طريق تحديد الطبيب لموضع الألم والخلل ، وإعطاء



جرعات من ضوء الليزر ، فتتدفع إلى إصلاح الخلل الذى يصيب الخلية . وكذلك "الفمتو ثانية" تطبيقات هائلة فى ميادين كثيرة لا حد لها ، مثل :
تخليق مواد جديدة ، وعلوم الفضاء ، والاتصالات ، والإلكترونيات ،
وغيرها وفى حديث آخر للدكتور زويل لخص أهمية البحث العلمى فى
نقطتين قائلاً :

1- العامل الزمنى الجديد (الفمتو ثانية) كان فتحاً جديداً لأول مرة فى
تاريخ الإنسان ، وهو يعنى أنك تجلس أمام جدار ولا ترى شيئاً من
ورائه ، ثم فتح شباك فى هذا الجدار ، فنظرت عيناك إلى رؤية جديدة
، الذى كنا فيه من قبل أن العين ترى أشياء عند سرعة واحد على
الألف من الثانية ، أما اليوم فالعين تراها وهى على سرعة واحد على
المليون من البليون من الثانية ، وهذا هو علم (الفمتو ثانية) ،
وسأعطيك مثلاً آخر ، لنفرض أننا كنا نرى على شاشة السينما ما
بين 30 إلى 50 لقطة فى الثانية الواحدة ، فنحن اليوم نستطيع أن
نرى بليون لقطة فى الثانية ، وبعد أن كانت حدود رؤيتنا بالكاميرا هى
الإنسان ، وهو يجرى ، فهناك فتوحات تجعلنا نرى الذرات التى يتكون
منها كل هذا الكون ، وهى تتفاعل وتتحرك ، ومهما يكن ما سوف
يحدث بعد ذلك ، فإن اكتشاف (الفمتو ثانية) أصبح نقطة مهمة ،
ونقطة هائلة جعلتنا نرى حركة الذرات والجزيئات .



2- أما عن الأهمية الملموسة لهذا الاكتشاف فلن توجد حياة على الأرض إلا بمعرفة ما يحدث بين الذرات والجزيئات وهى تتلاحم وتتفصل ، أو وهى تتزوج و تطلق .

هذه الاكتشافات قد جعلتنا نرى حياة الذرات و الجزيئات ، وكل (فمتو ثانية) فيها ، فكأنك كإنسان ترى فيلماً سينمائياً طوله 32 مليون سنة ، لأن قياس (الفمتو ثانية) بالنسبة للثانية هو مثل الثانية بالنسبة لـ 32 مليون سنة ، وسوف يعتمد كل مستقبل القرن الحادى والعشرين على الطب الجزئى ، وبالتالي لابد من فهم (الفمتو ثانية) ، كما أن علوم المواد لن يتم فهمها إلا على مستوى الذرات و الجزيئات ، وأيضاً علوم البيئة ، ومشكلة الأوزون (وهى 3 ذرات تتكسر بواسطة حرارة الشمس) لن يتم فهمها إلا إذا فهمنا تفاعل ذرات الأوزون .

نحو ثورة علمية جديدة

أكد العلماء أن اكتشاف (د.زويل) سيعيد صياغة العلوم من جديد ويؤدى لثورة علمية جديدة . وحول مدى استفادة البشرية فى جميع المجالات العلمية والتطبيقية والصناعية من اكتشاف (د.زويل) وأبحاثه يقول الدكتور (مصطفى محمد كامل) أستاذ الهندسة الميكانيكية والاحتراق الداخلى بجامعة القاهرة ومدير برنامج التنمية التكنولوجية بمركز المعلومات أن أحد التطبيقات فى مجال الاحتراق الداخلى والسيارات وما ينتج عنها من



تلوث للهواء هو دراسة الاحتراق الداخلى للماكنيات ، وكانت المقدرة العلمية قبل أبحاث (د.زويل) لا تتعدى تصوير تأثير التفاعلات الكيميائية ، أما الآن فيمكن مشاهدة هذه التفاعلات على مستوى حركة الذرات والأجزاء الداخلة فى التفاعل أثناء حدوثه مما يعطينا تفهماً أكثر لطبيعة هذه التفاعلات وكيفية التحكم فى النواتج الضارة بها ، فقد كانت أسرع كاميرا قبل اكتشاف (د.زويل) يمكنها تصوير التفاعل بسرعات لا تزيد على مليون صورة كل ثانية ونتيجة لأبحاث العالم المصرى فسوف يمكن مشاهدة التفاعلات الكيميائية داخل آلة الاحتراق الداخلى بمعدل سرعات قد تصل إلى ألف مليون صورة كل ثانية . ويؤكد علماء العالم فى التقارير العلمية الأخيرة أن (د.زويل) وصل للذروة فى مجال تصوير التفاعلات التى تمكنا من مشاهدة كل ما يحدث فى التفاعلات الكيميائية على مستوى الذرات ولم يعد العالم فى حاجة إلى أسرع من هذا المعدل فى التصوير فى الوقت الحالى والسنوات المقبلة ، ولذلك كما يشير (د. مصطفى) حصل هذا العالم المصرى الكبير على هذه الجائزة الدولية منفرداً ً ، بينما كان يتم الحصول عليها لأكثر من عالم . ويضيف: أن العالم سوف يستفيد من هذا الاختراع المهم ومن عمل (د.زويل) فى تطوير كفاءة الماكنيات وتقليل تكلفة التشغيل وحماية البيئة من الأضرار الناتجة عن التفاعلات بعد رصدها بدقة متناهية.



ثورة فى الطب والعلاج

وفى الطب يقول (د.عبد الحميد أحمد وفيق) أستاذ علم الأمراض وتحليل الأنسجة والأورام بطب الأزهر (الباثولوجيا) أن ما قام به العالم المصرى من أبحاث يكشف لنا معدل سرعات التفاعلات فى أزمنة متناهية فى الدقة ويعتبر فتحاً علمياً جديداً سوف يغير من بعض النظريات فى مجال الطب والعلاج . والخلية الحية عبارة عن نواة وسيتوبلازم وغشاء خلوى وآخر نووى ، وتوجد بالخلية أجسام دقيقة جداً لا ترى إلا بالميكروسكوب الإلكتروني ، وهذه الأجزاء مثل الميتوكوندريا وهو الجهاز الدقيق الذى يتم به جميع التفاعلات الخاصة بإنتاج الطاقة بالخلية ، والشبكة الإندوبلازمية وتتم بها جميع التفاعلات المسئولة عن تكون البروتينات ، ومنها الإنزيمات وبروتينات التصدير خارج الخلية والبروتينات الخاصة بالخلية ، كما توجد بالخلية مناطق لتخزين إفرازاتها مثل جهاز جولجى ، وجدار الخلية المسئول عن التبادل بين الخلية وخارجها ، والنواة مسئولة عن الانقسام والجينات التى تحمل الكروموسومات وتنقل بواسطتها الصفات الوراثية.. كل جزء من هذه الأجزاء به تفاعلات كيميائية ومعادلات ، أمكن رصد بعض التفاعلات البسيطة جداً منها والتى تأخذ وقتاً قصيراً لكن التفاعلات السريعة جداً لم يكن هناك وسيلة متاحة لرصدها وقياسها مثل طريقة العالم المصرى (د.زويل) التى تسمى الفيمتو ثانية ، لأنه بالتأكيد تحدث تفاعلات تمر دون أن نتمكن من ملاحظتها . وبالتالي تفيد



فى معرفة فسيولوجية الخلية (وظائفها كاملة) ، وبالتالى تحديد التفاعلات الخاطئة والضارة ويمكن فى المستقبل بهذا الأسلوب التحكم فيها وتعديلها فى حالة التمكن من رصد ومعرفة الأسباب ، ويفيد أسلوب التصوير الجديد فى كشف كثير من الأمراض غير معروفة السبب ، التى قد تكون ناشئة عن تفاعلات غير طبيعية مثل الأمراض العقلية والنفسية وما يحدث من انفصام وانتشار الاكتئاب ، كما يكشف هذا العلم عن التفاعلات الكيميائية بالكبد والجهاز الهضمى ، إن كل ما يحدث بهما عبارة عن عمليات كيميائية شديدة التعقيد ، كما يمكن رصد شيخوخة الخلية وهذه من أكثر الأبحاث التى تشغل بال العالم ، فالتعرف على حدوثها يمكننا من التحكم فى هذه الشيخوخة ومحاولة تأخيرها أو وقف زحفها على الخلايا . ويضيف (د.عبد الحميد وفيق) انه بالنسبة للسرطان سيكون لجهاز الكشف دور مهم لان السرطان ما هو إلا عبارة عن تفاعلات كيميائية خاطئة تنشأ عنها فى بعض الأحيان إفرازات مثل الهرمونات والإنزيمات ، فمن المعروف أن سرطان الرئة يفرز منه هرمون فوق الغدة الكظرية فهنا يوجد تفاعل خاطئ ينشأ عنه إفراز هذا الهرمون ويعانى المريض أعراض زيادته وباستخدام التصوير بهذا الأسلوب السريع يمكن تفهم أدق هذه التفاعلات ومحاولة البحث عن حلول لها . وفى مجال العقم يشير (د.عبد الحميد وفيق) إلى أن أسلوب (د.زويل) سوف يحدث ثورة فى هذا المجال لأنه سيكشف عن بعض التفاعلات التى تنتج للحيوانات المنوية والبويضات ، فقد يكون هناك خلل فى بعض هذه التفاعلات ينشأ



عنه حدوث سن اليأس المبكر للمرأة وإنتاج بويضات رديئة أو حيوانات منوية ضعيفة ، فكل العمليات الكيميائية الداخلية المسببة لذلك يمكن رصدها وتسجيلها بالفيمتو ثانية ، وفي مجال أطفال الأنابيب والوسائل الحديثة المساعدة للحمل سيلعب الأسلوب الحديث فى التصوير دوراً مهماً فى هذا المجال لأن كل الأوساط المستخدمة فى هذه العمليات كيميائية ، وتستهلك الحيوانات المنوية والبويضات جزءاً منها لإنتاج الطاقة والنمو ويمكن فى هذه الحالة رصد ومتابعة التفاعلات الكيميائية الدقيقة التى تحدث ومعرفة أفضل الأوساط الكيميائية لنمو الأجنة خارج الرحم وأيضاً يمكن رصد التفاعلات الكيميائية فى الأجنة المجمدة يعد إسالتها ومعرفة مدى استهلاكها للطاقة قبل وبعد التجميد ، ويمكن أيضاً دراسة فسيولوجيا قناة فالوب وجدار الرحم والتعرف على عملية إنغمار الجنين داخل جدار الرحم . ويضيف أن العائد من أبحاث العالم المصرى (د.أحمد زويل) على الطب سيكون كثيراً.

ثورة فى الاندماج النووى

”وفى مجال الاندماج النووى وهو من العلوم التى سيبينى عليها إنتاج وتوفير الطاقة للعالم كله وتتعدى عليها الآمال الآن يقول (د.شريف محمد خليل) أستاذ الاندماج النووى والبلازما إن ما توصل له (د.زويل) من رصد وتصوير التفاعلات السريعة جداً سيمكننا من معرفة عامل



الحرارة والكثافة لبلازما الاندماج النووي ، لأن القياسات المتوافرة حالياً غير دقيقة ، وبالتالي فاستخدام القياس بالليزر فى أزمنة متناهية الصغر يمثل أهمية كبيرة فى تشخيص البلازما ومعرفة المواصفات ، مما يمكن من الحصول على الشروط المثلى لحدوث الاندماج النووي ، متحكماً فيه وبصفة عامة ما وصل إليه (د.زويل) سيمثل خطوة عظيمة ومتقدمة جداً فى كثير من القياسات الأبحاث النووية المختلفة⁵².

اكتشافاته العلمية

— حقق إنجازاً علمياً و عالمياً فى مجال (أشعة الليزر) ، وذلك باكتشافه إمكانية تصوير ميلاد الجزيء لأول مرة ، مما يحقق دقة قياس الزمن فى واحد على المليون من البليون من الثانية .

— حققت اكتشافاته علماً جديداً يسمى (علم الفمتو) ، الذى له تطبيقات فى علوم وتكنولوجيا جديدة ، مثل العلوم البيولوجية ، وعلوم الطب الحديث ، وغير ذلك .

— سُجِّلَت باسمه (براءة اختراع) فى تحويل الطاقة الشمسية إلى طاقة كهربائية .

⁵² محمود القنواوى و محمد الشاذلى : (د.زويل يعيد صياغة العلوم) ، جريدة الأهرام العدد 41219 فى 1999/10/14 .



مؤلفاته و أبحاثه

- له مؤلفات علمية عديدة فى (الليزر و تطبيقاته) و (أشعة الطيف)،
تزيد على ثمانية كُتب .
- له أكثر من ثلاثمائة و ثلاثين بحثاً علمياً .

جوائز حصل عليها الدكتور زويل

لمع نجم (د.زويل) المصرى — الأمريكى مؤخراً وأصبح محط الأنظار لجميع الناس فى مصر والولايات المتحدة الأمريكية بسبب إنجازاته العلمية الكبيرة وحصوله علي العديد من الجوائز العلمية العالمية . ففى سن الرابعة والأربعين اختارت مؤسسة كاليفورنيا للعلوم والتكنولوجيا (د.أحمد زويل) ليكون الأستاذ الأول للكيمياء فى معهد لينوس بولينج ، وقد قال (د.أحمد زويل) إنه شرف كبير أن أحصل على هذا اللقب لأننى أشعر أن (بولينج) هو أعظم كيميائى فى القرن العشرون وأن إنجازاته كان لها كبير الأثر فى عملى وفى عمل كل كيميائى فى العالم . أما فى عام 1995 فقد تسلم العالم الكبير (د.أحمد زويل) وسام الاستحقاق من الدرجة الأولى من الرئيس محمد حسنى مبارك تقديراً لدوره الحيوى فى إثراء العلم فى العالم وفى عام 1998 تم إصدار أول طابع بريدى يحمل صورة (د.أحمد زويل) فى مصر كما أنه نال شهادات فخرية من الجامعة الأمريكية فى القاهرة ، وفى سن الثانية والخمسين حصل (د.زويل) على



جائزة (بنيامين فرانكلين) لإنجازاته وإسهاماته العلمية لخدمة العلم والعلوم ، وقد فاز بهذه الجائزة العظيمة عن اكتشافه الأخير لثانية الفيمتو وهى أصغر وحدة زمنية فى الثانية الواحدة ، وقد أقيم احتفال كبير فى الثلاثون من إبريل عام 1999 فى مدينة فيلادلفيا الأمريكية وتابع المصريون فى كل مكان فى العالم هذا الاحتفال ليشاهدوا تسلم العالم المصرى (د.أحمد زويل) لأسمى جائزة علمية يمكن أن تقدم لعالم فى الولايات المتحدة الأمريكية.

و(د.أحمد زويل) عضواً فى للأكاديمية القومية الأمريكية للعلوم والتكنولوجيا وأكاديمية العالم الثالث للعلوم وعضواً فى الأكاديمية الأمريكية للعلوم والفنون والأكاديمية الأوروبية للعلوم والفنون والعلوم الإنسانية ، كما أنه يحمل العديد من الشهادات والجوائز الفخرية مثل زمالة مؤسسة (الفريد سلون) ، جائزة (الكساندر فون هامبولدت) لصغار العلماء فى الولايات المتحدة وجائزة (الملك فيصل الدولية) . كما نجح (د.زويل) خلال حياته العملية فى حصد العديد من الجوائز والميداليات مثل جائزة (ويلش) عام 1997 وجائزة (ليوناردو دافينشى) للإمتياز عام 1995 و جائزة (وولف) عام 1992 وجائزة (هربرت برويدا) الهيئة الأمريكية للفيزياء عام 1995. ومن أهم الجوائز العالمية التى حصل عليها ميدالية الأكاديمية الملكية الهولندية للعلوم والفنون .

كذلك حصل (د.أحمد زويل) على الجوائز التالية :

. جائزة (رونجنين) الألمانية فى الذكرى المئوية لاكتشاف أشعة (X) إكس .



- . جائزة بحوث الكيمياء المتميزة من مؤسسة NR فى بلجيكا عام 1984م .
- . جائزة (ماكس بلانك) وهى الأولى فى ألمانيا .
- . جائزة ألمانيا (لكارل زايس) .
- . جائزة (وكالة ناسا) سنة 1991م .
- . جائزة (الوولف العالمية) سنة 1992م .
- . درع جامعة الأزهر .
- . مفتاح الأهرام ، وهو أكبر هدية تقدمها مؤسسة الأهرام لضيوفها .
- . ميدالية (بول كارل) الذهبية .
- ميدالية (كوليدج دى فرانس) من فرنسا .
- . ميدالية (العلوم و الفنون) من الأكاديمية الهولندية .
- جوائز (دى باى) ، و(برويدا) ، و(تومان) ، و(نيكول) ، وغيرها من الجوائز الأمريكية .
- جائزة (هاريسون هاوى) ، و(ريتشارد سى تولمان) ، (بيترويتتى) من جمعية الكيمياء الأمريكية .
- . جائزة (الدولة الذهبية) من سويسرا .
- . تكريم (علم الفمتو) بإقامة مؤتمر دولى كل عامين فى أحد بلدان العالم .
- سُجل اسمه فى قائمة الشرف بالولايات المتحدة الأمريكية من بين الشخصيات العالمية البارزة التى عملت على تقدم أمريكا .
- . وحصل على (جائزة العلوم الكيميائية) من جامعة ييل .
- . وجائزة (جى كبركوود) .



- وجائزة (أى أولورانس) من الحكومة الأمريكية ، كما حصل على زمالة (جون سايمون جوجينهيم) ، و(الفريد بى سلوان) .
- . ثم توجت هذه الجوائز بـ (جائزة نوبل) للكيمياء سنة 1999م .

أمريكا تكرم د.زويل رسميا بمنحه جائزة لورانس

”من بين 2000 عالم مرشح لجائزة (لورانس) ، أعلن وزير الطاقة الأمريكي (بيل ريتشاردسن) اختيار العالم المصرى (د.أحمد زويل) لمنحه الجائزة ، فيما يعد أول تكريم رسمى من الحكومة الأمريكية له ، لجهوده العلمية البارزة ، وسوف يقام الاحتفال الرسمي لمنحه الميدالية الذهبية الأمريكية فى واشنطن فى أواخر يناير المقبل . وقد أعلنت وزارة الطاقة الأمريكية أن هذه الجائزة — التى تحمل اسم عالم أمريكى حاصل علي جائزة نوبل لاكتشافه وسائل تقنيات الذرة — تمنح للعلماء البارزين الذين أحدثوا ثورات علمية فى مجال الطاقة والذرة . وقال بيان لوزارة الطاقة الأمريكية إن اختيار (زويل) تقرر على أساس دوره الرائد فى استخدام أشعة الليزر لتأسيس علم جديد هو علم الفمتو — ثانية الكيمياء ، الذى أثر فى جميع مجالات العلوم الكيميائية ، والبيولوجية ، والطبية فى العالم . وقد أرسل وزير الدفاع الأمريكى السابق (رونالد براون) برقية إلى (د.أحمد زويل) هناك فيها بالجائزة قائلاً إنه جدير بها تماماً ، وإنه واثق بأنه سينال المزيد من الجوائز . وكان الدكتور (د.زويل) قد حصل فى



مارس الماضى على وسام (بنجامين فرانكلين) ، أعلى وسام علمى فى الولايات المتحدة ، وتم منحه العضوية الدائمة للمجمع الأمريكى للفلاسفة هذا العام⁵³.

الحصول على جائزة نوبل

فاز (د.أحمد زويل) بجائزة نوبل فى الكيمياء لعام 1999 لإنجازاته العلمية الهائلة فى دراسة وتصوير ذرات المواد المختلفة خلال تفاعلاتها الكيميائية ، وقد قامت الأكاديمية الكندية الملكية للعلوم بإعلان فوزه بهذه الجائزة . وجاء سبب فوزه بالجائزة الذى أعلنته الأكاديمية كما يلى : ”لدراساته لحالات الانتقال والتحول للتفاعلات الكيميائية باستخدام ثنائية الفيمتو المطيافية“ كما قالت الأكاديمية أن جائزة نوبل للكيمياء هذا العام ستهدى إلى (د.أحمد زويل) لإنجازاته الرائدة فى التفاعلات الكيميائية الأساسية باستخدام ومضات أشعة الليزر القصيرة فى وقت حدوث التفاعلات ، وأن إسهامات (د.أحمد زويل) قد أحدثت ثورة فى الكيمياء والعلوم التى تتعلق بها لأن هذا الإنجاز الهائل يمكننا من فهم وشرح وتوقع العديد من التفاعلات الهامة التى لم يكن من الممكن قبل ذلك ملاحظتها . كما أضافت الأكاديمية أن عمل (د.أحمد زويل) فى أواخر عام 1980 أدى إلى ميلاد كيمياء الفيمتو FemtoChemistry . وأضافت أيضاً أننا قد

⁵³ جريدة الأهرام : العدد 40885 فى 1998/11/14 .



وصلنا إلى نهاية الطريق ، وأنه لا يوجد تفاعلات كيميائية تحدث بسرعة أكثر من سرعة ثانية الفيمتو ، ونحن الآن نستطيع أن نرى التحركات للذرات الفردية كما نتخيلها ، فلم تعد تلك الذرات غير مرئية لنا . ولقد حصل (د.أحمد زويل) من قبل على جائزة عن إنجازاته في مجال الكيمياء الفيزيائية من معهد كاليفورنيا للتكنولوجيا في باسادينا عام 1990 . وتبلغ قيمة الجائزة حوالي 960 ألف دولار وسيتم تسليمها (د.أحمد زويل) في العاشر من ديسمبر المقبل ، وهو اليوم الذي يوافق الذكرى السنوية لوفاة (الفريد نوبل) مخترع الديناميت ومؤسس جائزة (نوبل) .

ما قيل عنه

كيفية الاتحاد بين جزيئات العناصر الكيميائية وكيف يتم تفككها ، فبينما قام العالم (بولينج) بدراساته الرائدة في علوم الهندسة والأشكال الهندسية فإن (أحمد زويل) يعتبر رائداً في دراسة الأهمية الشديدة للوقت والحركة في الاتحادات الكيميائية . وقال عنه زميل أيضاً في جامعة (كالتيك) :
 ”إن معظم العلماء إذا حالفهم الحظ خلال حياتهم العلمية يستطيعون الإضافة إلى المعلومات والمعرفة في مجال عملهم بحيث يفيدوا غيرهم من المهتمين بهذا المجال ، ولكن الإنجاز الأكثر ندرة والأعظم أثراً في حياة العالم هو إسهامه في تغيير طريقة تفكير الناس تجاه موضوع معين ، و(أحمد زويل) قد استطاع بعلمه ونبوغه تحقيق هذا الإنجاز الهائل في



مجال الكيمياء“ . كما قال عنه (دافيد بالتيمور) أستاذ علم الأحياء و رئيس جامعة (كالتيك) :”أن جامعة (كالتيك) تعيش الآن عاماً من النجاح والتفوق والسعادة وذلك بسبب حصولها على المركز الأول هذا العام بين جامعات الولايات المتحدة الأمريكية كما أن من بين أعضاءها العالم الأول فى الكيمياء لهذا العام (د.أحمد زويل)“. وقال عنه (رودلف ماركوس) أستاذ الكيمياء بجامعة (كالتيك) والفائز بجائزة (نوبل) فى الكيمياء عام 1992 :”إن عمل (زويل) قد غير نظرة العلماء إلى ديناميكية التفاعلات الكيميائية تغييراً جذرياً ، فإن دراسة الأحداث والتفاعلات الكيميائية والبيولوجية والفيزيائية التى تحدث فى ثانية الفيمتو يعتبر أعظم إنجاز للإنسان خلال القرن الماضى“ .

وقال عنه (عمرو موسى) وزير الخارجية المصرى :”إن إنجاز (د.زويل) لا يمكن أن يوصف إلا أنه رائعاً ، وأضاف أن (د.زويل) يستحق هذه الجائزة عن جدارة ويستحق كل التقدير والتكريم ، وأن (د.زويل) يعتبر قدوة لكل مصرى و عربى . وأن عمله يحفز كل العلماء المصريين على الاحتذاء به لتقديم المزيد والمزيد من التقدم العلمى“ . وقالت عنه الأكاديمية السويدية الملكية للعلوم :”إن (د.أحمد زويل) الذى يحمل الجنسية المصرية والأمريكية قد فاز بالجائزة لأنه استطاع أن يظهر للعالم انه من الممكن باستخدام تكنولوجيا الليزر الحديثة مشاهدة ومراقبة الذرات وهى تتحد لتكوين جزيئات أثناء التفاعل الكيميائى ، وأن دراساته الرائدة فى مجال التفاعلات الكيميائية قد أضافت الكثير لعلم الكيمياء والعلوم



المرتبطة به وذلك منذ أواخر عام 1980 التي شهدت ولادة اكتشافه المذهل كيميائياً الفيمتو باستخدام كاميرات خاصة فائقة“ ، قال أستاذه (الدكتور يوسف رياض) : ”لم يكن يمل من الوقوف فى المعمل لساعات طويلة ، وكان يتبادل المعلومات مع منافسه فى سنوات الدراسة الذى كان يحصل على نفس تقدير (أحمد زويل) ، لكنهما كانا يتنافسان على المرتبة الأولى ، ولم تكن تقوته محاضرة ، كما لم تكن تقوته أيضاً رحلة جامعية ، ولم يفقد مرجه لحظة واحدة .. إنه مصرى الروح و الكيان“ .

قال الأستاذ الدكتور (واسرمان) — (رئيس الجمعية الكيميائية الأمريكية) : ”إن اكتشاف (د.زويل) أخذنا إلى المستوى الأقصى من المشاهدة ، وأضاف إن هذه الومضات من الكيميائى ليست ذات سرعة لا تصدق فقط ، وإنما ستسمح أيضاً بتصميم دقيق لمواد جديدة و منتجات جديدة“ .

وقال رودلف ماركوس العالم الأمريكى (الحائز على جائزة نوبل فى الكيمياء عام 1992 م) : ”إن (زويل) غير نظرية العلماء للديناميكية الكيميائية ، وأن دراسة التفاعلات الكيميائية و الفيزيائية ، و البيولوجية التى تحدث فى زمن الفيمتو ثمانية هو أقصى إنجاز لجهود البشرية فى أكثر من قرن من الزمان“ . وقالت المؤسسة المانحة لجائزة (روبرت ويلسون) : ”إن (د.زويل) تمكن من بعث عصر جديد فى الكيمياء ، وأن مرحلة جديدة بدأت على يديه“ .



”لقد جاءت جائزة نوبل فى علوم الكيمياء لـ (د.أحمد زويل) لتؤكد أن النبوغ العربى ، مازال قادراً على التألق والتوهج والإبداع إذا أعطيت له الفرصة ، ووجد المناخ المناسب ، ومهمتنا اليوم ، فى كل أقطارنا العربية ، أن نمنح هذه الفرصة ، ونهئى هذا المناخ أمام آلاف النوابع من أبناء هذه الأمة“،⁵⁴.

”ولاشك أن فوز العالم الكبير (أحمد زويل) بجائزة نوبل فى الكيمياء يستحق هذا القدر الهائل من الفرحة التى عمت كل أرجاء مصر ويستحق أيضاً هذا الشعور غامر بالفخر والزهو الذى يملأ وجدان كل مصرى لأن (أحمد زويل) قد أثبت للعالم أن العقل المصرى أكبر وأقدر مما يتصور الكثيرون خارج مصر وبخاصة فى المجتمعات الغربية المتقدمة التى لا تزال تنظر إلى قدراتنا الذهنية بعين الشك ، لقد كان رد (أحمد زويل) على أمثال هؤلاء بليغاً حقاً وكان من حق مصر أن تبتهج وأن تفخر بانجاز ابنها البار ، ولكن أخشى أن تعمينا شدة الفرح عن التأمل فى مغزى الحدث أو أن ننشغل بكثرة الاحتفالات فنتوه منا الحقائق التى يجب أن ننتبه إليها ونتفكر فيها .

إن العقل المصرى فوق مستوى الشبهات دون أدنى شك وليس (أحمد زويل) هو أول من يثبت ذلك ولن يكون آخر من يثبته ، كما أن تأخرنا

⁵⁴ د.أحمد إبراهيم الفقيه : (النبوغ العربى و تحديات القرن المقبل) ، جريدة الأهرام ، العدد 412247 فى 11/11/1999 .



العلمى والتقنى لم يكن أبداً بسبب أى قصور فى قدراتنا العقلية ، ان المشكلة ليست فى العقل المصرى وإنما فى الواقع المصرى والبيئة الاجتماعية والثقافية المصرية التى تمنع التقدم العلمى بل وتشجع على التخلف والتراجع ، كما أن المشكلة لا تكمن فقط فى إنخفاض مستويات الإنفاق على البحث العلمى فى مصر والفقر المادى والأدبى الذى يعانى منه الباحثون ، فحتى لو ضاعفنا مستويات الإنفاق عدة مرات عن وضعها الحالى فلن يحدث تقدم ملحوظ فى إنتاجنا العلمى.. إن الأمر أعقد من ذلك ، ويبدو أنه فى زحمة الاحتفالات وبسبب نشوة الفرحة وصخب الضجيج الإعلامى المصاحب للحدث قد ضاعت منا بعض الحقائق التى لا يصح أبداً أن نغفل عنها ، ولعل أول من انتبه إلى هذه الحقائق بيننا وأكد أهميتها ولفت النظر إلى خطورتها وأفصح وأجاد فى التعبير عنها كان (أحمد زويل) نفسه⁵⁵.

جوائز نوبل المصرية

”مصريان حصلا على جائزة نوبل ودخلا التاريخ ، (نجيب محفوظ) و (أحمد زويل) وكل منهما نموذج للعبقريّة المصرية – العربية ، وكل منهما يجمع بين الموهبة ، والمثابرة ، والمقدرة غير العادية على العمل الجاد والشاق، وكلاهما كان الطموح منذ بداياته يمنحه القوة والعزيمة والصبر

⁵⁵ د. شريف عبدالعظيم : (زويل و الحقيقة الغائبة) ، جريدة الأهرام ، العدد 41244 فى 1999/11/8 .



على مشاق السير فى الطريق الصعب الذى اختاره.. وإلى الهدف الذى وضعه لنفسه وسعى إليه بكل قوة.. ومن هنا نقول إن فى أسلوب حياة كل منهما قدوة للشباب يجب إبرازها لتشجيع أصحاب المواهب على اختيار الطريق السليم ورعاية مواهبهم . وفى الوقت نفسه يلفت النظر أن الذى حصل على (نوبل) فى الأدب عاش حياته كلها فى مصر لم يغادرها... والذى حصل على (نوبل) فى العلوم تفتحت مواهبه وظهرت عبقريته وأحرز إنتصاراته العلمية خارج مصر ، والإجابة معروفة على سؤالنا : هل كان يمكن أن يصل (أحمد زويل) إلى هذه الدرجة الرفيعة عالمياً لو كان قد بقى فى مصر عمره كله كما فعل (نجيب محفوظ)؟.. وربما كان أول من لفت نظره إلى الحقيقة أستاذه فى كلية العلوم بجامعة الإسكندرية حين لفت نظره أن الطالب (أحمد زويل) يلح عليه بأسئلة صعبة وعميقة يحтар فيها الأستاذ الذى لا يعرف أكثر مما فى الكتاب الذى يدرسه للتلاميذ والتجارب التى يكررها كل سنة لأغراض التعليم ، وعندما ضاق بالفضول العلمى وتطلع العقل المتوهج لـ (أحمد زويل) قال له عبارة مازالت تتردد فى مدرجات الكلية لكل من جاءوا بعده: يا (أحمد زويل) ...مهما عملت فلن تزيد عن أن تكون مدرساً للعلوم فى مدرسة إعدادى!



عبقريّة (أحمد زويل) نبتت في مصر وأمثاله موجودون قطعاً في التربة المصرية — لأنه يستحيل عقلاً تصور أن مجتمعاً أنجب مثل هذه العبقريّة في غفلة من الزمان وغير قابلة للتكرار“⁵⁶.

الوفاء للوطن .. لمصر

”وقد شهدنا من العالم المصري الكبير آيات الوفاء للوطن وحبّه المصريين ، وشهدنا فضل عرفانه جميل المعاهد والمدرسين الذين أقاموا أساس علمه ومعرفته ، واحتضنوا خطواته في طريق العلم حتي حصل على الماجستير في جامعة الإسكندرية . (د.زويل) يدفعنا للشعور بأن نبوغه كله وعلمه كله وفضله على الإنسانية كله هو هديته لوطنه وأسرته وأبناء بلده وأبناء جيله . وهذا وهو مكنم شعورنا بأن جائزته لم تكن إلا فوزاً لمصر وللمصريين ولنا ولمعاهدنا العلمية وأجوائنا التعليمية . أقرأ له قوله إن : مصر علمتني أهمية التعليم والعلم ، وكلما كنت أحرز نجاحاً كان المجتمع الذي ولدت فيه يفرح ويفخر بما حققته من نجاح ، وتقدم لي أسرتي الصغيرة الهدايا ، وأسمعهم يقولون على سبيل المثال : أنت رفعت رأسنا وكنت أسعد وأنا أرى صورتى في الصحف المصرية لأنني جنّت الأول في ترتيب الناجحين . هذا كان ينشئ لدى شعوراً غامراً بأن العلم شئ له أهميته التي لا تقدر وأن من المهم أن يعلم الإنسان نفسه . هذا ما

⁵⁶ رجب البنا : (لماذا نجيب محفوظ هنا و أحمد زويل هناك ؟) ، جريدة الأهرام ، العدد 41243 في 1999/11/7 .



قاله (د.زويل).." ، ومن منا لا يذكر أيام الدراسة والتعليم وما كان يحيط الطالب والمتعلم من تقدير وتشجيع وإعجاب.. بحيث يمكن الظن أن المصريين شعب يضمّر احترام العلم والتعليم بنوع خاص.. ويدفع التلاميذ والطلبة إلى ذلك السباق الكبير على المذاكرة والتحصيل.. وكأنهم في سباق الماراثون العلمى يتدافع الآلاف فيه ، بينما يحيطهم على جانبى الطريق مجتمع كامل من المشجعين والحافزين للخطى المتدافعة إلى الأمام فى حماس الشباب الساعى إلى نور العلم الرفيع"⁵⁷.

"أن حصول (أحمد زويل) على نوبل العلوم وحصول (نجيب محفوظ) من قبله على نوبل الآداب يقيم الدليل القاطع على أن للمصريين القدرة الكامنة والكاملة على الإبداع والابتكار والإضافة فى العلوم والآداب معاً ، فى البحث والتسمية ، فى التفكير والتعبير"⁵⁸.

تتويج عبقرية مصرية فذة

"فجر نبأ حصول (أحمد زويل) على جائزة نوبل فى الكيمياء ، مساء الثلاثاء الثانى عشر أكتوبر 1999 ، زلزالاً فى الأوساط العلمية فى مصر تكاد تفوق شدته ذلك الزلزال الذى اجتاحتها فى نفس اليوم قبل سبع سنوات . لقد انتشر الخبر فى لحظات فى كل أرجاء المعمورة لتتردد معه

⁵⁷ الفريد فرج : (دروس مستفادة من جائزة نوبل) ، جريدة الأهرام ، العدد 41239 فى 1999/11/3 .

⁵⁸ د.أحمد تيمور : (زويل العلم و الحلم) ، جريدة الأهرام ، العدد 41239 فى 1999/11/3 .



كلمة مصر . وليبعث في الأذهان مجدها العريق وفكرها الخلاب الذي أعيما ومازال يعي كل المفكرين على اختلاف عقائدهم و روافدهم . فمصر ، وطن المصريين ، مازالت بكرّاً تتجب ولداناً تصل أعناقهم إلى السماء في السياسة والفن وفي العلم أيضاً — لقد برر حكماء ستوكهولم منح (زويل) الجائزة بفكرته العبقريّة التي تقضى باستخدام ليزرات الفيمتو ثانية في رصد التفاعلات الكيميائية . وهى فكرة تصالح الكيميائيون والفيزيائيون النظريون والتجريبيون على عبقريتها منذ ظهور أول بحث عنها قبل أكثر من عقد من الزمان . فقد كنا نحن الكيميائيون والفيزيائيون النظريون نقول ، لأسباب كثيرة تحتمها قوانين حفظ الطاقة مثلاً ، بأن التفاعلات الكيميائية ليست لحظية . أى أن الوصول من دواخل التفاعل إلى خوارجه يمر بمراحل بينية متعددة (سميت مستويات الرنين) تتكون وتتفكك وفقاً لقواعد معينة تحددها من بين ما يحددها ظروف الطاقة الخاصة بالتفاعل . ويصل زمن التكوين والتفكك في بعضها ، كما تقدره الحسابات النظرية ، إلى جزء من مليون المليون من الثانية (وهو ما يسمى بالبيكوثانية ويساوى 10⁻¹² ثانية) ، ومع أن هذا التصور قد ظل سارياً من الناحية النظرية لما يقرب من خمسين عاماً ، أى منذ نشأة الكيمياء الكمية والفيزياء الجزيئية تقريباً ، إلا أنه لم تكن هناك وسيلة تجريبية لتحقيقه ، وأنى لنا من تلك الوسيلة التي تستلزم القدرة علي رصد أحداث تتم في هذا الزمن متناهى الصغر حقاً . ومن ثم فقد استقر العلماء التجريبيون على أنه تصور افتراضى لا يمكن دحضه . وها هو (أحمد زويل) تأتية فكرة



رائعة تقضى ببناء كاميرات تعتمد على ليزرات الفيمتوثانية (10⁻¹⁵ ثانية) المعروفة للفيزيائيين واستخدامها فى رصد التفاعلات الجزيئية منذ بدايتها وحتى استقرارها النهائى فإذا كانت فترة عمر أى مستوى بينى جزءاً من مليون من الثانية فلا بد أن ذلك يبدو وكأنه زمن طويل لكاميرات تستطيع رصد ما يحدث فى جزء من مليون المليار من الثانية . تماماً كما يبدو من يعيش ألف سنة طاعناً فى العمر لمن تستغرق حياته كلها سنة واحدة . أو كما يظهر ما يتم فى ألف دقيقة مملاً للغاية لما يتم فى دقيقة واحدة ، لقد كان لنجاح فكرة (زويل) وتجربتها على الجزيئات الصغيرة أولاً صدق منقطع النظير . لقد رأى (زويل) المستويات البينية تتكون وتبقى وكأنها تعيش مئات السنين لرجل يدرك أى حدث يبدأ وينتهى فى سنة واحدة . ولم تكن خطورة ما اخترعه (زويل) فى ذلك فحسب بل إنها تكمن بالدرجة الأولى فى تداعياته . إذ أننا نستطيع من خلاله إدراك كل ما يتم من تفاعلات بينية أثناء تفاعل معين . ومن ثم قد يمكننا هذا من التدخل فى مسارات التفاعل . وذلك عن طريق تعضيد أو منع وقوع أى منها . فإذا كنا نعرف أن تفاعلاً أو مجموعة من التفاعلات ، التى تحدث ملايين المرات كل يوم داخل جسم الإنسان تؤدى فى كل مرة إلى تولد خلايا حميدة ضرورية لحياة الإنسان ، فما الذى يجعل حدوثها هى ذاتها فى لحظة أخرى يرتبط فجأة بتولد خلايا خبيثة تتكاثر بجنون وتؤدى إلى القضاء على حياته . إن معرفة كل ما يحدث من تفاعلات بينية أثناء هذا التفاعل أو هذه التفاعلات سيمكننا من مراقبة مساراتها والتحكم فيها . أو



بالتحديد التدخل كيميائياً لمنع المسار المدمر لحياة الإنسان . وهكذا فإن عبقرية الفكرة أو عبقرية التجربة عند (أحمد زويل) تكمن فى شمولها وفى كونها صفة جديدة تعمق فهمنا للتفاعلات الكيميائية والجزئية . وتمكننا من اختبار النماذج النظرية المختلفة المقترحة لها . سواء كانت تلك التفاعلات تحدث فى الجوامد أو فى المواد الحية . لقد كان إدراك حكماء ستوكهولم لثورة الفكرة وقدرتها على نقل الكيمياء ومعها علوم كثيرة أخرى لعصر الفيمتو ثانية مع نهاية القرن العشرين ، هو السبب الرئيسى لمنح (زويل) بمفرده جائزة نوبل فى الكيمياء لهذا العام . فلا يوجد علي الساحة الآن من يضارعه من النظريين (بعد أن حصل (والتر كوهن) و(جون نوبل) على الجائزة فى العام المنصرم عن جهودهما الفذة فى معالجة التفاعلات الكيميائية نظرياً باستعمال طرق الكيمياء الكمية) ، أو من التجريبيين (خصوصاً بعد حصول (ريتشارد إرنست) على نفس الجائزة عام 1992 نظراً لجهوده فى بناء مطياف الرنين النووى المغنطيسى) وأكاد أقول ، بموضوعية كاملة ودون أدنى انحياز لعبقرى من بنى وطنى ، أن تجربة (د.زويل) من أروع ما شهدته الكيمياء منذ إخضاعها لأحكام ميكانيكا الكم فى ربيع القرن الحالى . وهو نفس السبب الذى أدى إلى منح (د.زويل) كل الجوائز العالمية الأخرى ومن بينها جائزة (الملك فيصل) فى الفيزياء وتكريم الرئيس (حسنى مبارك) له باسم مصر كلها فى العام المنصرم . أقول كما أن حصول (د.أحمد زويل) على جائزة نوبل كان تتويجاً لعبقرية مصرية فذة ، فقد كان ذلك سبباً فى إثارة قضية



مستقبل العلم فى مصر وفتح باب الجدل حولها ، وهو جدل سوف يعدل ما أثاره فى ربيع هذا القرن فطحل الأدب العربى (طه حسين) حول مستقبل الثقافة فى مصر . ولأن الأدب يسبق العلم فى بلادنا ، هكذا كان سبقه فى (نوبل) أيضاً ، أقول لقد وقع العلم فجأة فى مأزق لاشك فيه تتلخص أركانه فى سؤال بسيط . وهو لماذا ينجح المصريون فى العلم بهذا القدر الخارق خارج بلدهم ولا يحققون بأى قدر يتناسب معه أى نجاح داخلها ؟

إن مناقشة هذه القضية من جميع جوانبها بكل الصدق ووضع الحلول الدامغة لها يعتبر مهمة قومية . وأكاد أقول إن النجاح فى حسمها ونحن على مشارف ألفية ثالثة جديدة يعد نصراً للوطن .

ولعله من الإنصاف القول أن ذلك قد حدث أيضاً لأمم كثيرة أخرى نذكر منها مثلاً اليابان والصين والهند وباكستان . وتلك أُمم مرت فى تاريخها بظروف تتشابه مع ظروفنا . وإن كنا اليوم بصدد حل مشكلتنا الاقتصادية بطرق أفضل مما فعلته الهند وباكستان ، ولعب دورنا السياسى فى إدارة وحل الأزمات التى تواجه منطقتنا ، فإن ذلك كله يؤكد قدرتنا على توحيد صفوفنا لحسم قضية العلم فى مصر . لقد كانت حالة العلم فى تلك البلدان لأزمة قريبة مشابهة ، بقدر أو آخر ، لحالته عندنا اليوم . ومع ذلك فقد تمكنت من إحداث طفرات انتقل العلم بعدها ليلعب دوره فى تحقيق الرفاهية لشعبها . وأكاد أقول إن حسم قضية العلم فى البلدان السابقة قد ارتبط أيضاً بجائزة (نوبل) . فمما لاشك فيه أن حصول



(تشاندرا زاخار رامان) 1930 و(هيديكو يوكاوا) 1949 و(تسونج داو لى) 1957 و(محمد عبد السلام) 1979 على جائزة (نوبل) فى الفيزياء ، لعب دوراً أساسياً فى الطفرة العلمية التى شهدتها الهند واليابان والصين وباكستان⁵⁹.

تصوير التفاعل الكيميائى ثورة فى الكيمياء

”وصف المعلقون جائزة (نوبل) فى الكيمياء والطب التى حصل عليها العلامة (أحمد زويل) أنها أكبر جائزة علمية عالمية ، وفى رأى أنها فوق هذا أخطر تحد يصد به العرب آذان الغرب ، فقد حانت اللحظة التى اخترق فيها مصرى قدس الأقداس فى أمريكا وأوروبا . العلوم والرياضيات . لبيتكر ما عجز علماء القارتين عن اكتشافه !!

و(د.زويل) بإنجازه الباهر النادر لم يفتح لنا خبيئة مجهولة من الظواهر الطبيعية شأن معظم أقرانه بل سلمنا مفتاحاً سحرياً نلج به العديد من الخبايا والخفايا حتى أن لجنة الجائزة عبرت عن شديد إعجابها بما تحقق من ثورة فى الكيمياء فقد استطاع تصوير التفاعل الكيميائى الذى لا يستغرق سوى ثانية من مليون بليون من الثانية وذلك بآلة تصوير ابتدعها ، تفوق سرعة ما تلتقطه عدستها من صور السرعة المذهلة المتقدمة . وكيمياء الفيمتو بذلك تعادل أهمية الليزر ذاته من خلال تشعب تطبيقاتها

⁵⁹ د.محمد أسعد عبدالرءوف : (زويل ... و مستقبل العلم فى مصر) ، جريدة الأهرام ، العدد 41239 ، فى 1999/11/3 .



ففي مجال الطب أصبح ممكناً التعرف على وظائف فسيولوجيا الخلية كاملة وأسباب الأمراض المجهولة حالياً والتي تقوى إلى تفاعلات غير طبيعية كالسرطان والأمراض العقلية وكذا رصد شيخوخة الخلية ، وبالتالي التدخل في الوقت المناسب لتصحيح خواص التفاعلات الخاطئة قبيل وأثناء حدوثها بل وبعدها بواسطة مجهر ميكروسكوب ليزر جراحى لتقويم مركبات ومكونات الخلايا غير السوية الأمر الذى يغدو ناجحاً كذلك فى الهندسة الوراثية إزاء الأحماض الأمينية عبر التسلسل الوراثى وفى ميدان الهندسة أضحي ميسوراً تتبع احتراق الذرات داخل الماكينات والتحكم فى نواتجها الضارة ، أما فى نطاق الاستخدام النووى حيث تنعقد الآمال على توفير الطاقة من خلال الاندماج النووى بتحديد مقادير عنصرية الحرارة والكثافة فسنصل الآن إلى نتائج أكثر دقة وأماناً .

كم كان عالمنا أصيلاً حين أعلن لحظة فوزه بالجائزة عن فخره بمصريته وعروبته ، وامتنانه لما تلقاه من تعليم فى مصر كان على حد قوله رائعاً ، ومن قبل دراستى للعلوم كنت قد تعلمت الأدب والثقة بالنفس والإيمان والاحترام — كم كان كريماً حين أهدى الجائزة إلى مصر ، والتي سيخف إليها سريعاً ليوجه كلمته للعالم بأسره وهو على أرضها⁶⁰.

⁶⁰ المستشار/د.على فاضل حسن : (الجائزة الكبرى) ، جريدة الأهرام ، العدد 41237 فى 1999/11/1 .



التصفيق 10 دقائق لـ(زويل) فى مؤتمر تكنولوجيا المصغرات
 ”تعبيراً عن تقديرهم البالغ لإنجازاته العلمية ، وقف 400 عالم من 22
 دولة يصفقون لمدة عشر دقائق متواصلة لـ (د.أحمد زويل) بمجرد دخوله
 القاعة التى يعقد بها المؤتمر الدولى لتكنولوجيا النانو تحية لاكتشافه
 العلمى وفوزه بجائزة نوبل فى الكيمياء . وهذا المؤتمر هو الأول الذى
 يحاضر فيه (د.زويل) منذ إعلان فوزه بالجائزة ، وكان هو المتحدث
 الرسمى أمام هذا المؤتمر ، الذى يبحث الوسائل التكنولوجية المعنية
 بالمصغرات التى يعادل حجمها الطبيعى واحداً على مليار من المتر .
 ووصف العلماء المشاركون فى هذا المؤتمر ، الذى يعقد بمدينة ريتشموند
 عاصمة ولاية فيرجينيا اكتشاف (أحمد زويل) فى مجال الليزر بأنه نقلة
 جديدة للبشرية ، وأكدوا أنه سيؤثر على نظريات علمية كثيرة فى العالم .
 ووجهت جامعة (بنسلفانيا) ، التى حصل (زويل) على درجة الدكتوراه فيها
 ، دعوة إليه لتكريمه ، ووصفته بأنه أول خريج يرفع رأس الجامعة عالياً ،
 وكانت الجامعة قد منحت (زويل) منذ عامين الدكتوراه الفخرية . وقد زار
 (زويل) مكتب الأهرام فى واشنطن أمس الأول قبل أن يتوجه إلى
 (كولومبوس) بولاية (أوهايو) للقاء اتحاد طلاب مصر هناك ، حيث ألقى
 كلمة إليهم تناولت أهمية الجدية فى العمل ، والتقانى فى خدمة العلم
 والإنسانية“⁶¹.

⁶¹ جريدة الأهرام: العدد 41233 فى 1999/10/28 .



زويل فى عيون الصحافة الأمريكية

”اختارت مجلة لوس أنجلوس تايمز الأمريكية العالم المصرى (د.أحمد زويل) واحداً من بين 20 عالماً عاشوا فى ولاية (كاليفورنيا) وأجروا أبحاثهم فيها ، باعتبارهم أعظم العلماء الذين أثروا أو غيروا المفاهيم العلمية والتكنولوجية خلال القرن العشرين . وقالت المجلة — فى عدد خاص عن العلم والتكنولوجيا بمناسبة قرب حلول الألفية الثالثة — إن هؤلاء العلماء قدموا خدمات للعالم أكثر من أى شخص أو مجموعة أخرى . ومن بين العلماء الذين شملتهم القائمة (أوبنهايمر) مكتشف القنبلة الذرية ، و(ريختر) مخترع مقياس الزلازل ، و(هابل) الذى اكتشف عمر الكون ، و(فايمن) أهم علماء الطبيعة خلال القرن العشرين . وأشارت المجلة إلى أن (د.زويل) تخرج فى جامعة (الإسكندرية) ، وحصل على الدكتوراه من جامعة (بنسلفانيا) ، وأصبحت له الريادة العلمية فى الفمتوكيمستري الذى يقوم على استخدام الليزر لمعرفة التطورات الدقيقة خلال فترة زمنية تقدر بمليار على مليار من الثانية ، الأمر الذى يفتح آفاقاً جديدة أمام العالم“⁶².

⁶² جريدة الأهرام: (أحمد زويل من أهم 20 عالماً فى القرن العشرين) ، العدد 41153 فى 1999/8/9 ص 1 .



كلينتون فى خطاب لزويل : اكتشافك العلمى

يفتح آفاقا عظيمة لكل الشعوب

”هنا الرئيس الأمريكى (بيل كلينتون) العالم المصرى (د.أحمد زويل) بحصوله على جائزة (نوبل) فى الكيمياء لعام 1999، ووصف (كلينتون) — فى خطاب وجهه إلى العالم الكبير — اكتشاف (زويل) فى مجال دراسة التفاعلات الكيميائية فى زمن الفمتو ثانية ، بأنه يفتح آفاقاً عظيمة أمام ارتقاء الشعوب فى كل مكان . وقال كلينتون إن من حق (د.زويل) الشعور بالفخر العظيم لإنجازه ، وأعرب عن إعجابه بالتزام (زويل) العلمى ، وتمنى له النجاح المستمر . وقد أبلغ (دانيال كيرتزر) السفير الأمريكى بالقاهرة العالم المصرى بأنه سيقوم له حفل استقبال خاصاً لدى زيارته للقاهرة الشهر المقبل عقب تسلمه جائزة (نوبل) فى السويد . وجدير بالذكر أن مؤسسة الأهرام تتولى رعاية وتنظيم جانب مهم من برنامج زيارة (زويل) لمصر“⁶³.

الحصول على نوبل ليس نهاية المطاف

”من المؤكد أن (أحمد زويل) لم يصل نهاية المجد بعد ، فهو من أصغر الذين حازوا على جائزة (نوبل) ثم أنه حازها منفرداً ولا تزال إسهاماته فى كيمياء الفمتو مفتوحة لتحقيق المزيد وإذا كانت نوبل ، هى أعلى وسام

⁶³ جريدة الأهرام: العدد 41250 فى 1999/11/14 ، ص 1 .



للعلم فى العالم ، فإن المنافسة بين حائزى (نوبل) على أفضل مقاعد العلم فى التاريخ يظل هدفاً أمام (زويل) وحصول العالم المصرى على هذه الجائزة مبكراً ومنفرداً يؤهله للانتقال سريعاً إلى التصفيات النهائية ، فالمجال الذى تفجرت فيه عبقريته ما يزال خصباً والشهادات التى قال بها علماء العالم فى حقه تمكنه من إكمال الطريق وإذا كان المستقبل العلمى لـ (زويل) أمناً على هذا النحو ، فإن مستقبل العلم فى مصر يبدو مختلفاً إذ لا تتوافر قناعة كافية بأهمية البحث العلمى لخدمة الاقتصاد والتنمية ، وبالرغم من أنه يصعب الحصول على وثائق رسمية دون المرور على عبارات تؤكد ضرورة الاهتمام بالبحث العلمى والتكنولوجيا ، فإن هذه العبارات لم تجد لها صدًى فى حيز السياسات التنفيذية والأمر لا يتعلق بما يثار حول ضعف الإمكانيات وصعوبة تطوير تكنولوجيا محلية بقدر ما يتعلق وبالأساس بعدم القناعة ابتداء بضرورة العلم للتنمية وباستثناء تلك الخطابات المعدة بعناية فى المناسبات العامة ، فمن النادر أن يظهر اهتمام واضح فى المناقشات والتصريحات اليومية للمسؤولين ، وحيث يقتنع عدد مهم من نخبة الحكم فى مصر برؤية مغايرة وربما معارضة لقضية العلم والتكنولوجيا التى يرون فيها نوعاً من لغو الخطاب وترف المقال مما لا يقدم ولا يؤخر ، وحيث إن هذه الرؤية التى تزدري العلم والتكنولوجيا ، هى الأكثر وضوحاً فى اتجاهات القرار ، فإن مشكلة الإقناع الأولى بحيوية قضية العلم والتكنولوجيا تظل أول المتطلبات ورأسها جميعاً وحين يصبح ذلك واقعاً ، فإن رؤية (زويل) حول ركائز



المجتمع العلمى واقتراحاته بشأن إنشاء جهازين رسميين فى مصر المؤسسة الوطنية للعلوم والمجلس الوطنى للعلوم ومشروعه الشخصى لمصر والخاص بإنشاء جامعة الكرنك الدولية للعلوم تصبح موضعاً لنقاش جاد ، وحيث إن من أوليات مهام الحكومة الجديدة هو النهوض بالعلم والتكنولوجيا فى بداية عقد العلم فى مصر ، فإن إنشاء جامعة الكرنك والمؤسسة الوطنية والمجلس الوطنى والشروع فى تنفيذ رؤية (زويل) حول المراكز المضيئة فى مصر هو التطبيق الإجرائى لهذا التكليف وبغير ذلك سوف تنتهى الفرحة بنهاية هذا العام ثم تعود الأمور إلى طبيعتها السيئة“،⁶⁴.

⁶⁴ أحمد المسلمانى : جريدة الأهرام ، العدد 41224 فى 19/10/1999 .





الدكتور أحمد زويل وهو يستلم الجائزة من ملك السويد



طابع مصرية تحمل صورة الدكتور أحمد زويل





الباب الثالث

العناصر عند العرب



العناصر عند العرب

تعتبر أسماء العناصر من الموضوعات الشيقة الجذابة ، متعددة المصادر والمدلولات ، فقد ارتبطت سبعة من العناصر عند أبناء الحضارات القديمة بالكواكب السبعة المعروفة آنذاك ، فالذهب هو عنصر الشمس والفضة للقمر والنحاس للزهرة والحديد للمريخ والزئبق لعطارد ، والقصدير للمشتري والرصاص لزحل . وقد سميت بعض العناصر بأسماء الكواكب أيضاً فى العصر الحديث ، فاليورانيوم من أورانوس والنيبتونيوم من نبتون ، والبلوتونيوم من بلوتو . ومن العناصر ما ارتبط بأسماء البلاد و الدول ، فاليوربيوم نسبة إلى أوروبا ، والأنديوم من الهند ، والأمريكيوم من أمريكا ، والفرنسيوم من فرنسا ، والجاليوم من فرنسا أيضاً والتي عرفت باسم جاليا فى العصور القديمة ، والجرمانيوم من ألمانيا ، والكاليفورنيوم من كاليفورنيا ، والبلونيوم من بولندا ، والروثينيوم من روسيا ، والاسكندنيوم من إسكندنافيا والهولميوم من الاسم القديم لإستوكهولم العاصمة السويدية ، والهفنيوم من هافنيا وهو الاسم القديم لكوبنهاجن العاصمة الدانماركية ، واللوتشيوم من لوتشيا وهو الاسم القديم لباريس ، وقد أخذ الرينيوم اسمه من نهر الراين فى ألمانيا . ومن العناصر ماسمى بأسماء العلماء البارزين ، فالمندليفيوم نسبة إلى ديمتري مندليف واضع الجدول الدورى للعناصر ، والإينشتينيوم نسبة إلى ألبرت أينشتين أحد أعظم العلماء فى كل العصور



وصاحب نظرية النسبية ، والفرميوم نسبة إلى أنريكو فيرمي الذى صمم وبنى أول مفاعل نووى أثناء الحرب العالمية الثانية ، والكوريوم نسبة إلى عائلة كورى (بير كورى وزوجته ماري كورى) ، واللورنسيوم نسبة إلى لورنس الذى اخترع السيكلترون ، والكورشتوفيوم نسبة إلى إيجور كورشاتوف مؤسس برنامج الطاقة النووية فى الاتحاد السوفيتى السابق ، والجادولينيوم نسبة إلى جادولين الذى فتح الباب لدراسة واكتشاف العناصر الأرضية النادرة (اللانثانيدات) والنوبليوم نسبة إلى ألفريد نوبل مخترع الديناميت وصاحب جائزة نوبل ، والنيلزبوريوم نسبة إلى نيلزبور أحد مؤسسى علم الفيزياء فى القرن العشرين وصاحب نظرية بور فى تركيب الذرة . ومن أسماء العناصر ما يشير إلى مواقف معينة مر بها بعض العلماء فى رحلة البحث عن العناصر ، فالتنتاليوم نسبة إلى تتالوس وهو ملك العذاب فى الاسطورة الإغريقية ، مشيراً بذلك إلى العذاب والمعاناة التى لاقاهما مكتشف هذا العنصر ، والنيوبوم نسبة إلى نيوب وهى ابنة تتالوس وتعرف باسم ربة الحزن فى الأسطورة الإغريقية ، والفاناديوم نسبة فاناديس وهى ربة الحب والجمال عند الإسكندنافيين القدماء (الفايكنج) . وبعض العناصر اشتقت أسماءها من ألوان أطياها مثل الروبيديوم والثاليوم والسيزيوم وغيرها ومنها ما اشتقت أسماءها من اسم قرية صغيرة فى أوروبا مثل اليتريوم وهى قرية فى السويد . وهناك عنصر اسمه (صعب المنال) - (الدسبروسيوم) - وآخر اسمه الأسد (الحديد) وثالث اسمه القبرصى (النحاس) ورابع اسمه القمرى (السيلينيوم) . و الطريف أن



القمرى هذا (نسبة إلى القمر) عنصر سام جدا و يقف على رأس قائمة العناصر المسرطنة ، وخامس أسمه الأرضى (التيلور أو التيلوريوم) و سادس اسمه الفضة السائلة أو الماء الفضى (الزئبق) وهذا من أخطر العناصر وأشدّها فتكا وسمية للإنسان و الحيوان . وأخذ الصوديوم واسمه باللاتينية (Natrium) من وادى النظرون فى الصحراء الغربية بمصر ، حيث توجد العديد من الأملاح فى هذا الوادى و التى استخدمها قدماء المصريين فى عملية التحنيط . كما أخذ البوتاسيوم واسمه باللاتينية (Kalium) وهى كلمة (قلى) أى (الرماد) ، وكان جابر بن حيان وغيره من الكيميائيين العرب القدامى قد بينوا أن الرماد (القلى) يحتوى على العديد من الأملاح .

وإذا كانت هناك العديد من العناصر التى سميت بأسماء العلماء البارزين فإن أحدا من مكتشفى العناصر لم يتذكر صاحب الصنعة ونقصد به جابر بن حيان والذى عرفت الكيمياء فى عصره "بصنعة جابر" وتتلّمذ على كتبه كل الكيميائيين منذ عصر النهضة الأوروبية وحتى القرن الثامن عشر الميلادى ولم يسم أى عنصر باسم (جابر بن حيان) !!



الذهب

من منا لا يعرف (الذهب) ؟

من منا لم يسمع عنه ؟

من منا لم يستعمله أو يراه قريباً منه ؟

(الذهب) ... الفلز الساحر النفيس ذو اللون الأصفر البراق الذى لا يقبل الصدأ أو الأكسدة بالأكسجين الجوى فيحتفظ ببريقه ولونه دون تغير ، لذا يتسابق الناس فى جميع البلاد والأقطار على اقتنائه ، وفى الواقع فإن فلز الذهب يبدو أجمل العناصر فى صورته النقية ، وقد عرفه الإنسان منذ أقدم العصور ، ويستخدم بكثرة فى الحلى والمجوهرات ، وفى أغراض الزخرفة والزينة وفى إصلاح الأسنان ، كما يستخدم كعملة ، ويعتبر معياراً لكثير من الأنظمة النقدية فى العالم . أما من ناحية خصائصه الكيميائية ، فوزنه الذرى 197 ، ورقمه الذرى 79 ، ونقطة انصهاره 1063 درجة مئوية، ونقطة غليانه 2966 درجة مئوية وثقله النوعى 19.3 . وهو غالباً أحادى التكافؤ . و(الذهب) أكثر العناصر الفلزية قابلية للطرق والسحب ، وهو موصل جيد للحرارة والكهرباء ، ولا يتأثر بالعوامل الجوية ومعظم الأحماض . ويذوب (الذهب) فيما يسمى الماء الملكى الذى يتكون من مزيج من جزء من حامض النيتريك مع ثلاثة أجزاء من حامض الأيدروكلوريك ، وقد سمي المزيج بهذا الأسم لأنه يذيب (الذهب) ملك



الفلزات ، وهو من الفلزات اللينة ، وسبك عادة مع (الفضة) أو (النحاس) لإعطائه صلابة أكثر . ومعدن (الذهب) قابل للطرق والسحب ويمكن أن يلف في شكل ألواح سمكها أقل من 0.0002 ملليمتر ذلك أن سلك طوله 3.5 كيلومتر يمكن أن يُصنَّع من واحد جرام من (الذهب) ، و(الذهب) واحد من أكثر المعادن ذات الملمس الناعم إذ تبلغ صلابته من (2.5) إلى (3) على مقياس الصلادة . وسبائك (الذهب) لينة نسبياً (ومن هنا كان الاختبار الأسطوري للعملات الذهبية عن طريق العض !) ويمكن طرقها مع بعضها لتشكيل ألواحاً ، وقد جعلت هذه الخاصية (الذهب) مرغوباً فيه كمادة للزينة بالإضافة للون ، ولكنه كان غير ذي فائدة لأي شئ آخر . وتطور حديثاً فن استخدام (الذهب) في صناعة الوصلات الكهربائية المقاومة للصدأ وفي تغطية الأسنان .

الذهب في القرآن الكريم

ورد (الذهب) في القرآن الكريم 8 مرات كالتالي : ﴿ زُيِّنَ لِلنَّاسِ حُبُّ الشَّهَوَاتِ مِنَ النِّسَاءِ وَالْبَنِينَ وَالْقَنَاطِيرِ الْمُقَنْطَرَةِ مِنَ الذَّهَبِ وَالْفِضَّةِ وَالْخَيْلِ الْمُسَوَّمَةِ وَالْأَنْعَامِ وَالْحَرْثِ ذَلِكَ مَتَاعُ الْحَيَاةِ الدُّنْيَا وَاللَّهُ عِنْدَهُ حُسْنُ الْمَآبِ (14) ﴾ [آل عمران] ، ﴿ إِنَّ الَّذِينَ كَفَرُوا وَمَاتُوا وَهُمْ كُفَّارٌ فَلَنْ يُقْبَلَ مِنْ أَحَدِهِمْ مِلءُ الْأَرْضِ ذَهَبًا وَلَوْ افْتَدَى بِهِ أُولَئِكَ لَهُمْ عَذَابٌ أَلِيمٌ وَمَا لَهُمْ مِنْ نَاصِرِينَ (91) ﴾ [آل عمران] ، ﴿ يَأَيُّهَا الَّذِينَ آمَنُوا إِنَّ كَثِيرًا مِنَ الْأَخْبَارِ وَالرَّهْبَانِ لَيَأْكُلُونَ أَمْوَالَ النَّاسِ بِالْبَاطِلِ وَيَصُدُّونَ عَنْ سَبِيلِ اللَّهِ



وَالَّذِينَ يَكْنِزُونَ الذَّهَبَ وَالْفِضَّةَ وَلَا يَنْفِقُونَهَا فِي سَبِيلِ اللَّهِ فَبَشِّرْهُمْ بِعَذَابٍ
 أَلِيمٍ (34) ﴿ [التوبة] ، ﴿ أُولَئِكَ لَهُمْ جَنَاتٌ عَدْنٌ تَجْرِي مِنْ تَحْتِهِمُ
 الْأَنْهَارُ يُحَلَّونَ فِيهَا مِنْ أَسَاوِرَ مِنْ ذَهَبٍ وَيَلْبَسُونَ ثِيَابًا خُضْرًا مِّن سُندُسٍ
 وَإِسْتَبْرَقٍ مَّتَكِّينَ فِيهَا عَلَى الْأَرَائِكِ نِعْمَ الثَّوَابُ وَحَسُنَتْ مُتَقَاتًا (31) ﴾ [
 الكهف] ، ﴿ إِنَّ اللَّهَ يَدْخِلُ الَّذِينَ آمَنُوا وَعَمِلُوا الصَّالِحَاتِ جَنَّاتٍ تَجْرِي
 مِنْ تَحْتِهَا الْأَنْهَارُ يُحَلَّونَ فِيهَا مِنْ أَسَاوِرَ مِنْ ذَهَبٍ وَلُؤْلُؤًا وَلِبَاسُهُمْ فِيهَا
 حَرِيرٌ (23) ﴾ [الحج] ، ﴿ جَنَّاتٌ عَدْنٌ يَدْخُلُونَهَا يُحَلَّونَ فِيهَا مِنْ
 أَسَاوِرَ مِنْ ذَهَبٍ وَلُؤْلُؤًا وَلِبَاسُهُمْ فِيهَا حَرِيرٌ (33) ﴾ [فاطر] ، ﴿ فَلَوْلَا
 أُلْقِيَ عَلَيْهِ أَسُورَةٌ مِّنْ ذَهَبٍ أَوْ جَاءَ مَعَهُ الْمَلَائِكَةُ مُقَرَّرِينَ (53) ﴾ [
 الزخرف] ، ﴿ يُطَافُ عَلَيْهِمْ بِصِحَافٍ مِّنْ ذَهَبٍ وَأَكْوَابٍ وَفِيهَا مَا تَشْتَهِيهِ
 الْأَنْفُسُ وَتَلَذُّ الْأَعْيُنُ وَأَنْتُمْ فِيهَا خَالِدُونَ (71) ﴾ [الزخرف] ... أن كلمة
 (الذهب) معرفة بالألف واللام قد ذكرت في آيتين كريمتين ، كما أن
 الكلمة ذكرت غير معرفة في ست آيات كريمات والملاحظة الثانية
 هي أن الكلمة وهي معرفة وردت في سورة آل عمران (الآية 14) لتبيان
 أن (الذهب) من متاع الحياة الدنيا وأن الله عنده حسن المآب ... كما
 وردت في سورة التوبة (الآية 34) تهديداً و وعيداً لمن يكنز (الذهب)
 و(الفضة) ولا يؤدي حق الله تعالى فيهما .. وعلى العكس من ذلك نجد
 أن كلمة (ذهب) غير المعرفة ذكرت أربع مرات في الآيات التي توضح
 ماهية النعيم المقيم الذي ينتظر المتقين في دار المقامة ، حيث لا نصب
 و لا وصب و لا لغوب (الكهف 31 ، الحج 23 ، فاطر 33 ، الزخرف



(71) ، بينما ذكرت مرة واحدة في سورة آل عمران (الآية 91) لتوضح العقوبة الرادعة لكل كافر مات على كفره ... كما ذكرت الكلمة غير معرفة في آية ليس فيها نعيم ولا تهديد ووعد عندما خرج فرعون مرتدياً أعظم الحل وأجمل اللطم ونادى في قومه متعالياً : ﴿ ... أَلَيْسَ لِي مُلْكُ مِصْرَ وَهَذِهِ الْأَنْهَارُ تَجْرِي مِنْ تَحْتِي أَفَلَا تُبْصِرُونَ (51) أَمْ أَنَا خَيْرٌ مِّنْ هَذَا الَّذِي هُوَ مَهِينٌ وَلَا يَكَادُ يُبِينُ (52) فَلَوْلَا أُلْقِيَ عَلَيْهِ أَسْوِرَةٌ مِّنْ ذَهَبٍ أَوْ جَاءَ مَعَهُ الْمَلَأِكَةُ مُقْتَرِنِينَ (53) ﴾ [الزخرف] ، هذه مجرد خواطر نعود بعدها لنقول : إن الله سبحانه و تعالى هو الذى رفع شأن الذهب وأعلى قدره وجعله سيداً فى مملكة المعادن ... وليس أدل على ذلك من أن يجعله تبارك وتعالى حلة المتقين يوم الدين تكريماً لهم وجزاء منه سبحانه عطاء حساباً ... نقول إن الله عز وجل قد كرم الذهب وأعلى قدره و زين للناس حبه ، تماماً كما كرم بنى آدم على سائر الأجناس و الأمم .

الذهب فى الحديث الشريف

ثبت فى الصحيح قوله صلى الله عليه وسلم : ”لما غشيها من أمر الله ما غشيها تغيرت ، فما أجد من خلق الله من يستطع أن يصفها من حسنها“ . وفى الحديث أيضاً : ”رأيت السدرة يغشاها فراش من ذهب ، ورأيت على كل ورقة ملكاً قائماً يسبح لله تعالى“ . والعجب كل العجب أن يثبت أن السدرة غشيها فراش من ذهب على ما ورد فى صحيح مسلم من حديث ابن مسعود ، والحديث صحيح سنداً وممتناً ، ثم يضعفه الإمام الرازى دون



حجة أو دليل ، إنما لمجرد الذوق والرأى المحض . وثبت فى الحديث الصحيح قوله صلى الله عليه وسلم : ”يوشك الفرات أن يحسر عن كنز من ذهب ، فمن حضره فلا يأخذ منه شيئاً“ . وفى تصوير الفتنة بالذهب يقول صلى الله عليه وسلم : ”لو كان لابن آدم واديان من ذهب ، لأحب أن يكون له ثالث ، ولا يملأ فاه إلا التراب ، ويتوب الله على من تاب“ . وهذا الحديث الصحيح سنداً و متناً يقطع بأن شهوة (الذهب) والمال منظور إليها ، وهى شهوة رهيبة مكينة تضر ، بأعماقها فى أغوار طوية ابن آدم ودخيلته . وفى جامع الترمذى بسنده ، عن أبى هريرة رضى الله عنه قال : قال رسول الله صلى الله عليه وسلم : ”ما فى الجنة شجرة إلا وساقها من ذهب“ . ورد فى مسند الإمام أحمد بن حنبل : ”إن المؤمن كمثل القطعة من الذهب“ . ذلك لأن (الذهب) وهو معدن نبيل كريم ، مضروب به المثل فى النفاسة والصفاء والنقاء ، وعلو القدر و القيمة ، وكذلك المؤمن . و(الذهب) لا يصدأ ولا تحل به الأغيار ، ولا تعمل فيه شوائب مدخولة ، فهو منزّه عن النقائص فى معدنه وأصله . بيد أن (الذهب) حرام على ذكور الأمة ، حلال للنساء ، وكذلك الحرير . فقد ورد عن على رضى الله عنه قال : رأيت رسول الله صلى الله عليه وسلم أخذ حريراً ، فجعله فى يمينه ، وذهباً فجعله فى شماله ، ثم قال : ”إن هذين حرام على ذكور أمتى“ . وقال رسول الله صلى الله عليه وسلم : ”الذهب بالذهب ، والفضة بالفضة مثلاً بمثل ، سواء بسواء ، يدا بيد“ . وقال صلى الله عليه وسلم : ”الناس معادن كمعادن الذهب والفضة“ .



تاريخ معدن (الذهب)

لما كان (الذهب) منتشراً في أماكن عديدة من الكرة الأرضية، إضافة إلى وجوده حراً في الطبيعة، ولغلو ثمنه واستعماله نقوداً في شتى أمصار العالم أصبحت معرفته أيسر من معرفة غيره من الفلزات . كما أن صفاته الطبيعية قد جعلت منه معدناً شائع الصيت فكثر ذكره في الكتب وكثر المنقبون عنه والمشغولون به ، وفي القرن الرابع الهجري / العاشر الميلادي ، حيث وصلت الحضارة الإسلامية إلى أوجها وزينت قصور الخلفاء بشتى أنواع الجواهر والمعادن التي جلبت من مختلف أصقاع الدولة الإسلامية المترامية ، اهتم كثير من الكيميائيين بطرق تنقية هذه المعادن . فذكر (البيروني) في كتابه (الجماهر في معرفة الجواهر) طرق تنقية الذهب وهو ما لا يختلف كثيراً عن الطرق المستخدمة اليوم . فيذكر (البيروني) في تعدين (الذهب) وتصفيته ما نصه: ” أن بعض (الذهب) ما يتصفى بالنار إما بالإذابة وحدها أو التشوية المسماة طبخاً له، والجيد المختار يسمى لقطاً لأنه يلتقط من المعدن قطاعاً يسمى ركازاً وأركز المعدن إذا وجد فيه القطع سواء معدن (فضة) أو (ذهب) ، وربما لا يخلو من شوب ما ، فخلصته التصفية حتى اتصف بالإبريز لخلاصه ، ويثبت بعدها على وزنه“ .

ويأتى (البيروني) في شرح تنقية (الذهب) عندما يكون ممزوجاً مع التربة أو في الأحجار الكبيرة ، ويصف الطريقة التي تستعمل لاستخراج



(الذهب) مما شابه من التراب والحجر وصفاً دقيقاً لا يختلف كثيراً عما هو عليه الآن . فيقول: ”وربما كان (الذهب) متحداً بالحجر كأنه مسبوك معه فاحتيج إلى دقه ، والطواحين تسحقه إلا أن دقه بالمشاجن أصوب وأبلغ في تجويده حتى يقال إنه يزيده حمرة ، وذلك أنه إن صدق مستغرب عجيب ، والمشاجن هي الحجارة المشدودة على أعمدة الجوازات المنصوبة على الماء الجارى للدق ، كالحال فى سمرقند فى دق القنب فى الكواغد ، وإذا اندق جوهر (الذهب) وانطحن ، فسل عن حجارته وجمع (الذهب) بالزئبق ، ثم عصر فى قطعة جلد حتى يخرج الزئبق من مسامه ، ويطير ما يبقى فيه منه بالنار فيسمى ذهباً زئبقياً ومزبقاً و(الذهب) الذى بلغ النهاية التى لا غاية وراءها من الخلوص ، كما حصل لى بالتشوية بضع مرات ، لا يؤثر فى المحك كبيراً أثر ولا يكاد يتعلق به ، ولكاد يسبق جموده إخراجها من الكورة ، فيأخذ فيها فى الجمود عند قطع النفخ ، وأغلب الظن فى (الذهب) المستشفر أنه للينه“. ويتطرق (البيرونى) إلى طريقة قديمة استعملها الهنود فى اقتناص (الذهب) بواسطة الزئبق ، ويشرح هذه الطريقة شرحاً دقيقاً موفقاً فيقول : ”ماء السند المار على ويهند قسبة القندهار عند الهند بنهر (الذهب) ، وحتى أن بعضهم لا يحمد ماءه لهذا السبب ويسمى فى مبادئ منابعه موه ، ثم إذا أخذ فى التجمع يسمى كرش أى الأسود لصفائه ، وشدة خضرته لعمقه ، وإذا انتهى إلى محاذاة منصب صنم شميل فى بقعة كشمير على سمت ناحية بأول سمي هناك ماء السند... وفى منابعه مواضع يحفرون فيها حفيرات ، وفى قرار الماء



وهو يجرى فوقها ويملاؤها من الزئبق حتى يتحول الحول عليها ثم يأتونها وقد صار زئبقها ذهباً . وهذا لأن ذلك الماء فى مبدئه حاد الجرى يحمل الرمل مع الذهب ، كأجنحة البعوض رقة وصغراً ، ويمر بها على وجه الزئبق فيعلق بـ(الذهب) ويترك ذلك الرمل يذهب“ . ثم يخلص (الذهب) من الزئبق بالطريقة التى ذكرها (البيرونى) سابقاً .

أسماء الذهب

كلمة (ذهب) يقابلها فى اللغة الإنجليزية كلمة Gold ، وهى مشتقة من كلمة فى اللغة السنسكريتية (أحدى اللغات الهندية) وهى كلمة (جفال) كذلك يطلق عليه فى اللاتينية لفظ Aurum وتعنى الفجر الساطع وهناك رأى آخر يرى أن الكلمة لها جذور أنجلوساكسونية ، وأنها مشتقة من Gulth و التى تعنى المعدن اللامع أو المضيئ Glowing or shining metal أما الإصطلاح اللاتينى المرادف لكلمة (الذهب) ، والذى استخدم الحرفان الأوليان منه (Au) للتعبير عن الرمز الكيميائى للذهب فى جدول مندليف للعناصر ، فيقال أنه مقتبس من أصول إيطالية قديمة عن كلمة Aurora ، ومعناها المتوهج أو اللامع ، كما أن هناك من يعتقد بأنه مأخوذ من اللغة العبرية اليهودية عن كلمة Aor والتى تعنى الضوء . أما فى اللغة العربية فله 14 اسماً مختلفاً ، نستعرضها بإيجاز فيما يلى



(كتاب الإفصاح من عمل حسين يوسف موسى و عبدالفتاح الصعيدى ،
1967) :

الذهب : معدن معروف أصفر اللون ثمين لا يصدأ . الجمع أذهاب
وذهوب .

يؤنث فيقال هى (الذهب) . القطعة منه ذهبية . أذهب الشئ وذهبّه أى
طلاه بالذهب . فالشئ مذهب ومذهب و ذهب .

العقيان : (الذهب) . وقيل هو ذهب ينبت وليس مما يستذاب من أحجاره
.

العسجد : (الذهب) . وقيل اسم جامع للذهب والدر والياقوت .

الإبريز : (الذهب) . وقيل (الذهب) الخالص . يقال هذا ذهب إبريز من
برز يبرز كأنه أبرز وأخرج من خبثه و ترابه .

الزبرج : (الذهب) . والزبرج زينة السلاح و الزبرج الوشى .

الزخرف : (الذهب) . ثم صير لكل مازين . زخرف الشئ زينه .

الأصفر : والصفراء (الذهب) . أطلق عليه هذا الاسم للونه ، والأصفران :
(الذهب) والزعفران .

التبر : ما كان من (الذهب) والفضة غير مصوغ .

النضار : (الذهب) . والنضار الجواهر الخالص من التبر .

الكبريت : (الذهب) الأحمر .

العين : هو من المال (الذهب) .

السامة : (الذهب) وقيل الفضة .



الكز : ذهب كز أى صلب جداً .

النقرة : هى من الذهب والفضة : القطعة المذابة . وقيل ما سبك مجتمعاً و الجمع نقار . ويتعجب الإنسان لهذه الأسماء المتعددة لـ (الذهب) فى اللغة العربية ، والتي بلغت 14 اسماً مختلفاً تصف هذا العنصر النفيس فى شتى صورته وحالاته : فالعقيان هو (الذهب) الخام ، والإبريز هو الخالص منه ، والزبرج والزخرف هو ما يستخدم منه فى الزينة ، والتبر فتات (الذهب) ، والكبريت هو (الذهب) الأحمر ، والكز هو النوع الصلب منه . أما النقرة فهى القطعة المذابة . وهكذا نرى أنه لكل صورة من صور (الذهب) اسم و مصطلح يختص بها ، وبالمقارنة بما نعرفه من اسم (الذهب) فى اللغات الأخرى مثل الإنجليزية يتضح أن له اسمين معروفين فقط هما : Gold و Aurum . ويدل الاختلاف فى أسماء (الذهب) دلالة واضحة على سعة اللغة العربية و ثرائها بالألفاظ والكلمات وقدرتها المتنوعة على التعبير ودقة استخدام الألفاظ . ويستهل (البيرونى) بحثه عن الذهب بذكر اسمه فى اللغات التى يجيدها — (الذهب) بالرومية (خروصون) ، وبالسريرية (ذهبا) ، وبالهندية (سورن) ، وبالتركية (الطن) ، وبالفارسية (زر) . وفى اللغة الإندونيسية يسمى الذهب Emas أو Mas . ويتساءل (البيرونى) عن كلمة (الذهب) و من أين أتت فبعضهم يقول أن (الذهب) سمى بـ (الذهب) لأنه سريع الذهاب بطئ الإياب إلى الأصحاب وقيل لأن من رآه فى المعدن بهت و يكاد عقله يذهب . ويعتمد على مثل ليدل على صحة قوله ، فيقال رجل ذهب إذا أصابه ذلك ثم



يسـتـطـرد فـى سـرد بـعض الحـكايات عـن (الذـهـب) ، فـقد سـأل أحـدهم لـديـوجانـس ، لـم أصـفر لـون (الذـهـب) ؟ قـال ، لكـثـرة أعدائـه فـهو يـفـرق مـنـهم ، و(الذـهـب) أطـوع الفـلزات عـند الطـرق وـمن أكـثـرها قـابـلية لـلسـحـب حـيـث تـعـمـل مـنـه أـوراق (الذـهـب) ، الـتى قـد يـبـلـغ سـمـك الـواحـدة مـنـها جـزءاً وـاحـداً مـن نـحو 150 ألف جـزء مـن المـلـيـمـتر ، أو دـون ذـلك . وـتـتـبـدى قـابـلية (الذـهـب) لـلسـحـب مـن الحـقيـقة القـائـلة بـأن وـحـدة الـوزن المـحـددة لـه — وـهى الأـوقـية (Ounce) يـمـكـن أن يـصـنـع مـنـها بـالمـط أو السـحـب سـلك طـولـه أرـبـعـين مـيـلا أو يـزـيد ، ولـلـذـهـب - دـونا عـن سـائـر الفـلزات - وـحـدة وـزن وـوـحـدة قـيـاس ، خـاصـتـين بـه ، تـلك هـما : القـيـراط كـوـحـدة قـيـاس يـدل عـلى مـقـدار الذـهـب فـى أشـابـاته (سـبـائـكه) . وـالمـعـروف بـالـطـبـع أن (الذـهـب) لا يـسـتـعـمـل نـقـياً بسـبـب لـينـه ، فـإن قـيـل ذـهـباً عـياره 24 قـيـراطاً عـرفـنا مـن ذـلك أنه خـالـص . وـإن قـيـل 18 قـيـراطاً ، عـرفـنا أن بـه مـن (الذـهـب) الخـالـص ثـلاثـة أرـباع وـزنـه ، وـالرـبـع مـن (فـضـة) أو (نـحـاس) أو غـير ذـلك . وـأما وـحـدة الـوزن لـ(الذـهـب) فـهى الأـوقـية ، وـهى وـحـدة تـزن 28.25 جـراماً فـى مـوازين الأـشـياء العـادـية فـى الأسـواق الإنـجـليـزية وـالأمـريـكية (Avoir du pois) فـهى بـذـلك جـزء مـن سـتـة عـشـر جـزءاً مـن الرـطل الإنـجـليـزى ، وـلكـنـها تـزن 31.1 جـراماً فـى مـوازين (الذـهـب) و (المـاس) وـالأحـجار الكـريـمة وـهى عـندئـذ جـزء مـن اثـنى عـشـر جـزءاً مـن الرـطل الإنـجـليـزى . وـالرـطل الإنـجـليـزى يـساوـى نـحو 453 جـراماً وـهو لـ (الذـهـب) يـساوـى 373.2 جـراماً فـقـط .



حجارة الذهب

يتواجد (الذهب) فى الطبيعة عادة فى صورته الحرة الخالصة مختلطاً بكميات محدودة من (الفضة) و(النحاس) و(البلاتين) ، كذلك يمكن تواجده متحداً مع عنصر (التلوريوم) . ويوجد فلز (الذهب) أساساً فى عروق المرو⁶⁵ التى تقطع الصخور المتحولة كما يوجد مصاحباً لمعدن البيريت ، وفى تكوينات صخرية أخرى . وتشتهر روسيا و المجر بوجود أهم مناجم (الذهب) الأوروبية ، أما أغنى أماكنه فى أفريقيا وأستراليا . ويمكن الحصول على الفلز من خاماته عن طريق عملية السيانييد أو تكوين الملغم مع الزئبق أو الصهر فى الأفران . وقد سبق العرب غيرهم من الأمم فى وصف عروق (الذهب) و(الفضة) ووضعوا لها المصطلحات المختلفة على الوجه الآتى (كتاب الإفصاح من عمل حسين يوسف موسى و عبد الفتاح الصعيدى ، 1967) :

⁶⁵ يوجد الذهب أساساً فى عروق وأجسام المرو (الكوارتز) ، و ليست كل عروق المرو حاملة الذهب ، فهو يوجد فقط فى عروق المرو ذات اللون الدخانى أو الأسود الذى يعرف باسم الموريون Morion و يصاحبه عادة الحديد ، ونادراً ما يوجد الذهب فى عروق المرو البيضاء اللون أو الشفافة ، و يعزى اللون فى عروق المرو الذهبية (الحاملة للذهب) إلى احتواء هذه العروق على الشوائب الفلزية المصاحبة للذهب مثل الحديد و الرصاص و البزموت و الموليبدينيوم و الفضة والزرنيخ وغيرها . أما عروق المرو الشفافة أو البيضاء فإنها تكون خالية من تلك الشوائب ومن الذهب . و تنتج عروق المرو الذهبية حوالى 25% من إنتاج العالم من الذهب و توجد هذه العروق مصاحبة صخور الجرانيت و الدايوريت و الشيست و الجابرو وغيرها .



الجزاذة : عرق (الذهب) و الفضة فى الحجر .

التبر : كل جوهر قبل استعماله كـ (النحاس) و(الحديد) وغيرهما ، وأكثر اختصاصه بـ (الذهب) ، ومنهم من يجعله فى (الذهب) أصلاً وفى غيره فرعاً ومجازاً . وقيل التبر : ما كان من (الذهب) و(الفضة) أو فتاتهما غير مصوغ .

الصيدان : ضرب من حجر (الفضة) ، القطعة منه صيدانه .

السامة : قيل عروق (الذهب) و(الفضة) فى الحجر ، الجمع سام .

التجباب : عرق (الفضة) و نحوها فى حجر المعدن .

ورد فى قاموس المصطلحات الجيولوجية الذى أعد بإشراف المعهد الجيولوجى الأمريكى (1962) عن تعريف مصطلح عرق المرو (الكوارتز) أنه راسب من الكوارتز فى صورة عرق ، والعروق الحاملة لـ(الذهب) غالباً ما تسمى عروق المرو ، وعملية تعدين (الذهب) فى الصخر تسمى عملية تعدين الكوارتز . أى أن عروق المرو المذهبة فى اللغة الإنجليزية يقابلها فى العربية مصطلح الجزاذة أو السامة . وفى المعجم الوسيط (1972) تأكيد أن لفظ التبر يعنى فتات (الذهب) أو (الفضة) قبل أن يصاغ .



قطع الذهب و سبائكه

ماهى السبيكة ؟ السبيكة Alloy فى الأصل هى تركيبة من عنصرين أو أكثر وقد تكون السبيكة فى صورة مركب كيميائى من العنصرين أو محلول صلب منهما ، أو خليط غير متجانس أو أى نسيج من هذه الصور . والإلكتروم على سبيل المثال هو سبيكة (الذهب) و (الفضة) تحتوى على 15-45 بالمائة من (الفضة) ، ووضع العرب ثمانية أسماء مختلفة تصف سبائك (الذهب) و قطعه بيانها كالاتى (كتاب الإفصاح من عمل حسين يوسف موسى وعبد الفتاح الصعيدى ، 1967) :

السبيكة : القطعة المذابة المتطاولة من (الذهب) و نحوه . الجمع سبائك . سبك المعدن يسبكه سبكا و سبكه : أذابه و خلصه من خبثه و أفرغه فى قالب .

الشذرة : القطعة من (الذهب) تلتقط من معدنه بلا إذابة . الجمع شذُر (سكون الذال) .

اللقط : قطع من (الذهب) أو (الفضة) أمثال الشبر وأعظم توجد فى المعادن ، وهو أجوده . ويوصف به فيقال : ذهب لقط .

الوذيلة : قطعة من (الذهب) . الجمع وذيل و وذائل .

القذاذة : ما قطع من أطراف (الذهب) وغيره .

الجدازة : حجارة (الذهب) التى تكسر .

المقطع : هو من (الذهب) اليسير ، كالشذرة والحلقة .



النقرة : هى من (الذهب) و(الذهب): القطعة المذابة . وقيل ما سبك مجتمعاً .

الذهب فى مياه البحار و المحيطات

يقدر العلماء كمية الذهب المستخرجة من الأرض خلال التاريخ الإنسانى بحوالى خمسين ألف طن ، وتحتوى صخور القشرة الأرضية حتى عمق 3 كم على 0,005 جم / طن أى حوالى مائة ألف مليون طن ، كما يوجد الذهب ذائباً فى ماء البحر ، ولا تزيد نسبة الذهب فى ماء البحر عن 0,00005 جم / طن من ماء البحر ورغم ضآلة هذه النسبة فإن كمية الذهب فى مياه البحار والمحيطات تصل إلى عشرة آلاف مليون طن . واحتياطى البحار والمحيطات من الذهب فى تزايد مستمر لأن مياه الأنهار التى تجرى فى المناطق الحاوية على الذهب تجرف معها هذا الفلز وتصبه فى البحر ، كما تقذف العيون وينابيع المياه الحارة المالحة فى قيعان البحار والمحيطات بكميات هائلة من مختلف الفلزات ومنها الذهب فى هذه البحار ، وتجرى حالياً محاولات لإستخلاص الذهب من مياه البحار وقد يأتى يوماً تكون فيه البحار والمحيطات بمثابة منجم عملاق للذهب والعديد من الفلزات النافعة للإنسان .



تنقية الذهب حديثاً

تجرى تنقية (الذهب) حديثاً بفصل الأتربة والغرين والشوائب الأخرى بواسطة تيارات مائية قوية تزيل الدقائق الرملية والغرينية، وتبقى دقائق (الذهب) فى أماكنها نظراً لارتفاع كثافة (الذهب) وقد يستعمل الزئبق لإذابة (الذهب) دون الرمل والغرين . ثم يخلص (الذهب) من الزئبق بتقطير الأخير . كما يستخلص (الذهب) عرضاً عند تعدين (النحاس) و(الفضة) . وهناك طرق كيميائية لاستخلاص (الذهب) مما يشد به كطريقة السيانيد ، أو إذابة سبائك الفضة فى حامض الكبريتيك المركز، وتجرى تنقية (الذهب) بحامض النتريك أولاً، ثم التحليل الكهربائى .

استخدامات الذهب

لقد عرف (الذهب) وبرزت قيمته منذ عصور سحيقة كمعدن يسهل تشكيله أكثر من أى معدن آخر. بالإضافة إلى سهولة الحصول على (الذهب) فى صورته النقية . كما أن جمال (الذهب) ورونقه ومقاومته للتآكل قد جعلته من المعادن المتميزة فى الفنون والحرف المختلفة منذ قديم الزمن . ونظراً لندرته النسبية ، استخدم (الذهب) كعملة وأساس للمعاملات المالية الدولية . والوحدة المستخدمة فى وزن (الذهب) هى الأونسة وهى تعادل 31.1 جراماً . من أهم استخدامات (الذهب) الآن أنه يستخدم كاحتياطى للعملات . ولعدة قرون مضت ، كان (الذهب) و(الفضة) يستخدمان استخداماً مباشراً كعملتين . وأثناء القرن التاسع عشر ، لعب (الذهب) دوراً



جديداً حيث أصبح الأساس الوحيد لعملات معظم دول العالم حيث يمكن تحويل الأوراق المالية إلى ذهب . ومنذ السبعينات من القرن العشرين ، أصبح (الذهب) يباع ويشترى في السوق بأسعار متذبذبة إلى حد كبير ، وأصبحت العلاقة بين احتياطي (الذهب) وقيمة العملات علاقة غير مباشرة إلى حد كبير . وقد أصبح الطلب متزايداً جداً على (الذهب) في عمليات التصنيع . ولأن (الذهب) موصل جيد للكهرباء وذو مقاومة عالية للصدأ والتآكل ، فقد أصبح ذا أهمية كبرى في صناعة الدوائر الكهربائية الدقيقة . وإذا أذيبت كميات صغيرة من (الذهب) ووضعت في الألواح الزجاجية أو البلاستيكية ، فإنها تمنع مرور الأشعة دون الحمراء وتكون بمثابة واقى حرارى فعال . ولأن (الذهب) يتميز بثباته الكيميائى ، فإنه يستخدم فى الآلات التى تعمل فى غلاف جوى يؤدى إلى الصدأ ، كما يطلّى به الأسطح المعرضة للصدأ أو التآكل بسبب السوائل أو الأبخرة . كما يستخدم (الذهب) أيضاً على شكل رقائق فى الطلاء بـ (الذهب) والكتابة بـ (الذهب) . وتستخدم أحد مشتقات (الذهب) فى تلوين الزجاج الأحمر . ويستخدم سيانيد البوتاسيوم المضاف إليه (الذهب) فى عملية الطلاء بالذهب التى تتم كهربائياً . وكذلك يستخدم (الذهب) فى الطب لما ثبت من توافقه مع أجهزة الجسم الحية . فهو يستخدم فى طب الأسنان ، وفى تغليف الأدوية ، كما تستخدم النظائر المشعة من الذهب فى الأبحاث البيولوجية وفي علاج السرطان . ويستخدم الكم الأكبر من (الذهب) المنتج فى العملات والمجوهرات . وللوفاء بهذه الأغراض ، يخطط



(الذهب) بمعادن أخرى ليصل إلى الصلابة المطلوبة . ويعبر عن (الذهب) الموجود في هذا الخليط بالقيراط . ويحتوى (الذهب) المستخدم في صناعة المجوهرات على (النحاس) و(الفضة) ، بينما يحتوى (الذهب) الأبيض على الزنك والنيكل أو المعادن البلاتينية .

استخدام الذهب في العلاج

يقول ابن رسول : أن سحالة (الذهب) تدخل في أدوية السوداء ، وأفضل الكى وأسرع ما كان بمكوى من ذهب ، وإمساكه في الفم يزيل البخر . وهو يقوى العين كحلاً ، وينفع من أوجاع القلب ، ومن الخفقان ، ومن حديث النفس وخبثها ، وإن ثقت شحمة الأذن إبرة من ذهب لم تلتئم . وقيل : إن (الذهب) إذا عُلّق على صبي لم يصبه فزع ولا صرع . وهو ينفع من الجذام عند استعماله مسحوقاً ، كذا ينفع في الضمادات ، ومن عرق النسا ، ومن الفالج والنقرس (داء الملوك) .



الفضة

(الفضة) واحدة من الفلزات النبيلة الثلاث التي تشمل : (الذهب) والفضة والبلاتين . و(الفضة) النقية ذات لون أبيض وبريق فلزي زاهى أخاذ ، وهى أشد صلابة بقليل من (الذهب) ، قابلة للطرق والسحب ويسبقها فى هذا المضممار فلز (الذهب) . وعنصر (الفضة) فى صورته النقية له أعلى درجة من التوصيل الكهربائى و الحرارى بالنسبة للفلزات الأخرى ، وله أقل مقاومة ممكنة . وعرفت (الفضة) منذ أقدم العصور حيث عرفها واستخدمها قدماء المصريين منذ عصر ما قبل الأسرات ، أى منذ حوالى 6000 سنة من الآن . وقد أقرنها علماء الكيمياء القدامى بالقمر الذى يعطى نوراً أبيض هادئاً بالليل ، يشبه إلى حد ما لون (الفضة) النقية البيضاء . و تشير كتل الخبث التى وجدت فى آسيا الصغرى و فى بعض جزر بحر إيجة إلى أن الإنسان الأول تعلم أن يفصل (الفضة) من (الرصاص) منذ حوالى 3000 سنة قبل الميلاد . وقد توجد (الفضة) مسبوكة مع (الذهب) مكونة مادة تسمى (إلكتروم) ، وهناك طرق عدة يمكن استخدامها لفصل (الفضة) من هذه السبيكة و استرجاع (الذهب) ، وهذا العنصر النبيل (الفضة) وزنه الذرى 108 ، ورقمه الذرى 47 ، ونقطة انصهاره 961 درجة مئوية ، و نقطة غليانه 2212 درجة مئوية ،



وثقله النوعى 10.5، وتتراوح صلابتها بين 2.5 و 2.7 بمقياس موس حيث أنها أكثر صلادة من (الذهب) ولكنها أنعم من (النحاس) .

خصائص الفضة

(الفضة) توجد حرة فى الطبيعة كما توجد على هيئة خامات، ومن أبرزها خاماتها (كبريتيد الفضة) ، و(كلوريد الفضة) . كما توجد (الفضة) فى خامات (الزرنخ) و(الأنتمون) ، وكثيراً ما تحتوى خامات النحاس والخاصين و الرصاص على فلز الفضة . وأن جزءاً كبيراً من (الفضة) يتخلف عرضاً عند تعدين خامات العناصر التى ذكرناها آنفاً . و(الفضة) تفوق الفلزات جميعاً فى قدرتها على توصيل الحرارة والكهربائية وتتخلف عن (الذهب) فحسب فى قابليتها للطرق والسحب ، أى فى عمل الصفائح الرقاق والأسلاك الرفيعة جداً . وتتصهر (الفضة) فى درجة حرارة (960°) مئوية ، إذا ما سخنت فى الفراغ ، أو فى جو من النتروجين ، وتتصهر فى الهواء فى درجة حرارة (923°) مئوية ، وذلك لإذابتها الأوكسجين من الهواء ، ويزداد ذوبان الأوكسجين فى منصهر الفضة كلما ارتفعت درجة حرارة المنصهر ، ففى درجة حرارة (973°) يذيب السنتيمتر المكعب الواحد من منصهر الفضة (20.3) سنتيمتراً مكعباً من الأوكسجين و(الفضة) تذوب (تتفاعل) فى حامض النتريك ، المركز منه والمخفف مكونة (نترات الفضة) . كما وتتأثر فى حامض الكبريتيك المركز الساخن



لتكوّن (كبريتات الفضة) إلا أنها تصمد فى وجه حامض الهيدروكلوريك والقلويات .

تاريخ معدن الفضة

لقد عرفت (الفضة) منذ العصور القديمة بأنها معدن زخرفى قيم كما أنها تستخدم كعملة حيث أقيمت عدة مناجم فى آسيا الصغرى قبل حلول عام 2500 قبل الميلاد . وفى العصور الإسلامية استخدمت (الفضة) فى صنع الأواني والنقود . ويشير (البيرونى) فى القرن الرابع الهجرى / العاشر الميلادى إلى وجود (الفضة) مختلطة بـ(الذهب) ، لا ممزوجة به والظاهر أنه يقصد بالمزج الاتحاد بين العناصر أما الخلط فهو المزج الذى نعينه فى الوقت الحاضر فى الكيمياء ، فيقول فى كتابه الجماهر : ”وفى قرية وسنانة بقرب زروبان وجد فى بعض الأوقات حديد مختلط بـ(فضة) لا ممتزج وكان تقشر عنه فيتميز من غير ذوب ، وجد فيها قطعة فضة خالصة فى معادن الحديد قطعت وقسمت سرا“ . ومن الناحية الكيميائية ، فإن (الفضة) ليست معدناً شديداً النشاط . ولا تذوب (الفضة) فى الأحماض المخففة وفى القلويات ولكنها تذوب فى حمض النتريك المركز أو حمض الكبريت ، وهى لا تتفاعل مع الأكسجين أو الماء فى درجات الحرارة العادية . ويهاجم كل من الكبريت والكبريتيد (الفضة) ، وقد تفقد (الفضة) بريقها بسبب تكون كبريتيد الفضة على الجزء السطحى من المعدن . كما أن التبييض الذى يحتوى على كمية معقولة من الكبريت



باعتباره مكوناً من مكونات البروتين – يفقد (الفضة) بريقها بسرعة كبيرة .
ومما يفقدها بريقها أيضاً الكميات الصغيرة من الكبريتيد التى توجد بصورة
طبيعية فى الغلاف الجوى والتى تضاف إلى الغاز المستعمل فى المنازل
مثل كبريتيد الهيدروجين . ويعتبر كبريتيد الفضة السوداء من بين أكثر
الأملاح الغير قابلة للذوبان فى المحاليل المائية ، وتستغل هذه الخاصية
فى فصل أيونات (الفضة) عن الأيونات الموجبة الأخرى .

استعمالات الفضة

تستخدم مركبات (الفضة) فى التصوير الفوتوغرافى ، وتدخل فى السبائك
المستعملة فى علاج الأسنان ، ويمكن استعمالها كذلك فى عمل الدوائر
الكهربائية المطبوعة . والحلى والزخرفة إلا أن أملاح (الفضة) ومركباتها
كثيرة الاستعمال لا سيما فى الكيمياء التحليلية . كما تستخدم (الفضة)
بشكل واسع النطاق فى صناعة المجوهرات . وعادةً ما تخطط (الفضة)
بكميات صغيرة من معادن أخرى لتكون أقوى صلابة وأقدر على التحمل
. وتستخدم (الفضة) الخالصة فى صناعة أدوات المائدة ومواد فضية
صلبة أخرى حيث تكون نسبة (الفضة) فى هذه المواد 92.5% بينما تبلغ
نسبة (النحاس) 7.5% . وتستخدم (الفضة) أيضاً فى تغطية الأسطح
الزجاجية الناعمة المستخدمة فى صناعة المرايا ، وتتم هذه العملية عن
طريق تبخير المعدن أو ترسيبه من محلول مذاب ، إلا أن (الألومنيوم) قد
حل محل (الفضة) فى هذا المجال بدرجة كبيرة . وتستخدم أملاح



(الفضة) مثل (بروميد الفضة) و (كلوريد الفضة) و (أيوديد الفضة) التي تصبح سوداء اللون عند التعرض للضوء في صناعة الطبقات الحساسة المستخدمة في الألواح والأفلام الفوتوغرافية والورق . كما تستخدم محاليل مخففة من (نترات الفضة) وبعض المركبات غير القابلة للذوبان مثل البوتاسيوم في الصناعات الدوائية مثل المطهرات ومضادات البكتريا ، حيث يعتبر (الأرجيول) وهو مركب فضي بروتيني مطهراً موضعياً للعين والأذن والأنف والرقبة. وأهم مركبات عنصر (الفضة) هو (نترات الفضة) التي تستخدم بكثرة في التصوير و الطب . ولا ننسى أن نشير إلى استخداماتها المتعددة في صناعة الحلى و المجوهرات وفي سك النقود والعملات .

الفضة في القرآن الكريم

ورد ذكر الفضة في القرآن الكريم مرتين كالتالي : ﴿ زُيِّنَ لِلنَّاسِ حُبُّ الشَّهَوَاتِ مِنَ النِّسَاءِ وَالْبَنِينَ وَالْقَنَاطِيرِ الْمُقَنْطَرَةِ مِنَ الذَّهَبِ وَالْفِضَّةِ وَالْخَيْلِ الْمُسَوَّمَةِ وَالْأَنْعَامِ وَالْحَرْثِ ذَلِكَ مَتَاعُ الْحَيَاةِ الدُّنْيَا وَاللَّهُ عِنْدَهُ حُسْنُ الْمَبِ (14) ﴾ [آل عمران] ، ﴿ يَا أَيُّهَا الَّذِينَ آمَنُوا إِنَّ كَثِيرًا مِّنَ الْأَخْبَارِ وَالزُّهْبَانِ لِيَأكُلُوا أَمْوَالَ النَّاسِ بِالْبَاطِلِ وَيُصْـدِّقُونَ عَن سَبِيلِ اللَّهِ وَالَّذِينَ يَكْنِزُونَ الذَّهَبَ وَالْفِضَّةَ وَلَا يَنْفِقُونَهَا فِي سَبِيلِ اللَّهِ فَبَشِّرْهُمْ بِعَذَابٍ أَلِيمٍ (34) ﴾ [التوبة] .



الفضة فى الحديث الشريف

وقال رسول الله صلى الله عليه وسلم : ”الذهب بالذهب ، و الفضة بالفضة مثلاً بمثل ، سواء بسواء ، يدا بيد “ . وقال صلى الله عليه وسلم : ”الناس معادن كمعادن الذهب و الفضة “ . وقد كان سيف رسول الله صلى الله عليه وسلم من فضة و قبيعة سيف فضة ، وما بين ذلك حلق فضة .

ذكر الإمام الترمذى فى صحيحه : ”وفى الجنة منابر من فضة“ . و ثبت عن الإمام أحمد بن حنبل أنه صلى الله عليه وسلم لم يكن يملك ذهباً ، ولا فضة غير خاتمه .

أسماء الفضة فى اللغة العربية

لـ(الفضة) ثلاثة أسماء مشهورة فى اللغات الأجنبية فاسمها فى الإنجليزية Silver وفى لغة الأنجلوساكسون فاسمها Siolfur وفى اللاتينية فإنها Argentum أما فى اللغة العربية فلها عشرة أسماء مختلفة بيانها كالأتى (كتاب الإفصاح فى فقه اللغة من عمل حسين يوسف موسى و عبد الفتاح الصعيدى ، 1967) :



(1) **الفضة** : معدن معروف ، وهى معدن أبيض قابل للسحب والطرق والصقل ، يستخدم فى سك النقود وفى الحلى . الجمع فضض وفضاض .

(2) **اللجين** : الفضة .

(3) **السامة** : (الفضة) . والسامة (الذهب) .

(4) **الصولج** : (الفضة) الخالصة . والصيلجة سبيكة (الفضة) الخالصة .

(5) **الصريف** : (الفضة) الخالصة .

(6) **الوذيلة** : قطعة من (الفضة) . وقيل هى المجلوة . الجمع وذيل .

(7) **الجزاذة** : قطعة صغيرة من (الفضة) .

(8) **النقرة** : هى من (الذهب) و(الفضة) : القطعة المذابة . وقيل ما

سبك مجتمعا . الجمع نقار .

(9) **الأسرب** : دخان (الفضة) .

(10) **المهل** : دخان (الفضة) .

تتضمن هذه القائمة عشرة أسماء لـ(الفضة) ، تصف هذا المعدن النفيس فى صوره وحالاته المختلفة : فكلمة الفضة فى حد ذاتها لها مرادفان هما (اللجين) و(السامة) ، أما (الفضة) الخالصة فلها مصطلحان هما الصولج والصريف . وهناك مصطلحان هما الصولج والصريف . وهناك مصطلحان آخران لوصف قطع (الفضة) فى أحجامها المختلفة هما (الوذيلة) و (الجزاذة) ، حيث تخصص الكلمة الأخيرة لوصف القطع



الصغيرة من (الفضة) ، أما (الفضة) المذابة فتوصف بالنقرة ، فى حين أن دخان (الفضة) يسمى (الأسرب) أو (المهل) . وهكذا يتبين أنه أمام ثلاثة أسماء لـ (الفضة) فى اللغة الإنجليزية على سبيل المثال هم : Silver و Argentum و Siolfur يوجد عشرة أسماء مختلفة فى اللغة العربية ، الأمر الذى يدعم الحقيقة القائلة بثناء اللغة العربية فى مصطلحاتها ووفرة ألفاظها ، مع تخصيص الألفاظ لوصف الحالات المختلفة لنفس الظاهرة . ويلاحظ التقارب الكبير فى النطق بين لفظ Siolfur فى لغة الأنجلوساكسون واللفظ العربى (الصريف) الذى يرمز بدوره لـ (الفضة الخالصة) مع اشتراك اللفظين فى بعض الحروف حيث من الممكن أن يدل هذا التقارب بين اللفظين (ضمن تقارب ثان فى نطق ألفاظ أخرى عديدة) على وجود أصول مشتركة بين هاتين اللغتين فى بعض مجالات الثروة اللفظية . ومما هو جدير بالذكر كذلك أن العرب عرفوا دخان (الفضة) وأطلقوا عليه اسم الأسرب حيث كان يستخدم فى عمل المرايا Silver Mirrors . ويستهل (البيرونى) كتابته عن (الفضة) بذكر أسمها فى لغات عديدة ، فهى بالرومية (ارجوسا) ، و بالسريانية (سيما) ، و بالفارسية (سيم) ، وبالتركية (كمش) و بالهندية (روب) ، واسم (الفضة) بالعربية (البحين) و (الصريف) ، ويشير (البيرونى) إلى أن (الصيرفى) مأخوذ من (الصريف) ، فالصراف مزاولة الصرف بين العين و الورق فى التفاصيل بين النقود المختلفة ، ويقال لـ (الفضة) أيضا (الصولج) وكأنه صفة لها بالجودة فإنه يقال (فضة صولج) و (صولجة)



، وقيل فى أسمائها (الغرب) لتغييبها فى المعدن ، ويستطرد (البيرونى) فيقول :’’وليس هذا التغييب مما يخص (الفضة) فيعلل به اسمها ، إنما هو عام لجميع الجواهر المخزوفة ، وقيل فى (الغرب) انه (الذهب)‘‘ . وتسمى (الفضة) فى اللغة الإندونيسية Perak .



النحاس

تاريخ معدن النحاس

يعتبر فلز (النحاس) واحداً من أقدم العناصر المعدنية التي عرفها واستعملها الإنسان الأول ، وقد قدرت أعمار بعض القطع النحاسية التي وجدت في مصر الفرعونية بما يزيد على 6000 سنة من الآن . ثم ظهر فيما بعد في صورة سبيكة البرونز Bronze Alloy ، التي تتكون من (النحاس) و (القصدير) حيث عرفها و صنعها قدماء المصريين منذ ما يزيد على 4500 سنة ، وكان الإغريق والرومان يحصلون عليه من جزيرة قبرص و يعتبره المؤرخون واحداً من أهم الفلزات التي عرفها الإنسان . وربما كان (النحاس) أول فلز من هذه الفلزات يُجمع وذلك لسعة انتشاره بالنسبة للفلزات الأخرى ، وعثر على حلى مصنوعة من مشغولات نحاسية في شمال العراق وهي تضرب في التاريخ البعيد حتى سنة 9 آلاف ق.م تقريباً وكانت على الأرجح تستخدم في الزينة . وخط السومريون (النحاس) بـ (القصدير) ليصنعوا مادة جديدة هي (البرونز)⁶⁶ . ووجدوا أن المادة

⁶⁶ أخذ البرونز اسمه من كلمة "برونديزي" وهي اسم مدينة صغيرة في إيطاليا تقع على شاطئ البحر الأدرياتيكي وكانت تشتهر بصنع السلع البرونزية ، وقد تحولت العبارة اللاتينية ايك برونديزي Ec Brundusium وتعني "من برونديزي" ، مع الزمن إلى كلمة البرونز كأسم لهذه السبيكة ، انظر د. مصطفى =



الجديدة أسهل نسبياً فى السبك و أصلب كثيراً من (النحاس) وحده .
وأمكن استخدام (البرونز) فى صناعة أدوات أطول عمراً مثل المعازق
والمجارف والسكاكين التى تحتفظ بحدة سلاحها لفترات أطول . وكان
اكتشاف (البرونز) ذا أهمية خاصة حتى أن عصراً بأكمله من التاريخ ،
هو العصر البرونزى اكتسب اسمه من استخدامه .

وعرف الإنسان (النحاس) الفطرى الذى يوجد فى الطبيعة فى قطع حمراء
نقية مخلوطة بالصخور منذ أكثر من عشرة آلاف عام قبل الميلاد . وهذا
(النحاس) يحتوى على فقاعات هوائية كثيرة ولا يصلح لصنع الأدوات منه
ولقد تغلب سكان حوض الرافدين على هذا العيب وزادوا من صلابة
(النحاس) الفطرى بالطرق عليه بالحجارة فى الألف السابع قبل الميلاد .
وبدأ استخدامه فى الأغراض المعيشية منذ حوالى ستة آلاف عام قبل
الميلاد . واعتبر هذا التاريخ بداية لعصر حضارى جديد فى تاريخ البشرية
ولقد تعلم الإنسان فن صهر الخامات قبل الألف السادسة قبل الميلاد ،
وشكلت بذلك الأدوات المعدنية بصب الفلز المصهور فى قوالب مصنوعة
من الحجر . وكان المصريون القدماء قد استخدموا (النحاس) فى صنع
أنابيب لتوصيل مياه الشرب ، وأخرى لصرف المياه القذرة والفضلات من
المنازل . فقد عثر الآثريون على ألف وثلاثمائة قدم من الأنابيب النحاسية
فى معبد هرم أبى صير (الأسرة الخامسة 2625-2750 ق.م) . كما

محمود سليمان : (تاريخ العلوم و التكنولوجيا فى العصور القديمة و
الوسطى) ، ص 83 .



عثر على أنابيب مشابهة في آثار قصر كنوسوس بجزيرة كريت (1700-1400 ق.م) . وبمعرفة الإنسان طرق استخلاص (النحاس) وغيره من الفلزات من خاماتها ظهرت حرف ومهن جديدة . وظهرت طبقة أصحاب المناجم وصهر الخامات والنحاسين . وفي عصر الحضارة الإسلامية ، استخدم (النحاس) في صناعة العملات كما استخدم أيضاً في صناعة أواني الطعام وأوعية السوائل وأدوات الزينة . ولوقت ما ، استخدم (النحاس) على مدى واسع في طلاء قاع السفن الخشبية حتى لا تتعرض للتلف ، وكذلك استخدم في صنعة اللحام لمعدن (الحديد) . ويذكر (البيروني) من علماء القرن الرابع الهجري / العاشر الميلادي صفة استخدام (النحاس) كلحام لـ (الحديد) فيقول في كتابه الجماهر: "لما كان (النحاس) لحام (الحديد) قال ذو القرنين : ﴿ أَتُونِي زَبَرَ الْحَدِيدِ حَتَّى إِذَا سَاوَى بَيْنَ الصَّدَفَيْنِ قَالَ انْفُخُوا حَتَّى إِذَا جَعَلَهُ نَاراً قَالَ آتُونِي أُفْرِغَ عَلَيْهِ قِطْرًا ﴾ (96) [الكهف] . ويستتكر (البيروني) استعمال (النحاس) في النقود والدراهم ، وأن بعض دراهم (النحاس) قد تساوى دراهم (الفضة) ، فيقول إن من مكادة الدهر مساواة القطرانية دراهم (الفضة) في السعر ، وإربائها أحياناً عليها ، وليست القطرانيات مضروبة من نحاس خلط فيها . ويشير (البيروني) إلى قيمة أحد خامات (النحاس) فيقول : "وبزوريان معدن يعرف (بناوكردم) . وتعنى قناة العقارب . " لما فيه من العقارب القتالة يخلص ذهبه أحياناً ، ويخلط مع الناس أحياناً ، وربما وجد فيه متمايزين ، لكن ذلك (النحاس) لا يخلو من (ذهب) فيه ، ويخلص منه بالإحراق



من كل منا دائق (5 جرام) إلا أن قيمته ، لما لم تفضل عن المنفعة ترك ، ولم يتعرض له ، ثم ليس لذلك النحاس المتروك ذهبه ، مزية على غيره ، فى شئ منه “ . ولقد ثبت حديثاً أن الخام الرئيسى لـ (النحاس) هو الكبريتيد المزدوج مع (الحديد) . أما الخامات الأخرى فهى (كبريتيد النحاسوز) ، و(كبريتيد النحاسيك) ، و(أكسيد النحاسيك) .

ومن خامات (النحاس) الحجر الأخضر وهو المستعمل فى الزينة . ويستخرج (النحاس) عرضاً عند تعدين المعادن الأخرى . وهو يدخل فى عدد من السبائك المفيدة ، والمستعملة على نطاق واسع ، وتتفاوت نسبه فى هذه السبائك تفاوتاً كبيراً . فالشبهان يتألف أساساً من (النحاس) و(الخرصين) بنسب مختلفة تعتمد على نوع الشبهان المطلوب ، والبرنجات تتألف من سبيكة نحاسية يدخل فى تركيبها (القصدير) . وتستعمل سبائك (النحاس) و(النيكل) معاً حيث يراد للسبيكة مقاومة التآكل . و (النحاس) فلز ذو لون خاص به ، بين الحمرة والبنية، أما منصهره ، وصفائحه الرقاق جداً فيتميزان بلون أخضر فى الضوء النافذ .

خصائص النحاس

(النحاس) قابل للطرق والسحب، ويتخلف فى هذه الصفة عن (الفضة) و(الذهب) فقط ، ويفوق ما تبقى من الفلزات فى هذه الميزة . ونظراً لجودة توصيل (النحاس) للكهربائية والحرارة ، إضافة إلى قابليته للطرق والسحب ، وكذلك اعتدال ثمنه بات (النحاس) أكثر العناصر شيوعاً فى استخدامات



الآلات والمعدات على اختلاف أنواعها ، وتعدد غاياتها . و(النحاس) وزنه الذرى 63.5 ، ورقمه الذرى 29 ، ونقطة انصهاره 1083 درجة مئوية ، ونقطة غليانه 2595 درجة مئوية ، و ثقله النوعى 8.96 .

النحاس فى القرآن الكريم

ورد ذكر النحاس فى القرآن الكريم مرة واحدة فقط وهى : ﴿ يُرْسَلُ عَلَيْكُمَا شَوَاظٌ مِّن نَّارٍ وَنُحَاسٌ فَلَا تَنْتَصِرَانِ (35) ﴾ [الرحمن] .

أسماء النحاس فى اللغة العربية

يسمى (النحاس) فى اللغة الإنجليزية Copper ، وهى كلمة مشتقة من التسمية اللاتينية Cuprum نسبة إلى جزيرة قبرص التى كان يستخرج منها (النحاس) فى العهود السابقة ويسمى هذا العنصر فى اللغة الإغريقية القديمة Chalkos ، أما فى اللغة العربية فله تسعة أسماء متباينة نصها كالأتى (كتاب الإفصاح فى فقه اللغة من عمل حسين يوسف موسى وعبد الفتاح الصعيدى ، 1967 م) :

- 1- النحاس : معروف ، وهو عنصر فلزى قابل للطرق ، يصنع منه القدور وبعض الأوانى . والنحاس صانعه .
- 2- القطر : النحاس . وقيل (النحاس) الذائب أو ضرب منه .
- 3- الصرفان : النحاس . والصرفان الرصاص .



4- الصُّفْر : (ضم الصاد) جنس من (النحاس) الجيد . وقيل هو ما أصفر منه . الواحد والجمع سواء ، ويجمع أيضاً على أصفار . القطعة منه صفرة و صانعه صفّار .

5- اللاطون : الأصفر من الصفر .

6 - الفلز : (كسر الفاء و ضمها) النحاس الأبيض يجعل منه القدور العظام المفرغة . أو هو خبث (الحديد) . وقيل هو جواهر الأرض كلها أو ما ينفيه الكير من كل ما يذاب منها.

7- القبرس : هو من (النحاس) أجوده .

8- الشبه : (فتح الشين و كسرهما) و الشبهان : اللاطون . و الشبه النحاس الأصفر . وقيل هو (النحاس) يصبغ فيصفر . قيل له ذلك لأنه يشبه (الذهب) .

9 - القلز : القلز والفلز (ضم الفاء) : (النحاس) الذى لا يعمل فيه (الحديد) .

فى القائمة السابقة تسعة أسماء مختلفة لـ(النحاس) تصف هذا الفلز الشائع الاستعمال فى صوره و حالاته المختلفة . فكلمة (النحاس) على عمومها لها مرادفان هما (الصرفان) و(القبرس) إلا أن اللفظ الأخير قد يخص للنوع الجيد منه ، و(النحاس) الذائب يقال له (القطر) . وفى وصف النحاس الأصفر بدرجاته فهناك ثلاثة مصطلحات : (الصفر) و(اللاطون) و(الشبه) . أما النحاس الأبيض فيوصف بأنه (الفلز) ، و أخيراً فإن كلمة (القلز) تخصص لنوع من (النحاس) الصلب الذى لا يعمل



فيه (الحديد) . ويكشف هذا السياق اللغوي أن العرب عرفوا (النحاس) فى صور ثلاث : النوع العادى أو الأحمر ، النوع الأصفر ، و النوع الأبيض . و يلاحظ أن كلمة Copper فى اللغة الإنجليزية و كلمة Cuprum فى اللاتينية يقابلها فى العربية كلمة قبرس . ومن الممكن أن تكون هناك مقابلة لفظية بين الكلمة الإغريقية Chalkos و الكلمة العربية (قلز) ، وهى التى تصف نوع (النحاس) الصلب . هذه الألفاظ العربية الوفيرة التى تصف فلزاً واحداً فى صورته المختلفة ، لهى أقوى دليل على ثراء اللغة العربية وغناها بالمصطلحات ، وأنها تصلح لأن تكون حقاً لغة العلم ولغة الحضارة وكل ما يلزمنا هو إعادة بعث هذه اللغة من رقادها الطويل ، والإقبال عليها باستعمال كلماتها وألفاظها فى شتى مجالات الحياة المختلفة . ويخص (البيرونى) النحاس بفصل وسط بين الإطناب و الاختصار ، ويبدأ بذكر تسمياته فى عدد من اللغات فبالرومية (خلقو) ، والصواب (خلقوس) ، وبالسريانية (نحاساً) ، وبالعربية (النحاس) ، و(المس) ، و(القطر) . ثم يدل على ذلك بقوله تعالى : ﴿ يَوْمَ تَأْتِي السَّمَاءُ بِدُحَانٍ مُّبِينٍ (10) ﴾ [الدخان] ، و قيل أيضاً أنه (النحاس) الذى هو (فلز) ولا محالة أن الله تعالى عناه مذاباً منصباً فى قوله: ﴿ فَإِذَا انشَقَّتِ السَّمَاءُ فَكَانَتْ وَرْدَةً كَالدِّهَانِ (37) ﴾ [الرحمن] . ثم يأتى (البيرونى) على صفات النحاس فيقول : ”لما كان (النحاس) لحام الحديد قال ذو القرنين — كما جاء بالقرآن : ﴿ آتُونِي زُبَرَ الْحَدِيدِ حَتَّى إِذَا سَاوَى بَيْنَ الصَّدَفَيْنِ قَالَ انْفُخُوا حَتَّى إِذَا جَعَلَهُ نَارًا قَالَ آتُونِي أُفْرِغَ عَلَيْهِ



قَطْرًا (96) ﴿ [الكهف] ، وقيل في (القطر) إنه (الرصاص) ،
و(الرصاص) لا يلحم الحديد وإنما يرصص وجهه فقط ويفسر (البيروني)
الآية الكريمة: ﴿ سَرَابِيلُهُمْ مِّن قَطَرَانِ (50) ﴾ [إبراهيم] ، فيقول إذا كان
بكليته اسما فلتسرع النار إليه ، وإذا كان مجموع اسم وصفه فهو (النحاس)
المذاب .

ويذكر (البيروني) عن الاسم الثاني لـ(النحاس) وهو (المس) ، فقد اشترك
في ذكره أهل العراق وخراسان حتى سميت القمغة مسينة . لأنها من
(نحاس) ، وان كان لا يأبأها كان معمول من (النحاس) ، وهو بالفارسية
(روى) ، لكنه لما اشتهر بـ (المس) صرف (روى) إلى المحمول عليه أما
(الرصاص) وأما (الأسرب) ، ومنه نوع يعرف بـ (سياه مس) ، محبب
المكسر في حمرة شئ من البياض إلى السواد ، ويعمل منه الشبه و
الظاهر أن (البيروني) قصد بـ(السياه مس) ، حجراً أسوداً خفيفاً يعمل منه
الأميال حيث يضيف (البيروني) قوله في الأخير ”انه ليس ينفرد بمعدن
يخصه ، وإنما يستحيل من أحمره ، بحسب النفخ بالاذابة“ . ويسمى
النحاس في اللغة الإندونيسية Tembaga .



استخدامات النحاس فى الصناعة

يدخل (النحاس) فى كثير من الصناعات ، على رأسها الصناعات الكهربائية (فى صناعة خطوط وكابلات الكهرباء الخارجية وفى شبكات الأسلاك داخل البيوت وخيوط اللمبات والآلات الكهربائية مثل المولدات والمحركات وآلات ضبط السرعة والآلات المغناطيسية الكهربائية ومعدات الاتصال وما تضمنه من عمل الأسلاك الموصلة للكهرباء بأقطار مختلفة ، وكذلك عمل الأجهزة الكهربائية المتعددة) ، وعبر التاريخ المدون ، استخدم (النحاس) فى صناعة العملات كما استخدم أيضاً فى صناعة أوانى الطعام وأوعية السوائل وأدوات الزينة . ولوقت ما ، استخدم (النحاس) على مدى واسع فى طلاء قاع السفن الخشبية حتى لا تتعرض للتلف.. كما استخدم أيضاً فى صناعة المرسبات الطباقية الكهربائية . وتستخدم كميات كبيرة من (النحاس) فى صناعة الحرير الصناعى . ومن أهم مركباته ملح (كبريتات النحاس) أو الزاج الأزرق Blue Vitriol حيث يستخدم كمبيد لكثير من الآفات الزراعية ، ويستعمل كذلك فى قتل الطحالب خلال عملية تنقية مياه الشرب . وتدخل مركبات (النحاس) المختلفة فى الكيمياء التحليلية مثل محلول فهلنج الذى يستعمل فى اختبارات السكر . كما يستخدم (النحاس) أيضاً فى صناعة العديد من الأصباغ وفى صناعة المبيدات الحشرية والمواد المبيدة للفطريات على



الرغم من أنه يستبدل بالمواد الكيميائية العضوية الاصطناعية للوفاء بهذه الأغراض .

النحاس فى الطب

و(النحاس) يتزجر بالخل المحرق منه بالإيقاد أو فى أتون الزجاج .
والجليد من (النحاس) الأحمر ، و(النحاس) المحرق يقبض ويجفف ويلطف ، ويشد ويجذب ، وينقى الروح ، ويدملها ويجلو غشاوة العين ، وينقص اللحم الزائد ، ويمنع القروح الخبيثة من الإنتشار فى البدن ، وهى تلك القروح السرطانية المتولدة عن الأورام الخبيثة غير الحميدة .
و(النحاس) المحرق أيضاً ينفع بالحدة و القبض المتميز بهما ، ومما يوصف به (النحاس) أنه ينتف الشعر النابت فى أجفان العين ، فيمنع من أن ينبت فيها الشعر ، والشربة منه درهم واحد فقط على الأكثر . ويذكر (ابن البيطار) فى كتابه الجامع لمفردات الأدوية والأغذية أن (النحاس) يفيد أوجاع الكبد و الطحال ، وفساد الأمزجة . ومن النحاس المحرق ما كان بالمدينة وبعده القرصى ، وهو يقبض ، ويجفف ويلطف ، ويشد و يجذب ، وينقى القروح ويدملها ، ويجلو العين ، وينفض غشاوتها ، ويحسن النظر ، ويقول (الشيخ الأنطاكى) فى التذكرة : إن (النحاس) يفيد فى علاج الاستسقاء وأجوده الذهبى فالأحمر ، فالأصفر ، وغير هذه الأنواع ردى و ليس جيداً بحال ، وهو يعالج الاستسقاء إذا سحل محلولاً وشرب ، وإن طُلِيَ به البدن شد الاسترخاء ، ومنع الإعياء ، وأزال التعب



و الإنهاك . وإذا عمل (النحاس) محلولاً ، ومخلوطاً بالخل بضعة أيام ثم ترك أياماً ، ثم عجن به الحناء منع النزلات طلاء ، وقطع السعال ، وكان منفثاً للصدر ، قاطعاً وطارداً للبلغم . من خصائص (النحاس) أن الباذنجان يسرع ذوبه ، وفي جسم الإنسان يسهم (النحاس) في نصيب الأسد في تخليق و تصنيع الهيموجلوبين بالدم ، كما يشارك في المجموعات المساعدة لكثير من الأحماض الدهنية ، لذلك فهو في حالة نقص نسبة الهيموجلوبين لأبد من تزويد المرضى بالأنيميا الحادة بالفيتامينات والمعادن والأملاح ولابد أن يكون محتويّاً على عنصر (الحديد) بكميات كثيفة ، مثلما يكون مشتملاً على (فيتامين ب12) ، و(حامض الفوليك) و(فيتامين ج) ، و(النيكوتيناميد) وغيرها من (الحديد) وعنصر (البوتاسيوم) و(الصوديوم) و(الفوسفور) و(النحاس) .



الرصاص و القصدير

فلز (الرصاص) وفلز (القصدير) من العناصر الكيميائية التي عرفها الإنسان منذ أقدم العصور . وقد اختلط الأمر على القدماء زمناً طويلاً فلم يستطيعوا التفرقة بين (الرصاص) و(القصدير) فأطلقوا على عنصر (الرصاص) اسم (الرصاص الأسود) ، بينما أطلقوا على القصدير اسم (الرصاص الأبيض) . وظل هذا الاختلاط رديحاً من الزمن إلى أن أمكن التمييز بينهما في العصور الوسطى ، والتعرف على كل منهما كعنصر مستقل بذاته عن الآخر . وفي السجلات التاريخية أن قدماء المصريين استوردوا القصدير من فارس ، وذلك لصناعة البرونز المصري المشهور بصلابته و متانته و قوته (تريفونوف وتريفونوف ، 1982) .

الرصاص

عنصر معدني لونه بين الأزرق والرمادي . وعند تقطيع سطحه فإنه يكون ذا بريق فضي لامع ولكنه يتحول بسرعة إلى لون باهت بين الرمادي والأزرق ويعتبر هذا اللون من السمات الرئيسية لـ(الرصاص) . ويأتي (الرصاص) في المجموعة (14) من الجدول الدوري ، ورقمه الذري (82) ، ويبلغ وزنه النوعي (11.34) ، بينما يبلغ وزنه الذري (207.20) . وينصهر (الرصاص) عند درجة حرارة 328 درجة مئوية، ويغلي عند درجة حرارة 1740 درجة مئوية . ويوجد (الرصاص) في الطبيعة في



ثمانية أشكال من النظائر: أربعة منها مستقرة والأربعة الأخرى إشعاعية النشاط . والنظائر المستقرة هي الرصاص — 206 والرصاص — 207 والرصاص — 208 وهي تعتبر الناتج النهائي لسلسلة (اليورانيوم) و(الأكتينيوم) و(الثوريوم) ، أما الرصاص . 204 فهو من النظائر المستقرة أيضاً ولكن لا توجد مادة إشعاعية طبيعية يتشكل منها هذا الرصاص . وتستخدم مركبات الرصاص التالية بكثرة فى أعمال البويات والطلاء و هي : الرصاص الأبيض أو (كربونات الرصاص القاعدى) ، أبيض الرصاص المتسامى (كبريتات الرصاص) ، أصفر الكروم (كرومات الرصاص) ، الرصاص الأحمر (أكسيد الرصاص) بجانب مركبات أخرى عديدة للرصاص . واستخدمت أنابيب الرصاص فى عهد أباطرة الرومان فى صرف المياه من الحمامات ، وتصنع منه البنادق لاحتواء السوائل الآكلة Corrosive liquids ، ويمكن تقسيته بإضافة نسبة صغيرة من عنصر (الأنثيمون) أو غيره من الفلزات . وتستخدم كميات كبيرة من عنصر (الرصاص) فى عمل البطاريات الكهربائية ، وكميات أخرى مثلها فى صناعة المركب الكيميائى المسمى تترا إيثيل الرصاص Tetra Ethyl Lead ، الذى يستخدم فى صورة مركب ضد الفرقعة مع احتراق الجازولين . وعنصر (الرصاص) شديد الفاعلية فى امتصاص الصوت ، ويستعمل كدرع واق ضد الإشعاع وذلك فى أجهزة الأشعة السينية و أجهزة أشعة جاما . وأخيراً لا ننسى أن (أكسيد الرصاص) يدخل فى صناعة الزجاج الكريستال الفاخر الذى تصنع منه الفازات والطفليات والأكواب



والتحف . واسم هذا العنصر فى لغة الأنجلو ساكسون Lead بينما اسمه فى اللغة اللاتينية plumbum ، وتشير المصادر الحديثة إلى أن (الرصاص) قد عرف منذ زمن بعيد ، فقد جاء ذكره فى التوراة ، واستعمله الرومان فى صنع الأنابيب ، وصفائح الكتابة التى وجدت فى جملة ما عثر عليه من آثارهم .

تاريخ معدن الرصاص

كان الرصاص من أقدم الفلزات التى عرفها المصريون القدماء ، إذ يرجع تاريخ اكتشافه إلى عصر ما قبل الأسرات ومع ذلك لم يستخدمه بكثرة ، ولاشك فى أن معرفتهم القديمة بهذا الفلز ترجع إلى الأسباب الآتية :

أولاً : وجود خاماته فى مصر ، كما أن أحدهما وهو الجالينا يمتاز ببريق فلزى خاطف من المرجح جداً أن يكون قد وجه الأنظار إليه .

ثانياً : سهولة استخلاص الفلز من خاماته . وأهم خامات الرصاص هو كبريتور الرصاص (الجالينا) و كان يستعمل كحلاً للعين فى مصر من فترة عصر البدارى حتى العصر القبطى .

واستخدم الرومان قديماً (الرصاص) فى صناعة مواسير المياه حيث كانت عبارة عن مزيج من الرصاص الملوّح مع القصدير . وقد كان العبيد الرومان يقومون باستخلاص وتجهيز (الرصاص) ، وأصيب هؤلاء العبيد



بالتسمم بسبب (الرصاص) . أما القدماء المصريين فقد استخدموا (الرصاص) فى صناعة العملات ووحدات الموازين ومواد الزخرفة والأوانى المنزلية وأسطح السيراميك وسبائك اللحام . وفى القرن الرابع الهجرى / العاشر الميلادى توصل الصناع المسلمون إلى طرق تخليص (الرصاص) من الشوائب . فيقول (البيرونى) فى كتابه (الجماهر) عن تعدين (الرصاص) ما نصه: ”يُذوب من تراب مخصوص بذلك ومن أحجار فى معدنه ، ولهذا ذل ورخص فى سعره ، وهو بنواحى الشرق عزيز، ليس له بها معدن . ولقد أشار (البيرونى) فى ذلك إلى تعدين (الرصاص) إشارة واضحة وذلك بقوله فى تسخين أحجار الأسرب فى الهواء ، وقصد بأحجار الأسرب خامه المؤلف (كبريتيد الرصاص) . وهى الطريقة الحديثة المستخدمة فى تحضير (الرصاص) وهى تتألف من إضافة أنقاض (الحديد) إلى خام الرصاص (كبريتيد الرصاص) ، وعند تسخين المزيج فى الفرن يسيل منصهر الرصاص ، ويتكون (كبريتيد الحديدوز) ، أى بالاعتماد على الخواص الكيماوية لعنصرى (الحديد) و(الرصاص) ، فـ (الحديد) أكثر ميلاً للاتحاد بالكبريت من (الرصاص) لذلك فهو أى (الحديد) يسلب الكبريت من كبريتيد الرصاص (حجر الأسرب) تاركاً (الرصاص) على هيئة منصهر ، ويتحد (الحديد) بكبريت الخام مكوناً (كبريتيد الحديدوز) ومنصهر (الرصاص) . كما يحضر (الرصاص) من اختزال خاماته ، ولاسيما الموجودة منها على هيئة كبرتيده . ويتم الاختزال على مراحل ، حيث تبدأ المرحلة الأولى بتسخين الخامات (الكبريتيد) فى



الهواء ، فيتحول قسم من (كبريتيد الرصاص) إلى أكسيده وهو الذى أسماه (البيرونى) فى كتابه بـ (المرداسنج) عند مخلصى الفضة من السباكين إذا خلصوا (النحاس) المحرق ، ومن حملان (الفضة)، فيكون (المرداسنج) كالغشاء الجلد فوقه . ويتحول قسم آخر من الخام إلى (كبريتات الرصاص) . وعند الاستمرار بالتسخين وإضافة المزيد من الخام (الكبريتيد) ، يتحد الأخير بـ (المرداسنج) ليكوناً منصهر (الرصاص) الذى يسيل فى قاع فرن التسخين ويخرج من منفذ معد لهذا الغرض ، ويتطاير غاز ثانى أكسيد الكبريت . كما تتحد (كبريتات الرصاص) التى تكونت فى المرحلة الأولى مع خام الرصاص (كبريتيده اتحاداً كيميائياً فيتكون نتيجة لهذا الاتحاد الكيماوى ، منصهر أيضاً ، ويتصاعد غاز ثانى أكسيد الكبريت) . ويتكون أكسيد الرصاص على الصورة الأولى عندما يحضر فى درجة حرارية انصهاره ، فإذا ما صهر ، أو كانت طريقة تحضيره فى درجة أعلى من درجة انصهاره جاء (المرداسنج) على الصورة الثانية . و(المرداسنج) يكون على صورتين أحدهما يكون فيها (المرداسنج) أصفر اللون شاحبه ، ويكون لونه فى الصورة الثانية أصفر محمراً . ويحضر (المرداسنج) فى الوقت الحاضر بطرائق عديدة ، ولعل تحلل النترات (نترات الرصاص) ، وكاربوناته وهيدروكسيده بالتسخين فى طليعة الطرائق . ويحضر (المرداسنج) للأغراض التجارية من تسخين (الرصاص) إلى درجة حرارية أعلى من درجة انصهاره فى الهواء ، حيث يتحد أوكسجين الهواء مع الطبقة السطحية لمنصهر الرصاص مكوناً



طبقة رقيقة من (المرداسنج) تطفو على سطح منصهر (الرصاص) ، تطفو هذه الطبقة بين حين وآخر ، كلما تكوّنت ، وهكذا يتم جمع (المرداسنج) . وقد ذكر (البيروني) تكون طبقة (المرداسنج) فوق منصهر (الرصاص) المعرض للهواء ، وربما كانت هذه الطريقة من إحدى الطرائق التي استخدمت قديماً للحصول على (أول أكسيد الرصاص) أى (المرداسنج) . هذا وقد ابتدعت طريقتان جديدتان فى تعدين (الرصاص) ، تتلخص الطريقة الأولى باختزال أكسيد الرصاص (المرداسنج) بواسطة الكربون (الفحم) ، ولا سيما فحم الكوك ، حيث يحترق الفحم احتراقاً جزئياً ، مكوناً غازاً ساماً هو أول أكسيد الكربون ، العامل المختزل القوى ، الذى يسلب أكسيد الرصاص أوكسجينه ، فينحدر الرصاص على هيئة منصهر ويتصاعد غاز ثانى أكسيد الكربون . ويصف (الجلدكي) هذه الطريقة فى ذكر خواص (الرصاص) فيقول فى كتابه (رتبة الحكيم) : ” الرصاص جسم ثقيل بطباعه يذوب بالنار ذوباً سريعاً ، ويحترق فيها ويتولد بالاحتراق (المرتك) و(الأسرنج)... وإذا طرق يحتمل التطريق حتى يسرع إليه التفتت والتقصب ، ويسرع إليه التصديد بالحموضات وبخل العنب إلى أن يصير إسفيداجا“ . وهناك من بين خامات (الرصاص) اثنان فقط لهما أهمية تجارية كبيرة هما السيروسايت (كربونات الرصاص) ، يليه فى الأهمية الأنجليسايت (كبريتات الرصاص) .



خصائص الرصاص

(الرصاص) معدن ناعم الملمس قابل للسحب والطرق وعندما يسخن برفق ، فإنه يتحول إلى ثقوب أو قوالب حلقيه . ومقاومة شد (الرصاص) منخفضة كما أنه موصل رديء للكهرباء . و(الرصاص) لا يقبل الطرق إلى صفائح رقاق وأسلاك رفيعة جداً كما هو الحال في (الذهب) و(الفضة) بل تتماسك خرائط (الرصاص) بعضها ببعض لتكون كتلة يتخللها قليل من الفراغ ، ولا يصح هذا التماسك في خراطة كل من (الذهب) و(الفضة) . و(الرصاص) قابل للذوبان في حمض النيتريك ولكنه يتأثر قليلاً بأحماض الكبريت والهيدروكلوريك في درجة حرارة الغرفة . ومع وجود الهواء ، فإنه يتفاعل ببطء مع الماء مكوناً الهيدروكسيد الذي يذوب ذوباناً خفيفاً . و(الرصاص) سام إذا ابتلعه الإنسان مع أن الماء العادى يحتوى عادة على أملاح تكون بطانة على المواسير وتمنع تكون هيدروكسيد الرصاص المذاب ، إلا أن المواسير التى تستخدم فى نقل الماء ينبغى ألا تحتوى على (رصاص) .

استخدامات الرصاص

يستخدم (الرصاص) بكميات كبيرة فى ألواح بطاريات التخزين التى تعمل فى السيارات . وفى تغليف الكابلات الكهربائية . كما تستخدم كميات



كبيرة منه فى تبطين المواسير والخزانات وأجهزة أشعة - X - وبسبب كثافته العالية ولخصائصه النووية ، يستخدم (الرصاص) على نطاق واسع كعنصر واق من المواد المشعة . ويستخدم (الرصاص) أيضاً فى الخليط المعدنى مثل سبيكة اللحام والمواد المعدنية الحاملة . كما تستهلك كميات كبيرة من (الرصاص) فى شكل مركباته وخاصة الدهانات و الأصباغ .

الرصاص فى الحديث الشريف

قال صلى الله عليه وسلم فى الحديث الثابت فى الصحيح : ”... إلا أذابه الله فى النار ذوب الرصاص“⁶⁷ وهذا تصوير بديع بليغ لشدة الذوبان . وثبت فى مسند الإمام أحمد بن حنبل بسنده أنه قال : ”... صب فى أذنيه الآنك“⁶⁸ و الآنك : هو (الرصاص المذاب) .

⁶⁷ صحيح مسلم ، و مسلم الإمام أحمد بن حنبل 185/1 و 375 ، و 317/4 .

⁶⁸ مسند الإمام أحمد 359/1 .



القصدير

أما بالنسبة لعنصر (القصدير) فإن وزنه الذرى 118.7 ، و رقمه الذرى 50 ، ونقطة انصهاره 232 درجة مئوية ، ونقطة غليانه 2270 درجة مئوية ، وثقله النوعى 5.7 (الرمادى) و 7.3 (الأبيض) ومن ناحية خصائص (القصدير) ، فهو معدن ذو لون أبيض فضى ، قابل للطرق ويمكن سحبه ، وله تركيب بلورى قوى ويمكن صقل فلز (القصدير) وإعطائه درجة عالية من اللمعان ، ويستعمل لتغطية المعادن الأخرى ، وكلنا يذكر تغطية أواني (النحاس) بطبقة من القصدير اللامعة البيضاء ، وذلك لحمايتها من التآكل ، ولمنع التسمم بأملح النحاس ، ويسمى عنصر (القصدير) فى لغة الأنجلو - ساكسون Tin أما فى اللغة اللاتينية فاسمه Stannum .

أسماء الرصاص و القصدير

ذكر كتاب الإفصاح فى فقه اللغة — الجزء الثانى من عمل حسين يوسف موسى و عبد الفتاح الصعيدى (1967 م) — أسماء الرصاص والقصدير فى اللغة العربية ، وعددها سبعة أسماء بيانها كالاتى :

(1) **الرصاص** : معدن معروف ، وهو فلز أبيض لين سريع الانصهار بالحرارة . وهو ضربان : أسود وهو الأسرب و الأيار ، وأبيض وهو القلعى والقصدير .



شئ مرصص : مطلى بالرصاص . والمرصصة البئر طويت به
والرصاص : الذى يعمل بالرصاص .

(2) **الصرفان** : الرصاص . والصرفان النحاس .

(3) **الآنك** : الرصاص الأبيض . وقيل : هو الأسرب أو أسوده أو أبيضه
أو خالصه .

(4) **الأسرب** : الآنك السابق .

(5) **الأيار** : الصفر . والصفر جنس من النحاس الجيد (يرجع إلى
السكرى ، 1984) ، والأيار هو النوع الأسود من الرصاص كما هو
واضح فى (1) .

(6) **القلعى** : رصاص قلعى : شديد البياض .

(7) **القصدير** : نوع من الرصاص أبيض .

فلز (الرصاص) له اسمان فى اللغة العربية هما : الرصاص والصرفان .
وقد استطاع الأقدمون تمييز نوعين من (الرصاص) ، أحدهما الأسود
وأطلقوا عليه الأسرب والأيار ، والآخر الأبيض وأطلقوا عليه القلعى (وهو
النوع الشديد البياض) و (القصدير) و (الآنك) . أى أننا أمام سبعة
مصطلحات عربية تصف معدن أو فلز (الرصاص) : اثنين منهما للفلز
فى ذاته و اثنين للنوع الأسود ، وثلاثة للنوع الأبيض مع إعطاء اسم
خاص للنوع شديد البياض (القلعى) . ويبدو أنه لم يكن هناك فارق واضح
أمام العرب الأوائل بين فلزى (الرصاص) و (القصدير) ، فالأخير حسب
التعريف الوارد أعلاه لا يعدو أن يكون نوعاً من الرصاص الأبيض فى



حين أصبح من المعروف حالياً فى علم الكيمياء أن عنصر (الرصاص) يختلف عن عنصر (القصدير) ، وأن لكل منهما خصائصه الذاتية التى تجعل منه عنصراً مستقلاً قائماً بذاته . ويستهل (البيرونى) بحث (الرصاص) فى ذكر أسمائه فى عديد من اللغات ، ويقول إنه (الإنك) ، والحقيقة أن (الإنك) يشمل ثلاثة فلزات مختلفة ، كان بعضهم لا يميز بينها فى ذلك العصر ولاسيما أصحاب المعاجم ، والعناصر الثلاثة هى (الرصاص) ، و(القصدير) و(الخرصين) . ويسمى بالفارسية (اسرفا) ، وهو بخراسان و العراق ، ويحمل إلى الروم عزيز مسترذل ، ويقول (البيرونى) عن تعدين الرصاص ما نصه : ”يُذوب من تراب مخصوص بذلك ومن أحجار فى معدنه ، ولهذا ذل ورخص فى سعره ، وهو بنواحي الشرق عزيز ، ليس له بها معدن ، و لذلك يجلب إليها من هذه البلاد عن يحيى بن ماسويه - مات سنة 243 هـ . وله ترجمة عند ابن أبى أصيبعة ج 1 ، ص 175 : أن (الأبار) الذى يعمل منه الأدوية و شيافه — دواء العين — معروف . والظاهر أن (يحيى بن ماسويه) قد قصد (الخرصين) و ليس (الرصاص) ، حيث أن (كبريتات الخرصين) ماتزال تستعمل قطرة للعين ، وينقل (أبوالريحان) عن (الشجرى) طاهر أن (الرصاص) بالسريانية (أبار) ، مرفوع الالف غير ممدود ، والباء الذى عرب كان فاء وقال ”أبوالحسن محمد ابن يعقوب بن ناصح“ المتوفى سنة 343 هـ ، هو بالباء وغير ممدود الالف المفتوحة وانشد : (ذهب يباع بآنك وأبار) . وينقل (البيرونى) حقيقة علمية عن (أبى الحسن الترنجى) ، حيث يقول



الأخير أن الابار المستعمل فى أدوية العين ليس بالرصاص القلعي ، ولا بالأسرب المستعمل إنما هو صنف من الأسراب لين صافى يعرف بالسائح لأنه واسط بينهما . وقد أطلقت المعاجم اللغوية ، لفظة (الأسرب) على كل من (الرصاص) ، و(القصدير) ، و(الخاصين) ، والفلز الأخير هو الذى قصده (أبو الحسن الترنجى) فى قوله . وكان (القصدير) يأتى من شبه الجزيرة الماليزية ، وكان يعرف باسم كالا Kala ومن ثم جاء الاسم العربى(قلعي) للمعدن .

عنصر الرصاص بكتاب الدمشقى⁶⁹

”فى الفصل الأول من الباب الثانى من كتاب الدمشقى وهو فى المعادن السبعة (ذهب - فضة - نحاس - حديد - خاصين - رصاص - زئبق) التى تذوب وتجمد وتطرق وتمتد ذكر ماهية طبائعها وخواصها وعلة تكوينها . فى هذا الفصل وصف الدمشقى عنصر الأسرب الذى هو فلز (الرصاص) فنراه يقول : (الأسرب) و يقال (الأسرف) بالفاء ويسمى (الرصاص

⁶⁹ هو شمس الدين أبو عبد الله محمد ابن أبو طالب الأنصارى الصوفى الدمشقى الملقب بشيخ الربوة ، ولد فى سنة 654 هـ/1256 م . أمضى الدمشقى معظم حياته بمسقط رأسه دمشق إماما بمسجد الربوة ، ولقب بالصوفى لميوله التصوفية . و يبدو أن هذه الميول هى المسئولة عن اعتزاله العالم فى أواخر أيام حياته و إقامته بناحية من أعمال فلسطين حيث عاش عيشة الزهاد إلى وفاته فى عام 727 هـ/1327 م ، انظر د.على على السكرى : (مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 14 فى يوليو 2000 ، ص 62 .



الأسود) و(الأبّار) و(الذهب النئ) ... وله سحالة تسل من جسده كالزنجرة إذا دلكت مع دهن على حديد لم يصدأ وإن طلى الرصاص بزنجار أكسبه ييوسة ، ومن تختم بالرصاص نقص بدنه . وفي الرصاص تلوين ينقلب بالنار إلى الذهبية وإلى الحمرة وإلى البياض وإلى الصفرة وإلى الرمادية وإلى السواد ويمازج الزجاج ويصبغه ويشف بشفوفه ... ومن خواصه أنه يقلل غليان القدر على النار ومداومة أكل الطعام فى أوانيه تورث ضعف الكبد والصفرة فى الوجه ، ومداومة الشرب من أنيته تورث الاستسقاء ، وإذا ألقى منه ألواح فى الصهاريج يزيد الماء برودة ... وإخراج ماء الورد و سائر المياه فى (الرصاص) يعطيها قوة العطرية والثبات عليها و صورة الآلة التى تعمل منه مقلا عمقه شبر ونصف وسعته كذلك وعليه مكبة منه أيضاً ارتقاعها كذلك وهى مهذمة عليه ولها إفريز دائر من داخلها مكفوف يجرى فيه عرق البخار الصاعد إلى مجرى الأنبيق ويجعلون تحته قرميدة مفروش عليها ملح ، والنار توقد تحتها . ويقول الدمشقى فى استخدامات عنصر (الرصاص) ما نصه : ”وله سحالة تسل من جسده كالزنجرة إذا دلكت مع دهن على حديد لم يصدأ ...“ ، ويعقب كتاب (عناصر الكون) أزيموف ، 1961 على هذا الموضوع بقوله : وهناك أصباغ أخرى تحتوى على (الرصاص) : أحدها هو أكسيد الرصاص الأحمر أو كما يسمى عادة الرصاص الأحمر ، ويسمى أحياناً السلاقون الأحمر و يحتوى جزيئه على ثلاث ذرات من الرصاص و أربع ذرات من الأكسجين (ر43) وله لون أحمر داكن .



ويستخدم الرصاص الأحمر فى الغطاء الأول — أى فى الطلاءات التى تستخدم فى الغطاء الأول . للصلب . ويعود اللون الأحمر الداكن لعوارض الحديد المستخدمة فى الإنشاءات إلى الرصاص الأحمر . وهكذا يتفق ما ذكره (الدمشقى) مع معطيات علم الكيمياء الحديث فى استخدام أكاسيد الرصاص الحمراء لدهان الحديد حتى لا يتعرض للصدأ . ويشرح (الدمشقى) بعض خصائص الرصاص الكيميائية فيقول : "وفى (الرصاص) تلوين ينقلب بالنار إلى الذهبية و إلى الحمرة و إلى البياض وإلى الصفرة وإلى الرمادية وإلى السواد" . ومن المعروف كيميائياً أن لعنصر (الرصاص) عدة أكاسيد مختلفة ، عددها خمسة ، ذات ألوان مختلفة ، ويبدو أن هذه الأكاسيد يمكن الحصول عليها بتسخين عنصر (الرصاص) فى الهواء إلى درجات حرارة معينة وتحت ظروف محددة . وهذه الأكاسيد هى : تحت أكسيد الرصاص (ر2أ) و لونه أسود ، أول أكسيد الرصاص (رأ) و يبدأ رمادى اللون ثم يتحول إلى اللون الأصفر ، أول ونصف " Sequi " أكسيد الرصاص (ر2أ3) و لونه أصفر محمر ، ثم أحمر الرصاص (ر4أ3) ولونه أحمر ، وأخيراً ثانى أكسيد الرصاص (ر2أ) و لونه بنى . كذلك هناك مركب أيروكسيد الرصاص (ر2أ.يد2أ) ولونه أبيض وينشأ من تعرض أول أكسيد الرصاص للرطوبة ، وبتأثير ثانى أكسيد الكربون الموجود بالجو قد تنشأ مادة كربونات الرصاص (رك3أ) و لونها أبيض كذلك . وهكذا فإن تلوين عنصر (الرصاص) بالتسخين فى الهواء إلى ألوان مختلفة كما أشار إليه (الدمشقى) هو تنبيه إلى تكوين



أكاسيد هذا العنصر مختلفة الألوان عند حرقه بالنار فى الهواء الطلق تحت ظروف محددة لكل أكسيد . وعندما يتعرض أول أكسيد الرصاص لرطوبة كافية فإنه يتحول إلى أيروكسيد الرصاص أبيض اللون ، وهذا المركب من الممكن أن يمتص ثانى أكسيد الكربون ليكوّن كربونات الرصاص بيضاء اللون كما أشار إلى ذلك (الدمشقى) .

ويذكر (الدمشقى) فى موسوعته (نخبة الدهر) مستطردا فى ذكر خصائص الرصاص الكيميائية : ”ويمازج "عنصر الرصاص" الزجاج ويصبغه ويشف بشفوفه“ . بهذه الكلمات القليلة أشار (الدمشقى) منذ حوالى سبعة قرون إلى عملية تكوين زجاج الرصاص الفاخر المسمى حالياً زجاج البلور الرصاصى Lead crystal glass . ويوضح كتاب (عناصر الكون) أزيموف ، 1961 خواص وطريقة تكوين هذا النوع من الزجاج فيقول ما ترجمته : ”وهناك نوع من الزجاج يكاد يكون كله مصنوعا من سليكات الرصاص ، وهذا الزجاج الصوانى حيث أنه يعكس الضوء أكثر من الزجاج العادى يمكن تقسيمه إلى أسطح ذات تأثير شبيه بالجواهر ، وهو لذلك يستخدم فى صناعة الجواهر المقلدة المسماة بالعجائن Pastes . وهو أيضا صاف تماماً و شفاف ، لذلك يستخدم فى العدسات و فى الآلات البصرية مثل المجاهر ويتكون مثل هذا الزجاج بتسخين أول أكسيد الرصاص الذى يدعى Litharge ويحتوى جزيئه على ذرة من الرصاص و ذرة من الأكسجين مع الرمل و كربونات البوتاسيوم“ . وحينما يقول (الدمشقى) أن عنصر الرصاص يمازج الزجاج ويصبغه



ويشف بشفوفه فهو لا يبتعد كثيراً عن لغة علم الكيمياء الحديث التي تصف هذا النوع من الزجاج بأنه صاف تماماً و شفاف. ويقول (الدمشقي) بمرجعه السابق عن استخراج ماء الورد في أجهزة مصنوعة من عنصر (الرصاص) ما نصه: "وإخراج ماء الورد وسائر المياه "العطرة" في (الرصاص) يعطيها قوة العطرية والثبات عليها وصورة الآلة التي تعمل منه مقلاً "إناء مدور يقلب فيه" عمقه شبر ونصف "33 سنتيمتر" سعته كذلك "لأنه دائري" عليه مكبة "غطاء" منه أيضاً ارتفاعها كذلك وهي مهندمة عليه و لها إفريز دائر من داخلها مكفوف يجرى فيه عرق البخار الصاعد إلى مجرى الأنبيق "لتكثيفه" ويجعلون تحته قرميدة "حجارة مصنوعة تتضج بالنار ويبني بها" مفروش عليها ملح ، والنار توقد تحتها . وفي الفقرة السابقة يشرح الدمشقي بوضوح كيفية استخراج ماء الورد وماء الزهر وغيرهما من الأرواح العطرية في جهاز مبتكر صنع كله من عنصر (الرصاص) ، آخذاً في الاعتبار أن استخلاص هذه العطريات في أنية (الرصاص) يكسبها قوة و ثباتاً . والجهاز عبارة عن دورق (مقلاً) صنع من فلز الرصاص قطره 33 سنتيمتراً يوضع به الورد أو الزهور المراد تقطيرها و يغطى بمكبة (غطاء) ثقيلة من (الرصاص) و يارتفاع 33 سنتيمتراً وبداخلها أنبوبة يجرى فيها عرق البخار المقطر خارجاً إلى جهاز الأنبيق حيث يتم تكثيف البخار إلى ماء معطر" ،⁷⁰ .

⁷⁰ انظر د. على السكري : (مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 14 في يوليو 2000 ، ص 62 .



ويسمى (الرصاص) فى اللغة الإندونيسية Timah اما (القصدير) فيسمى Timah putih ، ويلاحظ أن كلمة Putih تعنى (اللون الأبيض) أى أن القصدير فى اللغة الإندونيسية يسمى الرصاص الأبيض أيضاً !



الزاووق⁷¹ أو فلز الزئبق

(الزاووق) أو (الزئبق) هو الفلز المعدنى الوحيد السائل عند درجات الحرارة العادية ، و قد ذكره (أرسطو) أولاً عام 350 قبل الميلاد ، وأطلق عليه اسم الفضة السائلة Liquid Silver ، وأطلق عليه "ديوسكوريدس" (حوالى عام 50 بعد الميلاد) لفظ هيدرارجيروس Hydrargyros . فى حين وصف (بلىنى) أو (بلىنوس) - توفى سنة 79 م - خام الزئبق الخالص بأنه الفضة السريعة أو الفضة الحية Argentum Vivum ، وأطلق على الفلز الذى يمكن الحصول عليه بتسخين خاماته اسم هيدرارجيرم أو الفضة السائلة Hydrargyrum or Liquid Silver (بارتجتون، 1946 م) .

”ويعتقد أن فلز (الزئبق) كان معروف منذ عهود بعيدة ، ويقال أن شعوب (الصين) و (الهند) قد عرفته وعُرف كذلك بمقابر قدماء المصريين التى يعود تاريخها إلى عام 1500 ق.م ، ومن الغريب أن الخام الرئيسى لهذا الفلز السائل وهو معدن سينا بار Cinnabar أو (كبريتيد الزئبق) يحمل اسماً شرقياً فهو تحريف لكلمة (زنجر) المعربة . وفى معجم الكلية القياسى (1963) أن كلمة (سينا بار) ينتهى اشتقاقها إلى أصل فارسى وهو زنجيفرا (زنجر) . وعلى هذا الأساس فكلمة (زنجر) كلمة فارسىة

⁷¹ يذكر (أبو الريحان البيرونى) أن (الزئبق) يسمى (زاووقا) ، ومنه التزويق فى التصوير و المزىقات هى الدراهم الزيوف المطلية به .



معربة وهى الكلمة التى اشتق منها معدن (كبريتيد الزئبق) اسمه الحالى (سينابار) . ولما كانت الحضارة العربية الإسلامية قد تركت بصمتها واضحة بأرض الأندلس (أسبانيا فى الوقت الحاضر) حيث وجدت معادن (الزئبق) بأرضها ، لذلك فمن الممكن القول أن كلمة (سينابار) تم إشتقاقها مباشرة من الكلمة المعربة (زنجفر) ، ويؤيد هذا الإتجاه ما ذكره المعجم الوسيط (1972 — ص 402) عن كلمة (زنجفر) : معدن بصاص حاصل من إزدواج الزئبق بالكبريت ، ومسحوقه أحمر ناصع يستعمله الكتاب والمصورون ، وهو لفظ دخيل . وما دامت كلمة (زنجفر) لفظاً دخيلاً بالعربية فهى غالباً مشتقة من أصل فارسى وهى أكثر اللغات الشرقية تأثيراً فى العربية . وبعبارة أخرى فإن كلمة (زنجفر) الفارسية المعربة هى أصل كلمة (سينابار) — كبريتيد الزئبق — التى أصبحت علماً على هذا المعدن . وتحدث عن فلز الزئبق ومعادنه و خصائصه الكثير من علماء العرب والمسلمين . من هؤلاء : العالم الكبير أبو الريحان البيرونى المتوفى سنة 440 هـ / 1048 م فى كتابه المسمى (الجماهر فى معرفة الجواهر) . طبعة 1935 . وتحدث عنه أيضاً العالم الموسوعى (زكريا القزوينى) المتوفى سنة 682 هـ / 1283م بكتاب عجائب المخلوقات المتوفى سنة 727هـ / 1327م عن الزئبق و الكبريت فى كتاب (نخبة الدهر فى عجائب البر والبحر) — طبعة 1932 — وأخيراً تحدث الشيخ داود الأنطاكى المتوفى سنة 1008 هـ / 1600م بكتاب تذكرة أولى



الألباب والجامع للعجب العجاب (طبعة 1926) تحدث عن مادتي الزئبق والزنجفر⁷².

اسم الزئبق أو ميركيورى

وقد ورد اسم (الزئبق) عن كيميائى العصور الوسطى الذين جروا على تسمية الفلزات المختلفة فى كتاباتهم باسم الأجرام السماوية . فسمى الذهب (الشمس) ، و الفضة (القمر) ، والحديد (المريخ) ، والنحاس (الزهرة) ، وهكذا وكانت كتاباتهم تحتوى على جزء من علم الفلك وأشياء أخرى لا ينشر كثير منها فى أيامنا هذه . ولم يتبق من هذه الأسماء التصويرية إلا اسم ذلك الفلز السائل وهو (هيدراجيرم) أو (الزئبق) ، ومازلنا حتى اليوم نستعمل هذا الاسم (أزيموف ، 1961) . أى أن الاسم الإنجليزى الذى عرف به هذا العنصر الفلزي وهو ميركيورى Mercury كان مقتبساً من اسم الكوكب (عطارد) الذى يسمى بنفس الاسم تماماً باللغة الإنجليزية . وفى الخرافات القديمة كان الكوكب (عطارد) إلهاً ضمن آلهة الكواكب الأخرى ، ورسول الآلهة ، لذلك اقتبس اسمه لهذا الفلز السائل الذى يذوب المعادن الأخرى مثل (الذهب) و(الفضة) و(النحاس) فهو بمثابة الوسيط بينهما (معجم الكليات القياسى ، 1963) . وعنصر (الزئبق) وزنه الذرى 200.59 ، رقمه الذرى 80 ، نقطة انصهاره 38.9° م ، نقطة الغليان

⁷² د.على على السكرى : (مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 33 ، ص 18 ، بتصرف .



356.9 م ، ثقله النوعى 13.55 . و(الزئبق) فلز ثقيل ذو لون أبيض فضى ، وهو موصل غير جيد للحرارة و موصل جيد للكهرباء . ويستخدم (الزئبق) فى صناعة الترمومترات والظلمبات وغيرها . ويستخدم أيضاً فى صناعة لمبات (الزئبق) ، وكلمات الإعلان المضئية ، وفى مفاتيح الكهرباء وفى الأجهزة الكهربائية المختلفة . ويستخدم كذلك فى صناعة المواد المضادة للأوبئة ، وفى حشو الأسنان ، وفى البويات و البطاريات والمواد المحفزة .

أسماء الزئبق فى اللغة العربية

ورد بالمعجم الوسيط – الجزء الأول – (1972) أسماء الزئبق على الوجه الآتى : **الزئبق** : عنصر فلزى سائل فى درجة الحرارة العادية .
زأبق الشئ : طلاه بـ(الزئبق) .
الزاووق : (الزئبق) .
زوّقه : طلاه بالزاووق .

التزويق : التحسين والتزيين جمع تزاويق . والأصل فى التزويق : أن يجعل (الزاووق) مع (الذهب) فيطلى به الشئ المراد تزيينه ثم يلقى فى النار ، فيطير (الزاووق) و يبقى (الذهب) . ثم توسعوا فيه ، حتى قالوا لكل منقّش : مزوق ، وإن لم يكن فيه (زاووق) . أما فى كتاب الإفصاح فى فقه اللغة - الجزء الثانى - (حسين يوسف موسى و عبدالفتاح الصعیدى



1967) ، فقد ورد المصطلحان التاليان (ضمن مصطلحات أخرى

متعددة) فى فصل عن المعادن الذوابة وإذابتها :

الملغم : كل جوهر ذواب كـ (الذهب) و نحوه خلطته بالزأووق (الزئبق) فهو ملغم ، وقد ألغمته فالتغم .

الذوب : ما ذوبت من (الذهب) و(الفضة) ونحوهما ، ذاب الشئ يذوب ذوباً وذوباناً : ضد جمد ، وقد ذوبه و أذابه ، والمذوب : ما ذوبتهما فيه .

الزئبق بكتاب نخبة الدهر للدمشقى

” فى كتاب نخبة الدهر للشيخ شمس الدين الدمشقى ، تحدث هذا العالم الجليل عن الزئبق (صفحة 55) قائلاً : ويصير (الزئبق) براقاً لامعاً بما حله من جوهر الكبريت ، ويلبس قشراً من ذاته غشائياً كالغلاف لازماً لجوهره محيطاً به لا يزيله عنه غير النار ، فإنها إذا قويت عليه (أى على الزئبق) حلته فيعود بها بخاراً أزرق لطيفاً خانقاً و يرقى بها عن آخره أما دفعة واحدة وأما قليلاً بحسب قوة النار التى حلته وضعفها . ويردف (الدمشقى) قائلاً : ومن خواص (الزئبق) أنه يقتل بلطوخه سائر القمل والصئبان (بيض القمل) والطبوع (نوع من القمل يعيش على الدواب) من الرأس والبدن ، ويقتل بريجه كذلك لسائر الهوام والحشرات ، ودخانه يقتل الآدمى إذا استولى على مكان محبوس الهواء ، وكذلك دخان الفحم يفعل فى مثل هذا المكان ، ودخانه أيضاً يفسد الدماغ ويورث الرعشة ويهلك أصحاب الأمزجة الباردة من وجه والمرطوبين من وجه ، وفيه سمية



عظيمة إذا صوعد (سخن في الهواء) مع علم من النورة (حجر الكلس) ويسمى هذا الصاعد سم الفأر والديك برديك ، وهو يفعل في الحشا وفي الجراح فعلاً قوياً . ودخان النحاس و بخاره إذا تمكن من أزيق أجمله نحاساً ، وكذلك بخار القلعي (القصدير) يجمده أبيض يابساً ، وبخار الرصاص يجمده رصاصاً أسود ، وهو مع (الفضة) كذلك ومع (الذهب) كذلك فأفطن لهذه⁷³ .

القيمة العلمية للنص المقتبس

ويذكر د.علي على السكري⁷⁴: ”النص السابق المقتبس من كتاب (نخبة الدهر) لـ(الدمشقي) يحتوي على عدد من خصائص عنصر (الزئبق) وفوائده نوجزها في سبع نقاط على الوجه التالي :

(1) يقول (الدمشقي) : ويلبس (الزئبق) قشراً من ذاته غشائياً كالغلاف لازماً لجوهره محيطاً به لا يزيله عنه غير النار . ويقول كتاب (منهجي في الكيمياء غير العضوية) (1946) : أن (الزئبق) التجارى يحتوى فى العادة على شوائب من عنصرى (الرصاص) و(النحاس) .

ولهذا فهو يكوّن طبقة من الريم الأسود من الأكاسيد حينما يرج مع الهواء فى زجاجة مغلقة . أى أن هذه الطبقة أو القشرة السوداء التى تغطى فلز الزئبق هى من أكاسيد الشوائب الفلزية المختلطة به . وهكذا

⁷³ د.علي على السكري : (مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 33 ، ص 19 .

⁷⁴ د.علي على السكري : (مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 33 ، ص 19 .



كانت ملاحظة المؤلف العربى القديم (الدمشقى) صحيحة لكن تفسيرها تم حديثاً على أساس علمى كيميائى . ومن المعروف حالياً أن الحرارة تكسر أو تذيب الأكسيد الفلزى بالزئبق حيث تختفى بالحرارة القشرة الغشائية الخارجية . أو كما قال (الدمشقى) : (لا يزيله عنه غير النار) .

(2) ومن أقوال الدمشقى فى (الزئبق) : (ومن خواص الزئبق أنه يقتل بلطوخه سائر القمل و الصئبان و الطبوع من الرأس و البدن) . يوضح (الدمشقى) أن الزئبق حينما يطلى به بإحتراس المناطق المصابة بالحشرات بالرأس بالنسبة للإنسان أو بالبدن بالنسبة إلى الحيوان فإنه يقتل حشرة القمل وبيضها التى تصيب رأس الإنسان ، ويقتل كذلك القراد الذى يصيب بدن الدواب . وفى المعجم الوسيط (1973 — ص 744) القراد : دويبة متطفلة ذات أرجل كثيرة تعيش على الدواب و الطيور ومنها أجناس . الواحدة قرادة ، جمع قردان . ومازال مراهم الزئبق تستعمل طبياً فى وقتنا الحاضر للقضاء على حشرة القمل وبيضها برأس الإنسان .

(3) ودخانه يقتل الأدمى إذا أستولى على مكان محبوس الهواء .. من قول (الدمشقى) فى (الزئبق) . يقول كتاب بدوى فى الكيمياء والفيزياء (1965) أنه بصفة عامة لا يمكن للناس تقدير أن الزئبق مادة سامة مؤذية وهو يمتص بسهولة خلال الجهاز التنفسى ، الجهاز المعوى أو خلال الجلد غير المجروح . و حيث أن



(الزئبق) عنصر طيار أو متبخر بشدة و بالتالى فإن مستويات خطيرة من تركيزه يمكن الوصول إليها بسهولة فى الهواء . والهواء المشبع ببخار الزئبق عند درجة حرارة 20 م يحتوى على تركيز يزيد على حد التسمم بأكثر من مائة مرة . و يزداد الخطر عند درجات الحرارة الأعلى . ومن هنا فإنه من الأهمية أن يتم تداول (الزئبق) يدوياً بأقصى درجة من العناية . نركز فى هذا السياق على قول الكتاب المذكور : (أن الهواء المشبع ببخار (الزئبق) عند درجة حرارة 20 م يحتوى على تركيز يزيد على حد التسمم بأكثر من مائة مرة) . هذا التشبع ببخار (الزئبق) لا يحدث إلا فى أماكن محبوسة الهواء كما يقول (الدمشقى) . ومادام فى هذا الجو المغلق يكون تركيز بخار (الزئبق) زائداً بأكثر من مائة مرة على حد التسمم فهو يقتل الأدمى على حد تعبير (الدمشقى) .

(4) ... وكذلك دخان الفحم يفعل فى مثل هذا المكان (محبوس الهواء) - تكملة قول (الدمشقى) فى سياق كلامه عن سمية (الزئبق) . فى الأماكن المحبوسة الهواء يحترق الفحم لكى يعطى دخاناً مكوناً من ثانى أكسيد الكربون و أول أكسيد الكربون وهى من الغازات الضارة بصحة الإنسان . إذا أستمروا حبس الهواء فى الأماكن التى يحترق فيها الفحم فسوف يؤدى ذلك فى النهاية إلى وفاة الإنسان . هكذا فإن إطلاق بخار الزئبق أو دهان الفحم فى الأماكن المغلقة أو محبوسة الهواء كما قال الدمشقى فإنه يقتل الأدمى .



(5) وفى كتاب (نخبة الدهر) عن (الزئبق) : وفيه سمية عظيمة إذا صوعد مع علم من النورة (الجير) ويسمى هذا الصاعد سم الفأر والديك برديك . و يتضح لنا من هذه التجربة العملية أنه عند تسخين الزئبق مع مواد كلسية معينة فإنه ينتج مادة سامة شديدة السمية تستخدم فى قتل الفئران والحيوانات القارضة الأخرى . وفى مجال سمية (الزئبق) ذكر (الدمشقى) أن (الزئبق) يفعل فى الحشا وفى الجراح فعلاً (سيئاً) قوياً . والآن نقارن هذا الكلام بما ذكر بكتاب بدوى فى الكيمياء والفيزياء والذى سبقت الإشارة إليه من أن (الزئبق) يتم امتصاصه بسهولة خلال الجهاز التنفسى ، الجهاز المعوى أو خلال الجلد غير المجروح . بما يؤكد السبق فى الملاحظة لعالمنا العربى .

(6) ودخان النحاس وبخاره إذا تمكن من الزئبق أجده نحاساً .. من قول (الدمشقى) فى ملغم النحاس . يقول كتاب منهجى فى الكيمياء غير العضوية (1946) : يذيب الزئبق فلزات كثيرة مكوناً الملغمات بحيث لو وضع بـ (الزئبق) أكثر من كمية معينة من الفلز فإن هذه الملغمات تصبح صلبة . يؤخذ فى الاعتبار أن عناصر : (نحاس) ، (فضة) ، (رصاص) ، (ذهب) ، وغيره تذوب بواسطة (الزئبق) . وبالتالي فغن وضع فلز (النحاس) بكمية كبيرة نسبياً مع (الزئبق) يجمده إلى ملغم (النحاس) كما أشار بذلك (الدمشقى) .



(7) يختم (الدمشقي) كلامه عن الملغمات قائلاً : ... وكذلك بخار القلعي (القصدير) يجمده أبيض يابساً ، وبخار الرصاص يجمده رصاصاً أسود وهو مع (الفضة) كذلك ومع (الذهب) كذلك فافطن لهذه .

(8) في كتاب عناصر الكون (1961) شرح المؤلف طريقة تكوين الملغمات قائلاً : ومع ذلك فلدى الكثير منا (زئبق) في فمه طول الوقت . ويخلط (الزئبق) بكثير من الفلزات ليكون سبائك تعرف بالملغمات . فمثلاً يخلط (الزئبق) بسبيكة (الفضة) ليكون مملغم (الفضة) . وعند بدء تكوّن مملغم (الفضة) يكون طرياً ويمكن تشكيله مثل الطفل ولكنه بعد دقائق يصبح صلباً . ويضيف نفس المرجع قائلاً : ويستخدم أيضاً مملغم (الذهب) في حشو الأسنان . ويختلط (الذهب) بـ (الزئبق) الزئبق بسهولة وسرعة ، وهذا شئ لابد من تذكره عندما تريد أن تلعب بـ (الزئبق) ، فلا بد من خلع خواتمك . لقد وجدت هذه الملغمات اليوم استخدامات واسعة في مجالات شتى منها مجال حشو الأسنان المسوسة . فبعد أن يقوم طبيب الأسنان الماهر بإزالة الجزء المسوس من الأسنان والذي يترك وراءه فجوة فإنه يملأ الفجوة بمملغم (الفضة) أو مملغم (الذهب) الذي ما يلبس أن يجمد ويصبح صلباً لا خطر منه على صحة الإنسان“ .



مقابلة بين أسماء الزئبق بالعربية والإنجليزية

اسم (الزئبق) فى اللغة الإنجليزية ميركورى Mercury ، وقد أطلق عليه اليونان والرومان من قبل اسم هيدرارجيرم Hydrargyrum أى الفضة السائلة . فى حين أن اسمه بالعربية (الزواوق) أو (الزئبق) . ويبدو أنه لا توجد صلة لغوية اشتقاقية واضحة بين الأسماء الأجنبية من ناحية والأسماء العربية من جهة أخرى . هذا فى حين أن اسم ميركورى الإنجليزي يشير إلى أن الفلز وسيط بين المعادن الأخرى لأنه يذيبها ، وأن كلمة (الزواوق) بالعربية تشير كذلك إلى فن التدقيق ، وهو أن تجعل (الزئبق) مع (الذهب) فيذيبه و يطفى به ما يراد تزيينه ثم يلقى فى النار فيطير (الزئبق) و يبقى (الذهب) . أى أن الاسمين فى الإنجليزية و العربية يشيران إلى ظاهرة واحدة معروفة عن (الزواوق) وهو إذابته للفلزات الأخرى . وعليه فالاسمان بالإنجليزية و العربى يتحدان فى الإشارة إلى خاصية محددة للزئبق (إذابته المعادن) وإن اختلفا فى استخدام الألفاظ اختلافاً بيناً . ويلاحظ أن الرمز الكيميائى لعنصر (الزئبق) المستعمل حالياً فى علم الكيمياء هو Hg مشتق من الاسم اللاتينى القديم (هيدرارجيرم) . أما مصطلح الملغم العربى الذى يشير إلى كل جوهر ذواب كـ(الذهب) حينما تخلطه بـ(الزئبق) ، فيقابله بالإنجليزية كلمة أملمج Amalgam . يلاحظ تقارب المصطلحين فى النطق بالعربية والإنجليزية مع أنهما يشيران إلى نفس المعنى . ويبدو أن كلا المصطلحين بالعربية و



الإنجليزية لهما أصل مشترك . ويذكر (البيروني) أن (الزئبق) يسمى زاووقاً ومنه التزويق في التصوير والمزيقات هي الدراهم الزيوف المطلية به ، ثم يستطرد إلى ظاهرة كيميائية صحيحة حيث يشير إلى عمل كبريتيد الزئبق مع الكبريت ، فيقول بمزاوجة (الزئبق) و(الكبريت) في النار يعمل الزنجفر (كبريتيد الزئبق) لأن الكبريت يعقده ويولد الحمرة فيه كما يولد ما في الأرب (الرصاص) المحرق ويصير اسرنجا (أوكسيد الرصاص الأحمر Pb_3O_4) ، ويحضر الأخير حديثاً من تسخين أول أوكسيد الرصاص في الهواء إلى درجة تتراوح 470 — 480 م ، ويستعمل في صناعة الأصباغ الزيتية ، كما يدخل في تركيب أنواع خاصة من الزجاج . ويستمر (البيروني) في ذكر خواص (الزئبق) . فيقول (الزئبق يفر عن النار إلا أن يجعل في مغرفة حديد محمأة فإنه يستقر فيها مدة وذلك لأن (الزئبق) سيال كالماء فالنار تبخره بتبديد الأجزاء ، وإذا اجتمعت وانضمت عادت زئبقاً كعود المبخر من الماء ماء عند مزائلة الحرارة إياه) وهكذا شبه (البيروني) الزئبق بالماء من حيث الخواص الطبيعية فالماء بالتسخين يتبخر فإذا ما برد عاد ماء وهذا شأن الزئبق بالماء من حيث الخواص الطبيعية فالماء بالتسخين يتبخر فإذا ما برد عاد ماء وهذا شأن (الزئبق) أيضاً إلا أن درجتى غليانهما مختلفتان ، فالماء يغلى في درجة 100 م و(الزئبق) يغلى في درجة 356.9 م .

ويأتى (البيروني) على عملية الملعمة فيصف (الزئبق) بأنه غواص في الأجساد الذائبة بسهولة وفي الحديد بعسر ، كسار لـ(الذهب) مفتت إياه



بجرمه وبرائحته إن فاحت من النار أمّرتها ریح على ذهب بعيد عنه .
ويقصد (البیرونی) بذلك ملغمة (الذهب) بـ(الزئبق) السائل بسهولة جداً .
كما أن (الذهب) يتأثر ببخار (الزئبق) أيضاً . هذا والمعروف حديثاً عن
(الزئبق) بأنه يذيب جميع المعادن باستثناء (الحديد) و(البلاتين) ليكون
ملاغم وتكون درجات إنصهار الملاغم واطئة إذا ما قورنت بدرجات
إنصهار المعادن نفسها . ومن الملاغم الشهيرة ملاغم (الفضة) و(الذهب)
و(القصدير) حيث تستعمل في طبابة الأسنان لحشو المنخورة . ويذكر
(البیرونی) ظاهرة مهمة من ظواهر (الزئبق) وبخاصة التسمم به ، فيقول
(تفسد رائحته الصانع والصفة و تؤدي بهم إلى التهييج والتورم الفالج)
وهذه صفة ثبتت صحتها ويستطرد في سرد صفات (الزئبق) ، ونفور
(الحديد) من الملغمة ، حيث يشير إلى أن بعض المحاربين يرغبون في
تذهيب دروعهم أو تقضيضها و لما كانت الدروع مصنوعة من (الحديد)
عسرت ملغمتها بـ(الزئبق) بل واستحال الأمر كما أسلفت ، لذا يعمد هؤلاء
إلى استعمال ملاغم (الذهب) و(الفضة) وطلاء دروعهم بالملاغم . وقد
أثار (الزئبق) جدلاً كثيراً في الماضي من حيث كونه معدناً أو مركباً ،
ذلك لأن (الزئبق) هو الفلز السائل الوحيد المعروف في عصر (البیرونی)
وقبله بل وحتى مطلع القرن الحالی حيث وجد عنصر سائل آخر وهو
(الغاليوم) . فيقول (البیرونی) أن (جالينوس) لم يعرف حال (الزئبق) إن
كان معدنياً أم معمولاً عمل الاسفيداج (الرصاص الأبيض . كاربونات
الرصاص القاعدية) والمرتك (أوكسيد الرصاص Pb) وذكر (ابن مندويه)



عن (ماسروجويه) أنه معمول وقال غيره من (الأسرب) ، ويرد عليهم (البيروني) بأنه ليس معمولاً بل وابتدأ بذكر الفلزات بـ (الزئبق) نفسه . وإليك نص مذكره (البيروني) : ”أن (الزئبق) مستخرج من أحجار حمر تحمى في الكور حتى يشقوا و يتدحرج الزئبق من البزال - ومنهم من يدقها و يقطرها في آلات على هيئة التقطير بالقرع و الانبيق ، فيتجمع الزئبق في (القابلة)“ ، ويقصد بـ(القابلة) ورق استقبال المواد المقطرة ، والطريقة الأولى التي ذكرها (البيروني) مازالت تستعمل حتى يومنا هذا حيث يسخن (كبريتيد الزئبق) في الهواء في دوارق أعدت لهذا الغرض تحتوى على مسالك لتسرب (الزئبق) إلى مكان جمعه . حيث يتحول (كبريتيد الزئبق) بفعل النار وأوكسجين الهواء إلى عنصر (الزئبق) وغاز ثانى أوكسيد الكبريت . أما الطريقة الثانية التي أشار إليها (البيروني) فتستعمل للحصول على (زئبق) نقى من خامه الذى ذكرته سابقاً ، فكثيراً ما ينقى (الزئبق) إن علق به بعض الشوائب بواسطة التقطير . ويسمى (الزئبق) فى اللغة الإندونيسية Air Raksa .



الحديد

”بينما لا تتعدى نسبة الحديد في شمسنا 0.0037% فإن نسبته في التركيب الكيميائي لأرضنا تصل إلى 35.9% من مجموع كتلة الأرض المقدرة بحوالى ستة آلاف مليون مليون مليون طن ، وعلى ذلك فإن كمية الحديد في الأرض تقدر بأكثر من ألفى مليون مليون مليون طناً ، ويتركز الحديد في قلب الأرض ، أو ما يعرف باسم لب الأرض ، وتصل نسبة الحديد فيه إلى 90% ونسبة النيكل (وهو من مجموعة الحديد) إلى 9% وتتناقص نسبة الحديد من لب الأرض إلى الخارج باستمرار حتي تصل إلى 5.6% في قشرة الأرض . وإلى أواخر الخمسينيات من القرن العشرين لم يكن لأحد من العلماء إمكانية التصور (ولو من قبيل التخيل) أن هذا القدر الهائل من الحديد قد أنزل إلى الأرض من السماء إنزالاً حقيقياً !!

كيف أنزل ؟ وكيف تسنى له اختراق الغلاف الصخري للأرض بهذه الكميات المذهلة ؟ وكيف أمكنه الاستمرار في التحرك بداخل الأرض حتي وصل إلى لبها ؟ وكيف شكل كلاً من لب الأرض الصلب ولبها السائل على هيئة كرة ضخمة من الحديد والنيكل يحيط بها وشاح منصهر من نفس التركيب ، ثم أخذت نسبته في التناقص باستمرار في إتجاه قشرة الأرض الصلبة ؟لذلك لجأ كل المفسرين للآية الكريمة التي نحن بصددنا إلى تفسير ﴿...وَأَنْزَلْنَا الْحَدِيدَ﴾ بمعنى الخلق والإيجاد والتقدير



والتسخير ، لأنه لما كانت أوامر الله تعالى وأحكامه تلقى من السماء إلى الأرض جعل الكل نزولاً منها ، وهو صحيح ، ولكن فى أواخر القرن العشرين ثبت لعلماء الفلك والفيزياء ، الفلكية أن الحديد لا يتكون فى الجزء المدرك من الكون إلا فى مراحل محددة من حياة النجوم تسمى بالعماليق الحمر والعماليق العظام والتي بعد أن يتحول لبها بالكامل إلى حديد تتفجر على هيئة المستعرات العظام ، وبانفجارها تتناثر مكوناتها بما فيها الحديد فى صفحة الكون فيدخل هذا الحديد بتقدير من الله فى مجال جاذبية أجرام سماوية تحتاج إليه مثل أرضنا الابتدائية التى وصلها الحديد الكونى ، وهى كومة من الرماد فاندفع إلى قلب تلك الكومة بحكم كثافته العالية وسرعته المندفع بها فانصهر بحرارة الاستقرار فى قلب الأرض وصهرها ، ومايزنها إلى سبع أرضين !!

وبهذا ثبت أن (الحديد) فى أرضنا ، بل فى مجموعتنا الشمسية بالكامل قد أنزل إليها إنزالاً حقيقياً . وفى دراسة لتوزيع العناصر المختلفة فى الجزء المدرك من الكون لوحظ أن غاز الإيدروجين هو أكثر العناصر شيوعاً إذ يكون أكثر من 74% من مادة الكون المنظور ، يليه فى الكثرة غاز الهيليوم الذى يكون حوالى 24% من مادة الكون المنظور ، وأن هذين الغازين وهما يمثلان أخف العناصر وأبسطها بناء يكونان معا أكثر من 98% من مادة الجزء المدرك من الكون ، بينما باقى العناصر المعروفة لنا وهى (103) عناصر تكون مجتمعة أقل من 2% من مادة الكون المنظور ، وقد أدت هذه الملاحظة إلى الاستنتاج المنطقى أن أنوية غاز



الإيدروجين هي لبنات بناء جميع العناصر المعروفة لنا وأنها جميعاً قد تخلقت باندماج أنوية هذا الغاز البسيط مع بعضها البعض في داخل النجوم بعملية تعرف باسم عملية الاندماج النووي تنطلق منها كميات هائلة من الحرارة ، وتتم بتسلسل من أخف العناصر إلى أعلاها وزناً ذرياً وتعقيداً في البناء . فشمسنا تتكون أساساً من غاز الإيدروجين الذي تتدمج أنويته مع بعضها البعض لتكوّن غاز الهيليوم وتنطلق طاقة هائلة تبلغ عشرة ملايين درجة مئوية ، ويتحكم في هذا التفاعل (بقدره الخالق العظيم) عاملان هما زيادة نسبة غاز الهيليوم المتخلق بالتدريج وتمدد الشمس بالارتفاع المطرد في درجة حرارة لبها ، وباستمرار هذه العملية تزداد درجة الحرارة في داخل الشمس تدريجياً ، وبازديادها ينتقل التفاعل إلى المرحلة التالية التي تتدمج فيها نوى ذرات الهيليوم مع بعضها البعض منتجة نوى ذرات الكربون 12، ثم الأوكسجين 16 ثم النيون 20 وهكذا .

وفي نجم عادي مثل شمسنا التي تقدر درجة حرارة سطحها بحوالي ستة آلاف درجة مئوية ، وتزداد هذه الحرارة تدريجياً في إتجاه مركز الشمس حتى تصل إلى حوالي 15 مليون درجة مئوية ، يقدر علماء الفيزياء الفلكية أنه بتحول نصف كمية الإيدروجين الشمسي تقريباً إلى الهيليوم فإن درجة الحرارة في لب الشمس ستصل إلى مائة مليون درجة مئوية ، مما يدفع بنوى ذرات الهيليوم المتخلقة إلى الاندماج في المراحل التالية من عملية الاندماج النووي مكونة عناصر أعلى في وزنها الذري مثل الكربون ومطلقة كما أعلى من الطاقة ، ويقدر العلماء أنه عندما تصل درجة حرارة



لب الشمس إلى ستمائة مليون درجة مئوية يتحول الكربون إلى صوديوم ومغنيسيوم ونيون ، ثم تنتج عمليات الاندماج النووي التالية عناصر الألومنيوم ، والسيليكون ، والكبريت والفوسفور ، والكلور ، والأرجون ، والبوتاسيوم ، والكالسيوم على التوالي ، مع ارتفاع مطرد في درجة الحرارة حتى تصل إلى ألفى مليون درجة مئوية حين يتحول لب النجم إلى مجموعات التيتانيوم ، والفاناديوم ، والكروم والمنجنيز والحديد (الحديد والكوبالت والنيكل) ولما كان تخليق هذه العناصر يحتاج إلى درجات حرارة مرتفعة جداً لا تتوفر إلا في مراحل خاصة من مراحل حياة النجوم تعرف باسم العماليق الحمر والعماليق العظام وهي مراحل توهج شديد في حياة النجوم ، فإنها لا تتم في كل نجم من نجوم السماء ، ولكن حين يتحول لب النجم إلى الحديد فانه يستهلك طاقة النجم بدلاً من إضافة مزيد من الطاقة إليه ، وذلك لأن نواة ذرة الحديد هي أشد نوى العناصر تماسكاً ، وهنا ينفجر النجم على هيئة ما يسمى باسم المستعر الأعظم من النمط الأول أو الثانى حسب الكتلة الابتدائية للنجم ، وتنتشر أشلاء النجم المنفجر في صفحة السماء لتدخل في نطاق جاذبية أجرام سماوية تحتاج إلى هذا (الحديد) ، تماماً كما تصل النيازك الحديدية إلى أرضنا بملايين الأطنان في كل عام . ولما كانت نسبة (الحديد) في شمسنا لا تتعدى 0.0037% من كتلتها وهي أقل بكثير من نسبة (الحديد) في كل من الأرض والنيازك الحديدية التي تصل إليها من فسحة الكون ، ولما كانت درجة حرارة لب الشمس لم تصل بعد إلى الحد الذى يمكنها من إنتاج



السياليكون ، أو المغنيسيوم ، فضلاً عن (الحديد) ، كان من البديهي استنتاج أن كلا من الأرض والشمس قد استمد ما به من (حديد) من مصدر خارجي عنه في فسحة الكون ، وأن أرضنا حينما انفصلت عن الشمس لم تكن سوى كومة من الرماد المكوّن من العناصر الخفيفة ، ثم رجمت هذه الكومة بوابل من النيازك الحديدية التي انطلقت إليها من السماء فاستقرت في لبها بفضل كثافتها العالية وسرعاتها الكونية فانصهرت بحرارة الاستقرار ، وصهرت كومة الرماد وما يزنها إلى سبع أرضين : لب صلب على هيئة كرة ضخمة من الحديد (90%) والنيكل (9%) وبعض العناصر الخفيفة من مثل الكبريت ، والفوسفور ، والكربون (1%) يليه إلى الخارج ، لب سائل له نفس التركيب الكيميائي تقريباً ، ويكون لب الأرض الصلب والسائل معاً حوالي 31% من مجموع كتلة الأرض ، ويلى لب الأرض إلى الخارج وشاح الأرض المكون من ثلاثة نطق ، ثم الغلاف الصخري للأرض ، وهو مكوّن من نطاقين ، وتتناقص نسبة (الحديد) من لب الأرض إلى الخارج باستمرار حتى تصل إلى 5.6% في قشرة الأرض وهي النطاق الخارجي من غلاف الأرض الصخري . من هنا ساد الاعتقاد بأن الحديد الموجود في الأرض والذي يشكل 35.9% من كتلتها لا بد وأنه قد تكوّن في داخل عدد من النجوم المستعرة من مثل العماليق الحمر ، والعماليق العظام والتي انفجرت على هيئة المستعرات العظام فتناثرت أشلاؤها في صفحة الكون ونزلت إلى الأرض على هيئة وابل من النيازك الحديدية ، وبذلك أصبح من الثابت



علمياً أن حديد الأرض قد أنزل إليها من السماء ، وأن (الحديد) فى مجموعتنا الشمسية كلها قد أنزل كذلك إليها من السماء ، وهى حقيقة لم يتوصل العلماء إلى فهمها إلا فى أواخر الخمسينيات من القرن العشرين ، وقد جاء ذكرها فى سورة (الحديد) ، ولا يمكن لعقل أن يتصور ورودها فى القرآن الكريم الذى أنزل منذ أكثر من أربعة عشر قرناً على نبي أمى (صلى الله عليه وسلم) وفى أمة كانت غالبيتها الساحقة من الأميين ، يمكن أن يكون له من مصدر غير الله الخالق الذى أنزل هذا القرآن بعلمه ، وأورد فيه مثل هذه الحقائق الكونية لتكون شاهدة إلى قيام الساعة بأن القرآن الكريم كلام الله الخالق ، وأن سيدنا محمداً (صلى الله عليه وسلم) ما كان ينطق عن الهوى ﴿إِنْ هُوَ إِلَّا وَحْيٌ يُوحَى (4) عِلْمُهُ شَدِيدُ الْقُوَى (5)﴾ [النجم] 75 .

”قال أشهر علماء العالم فى مؤتمرات الإعجاز العلمى للقرآن الكريم .. الدكتور استروخ وهو من أشهر علماء وكالة ناسا الأمريكية للفضاء .. قال : لقد أجرينا أبحاثاً كثيرة على معادن الأرض وأبحاثاً معملية .. ولكن المعدن الوحيد الذى يحير العلماء هو الحديد .. قدرات الحديد لها تكوين مميز .. إن الإلكترونات والنيوترونات فى ذرة الحديد لكى تتحد فهى محتاجة إلى طاقة هائلة تبلغ أربع مرات مجموع الطاقة الموجودة فى

⁷⁵ د. زغلول النجار : من أسرار القرآن (23) ، جريدة الأهرام ، ص 12 فى 2001/10/22 .



مجموعتنا الشمسية .. ولذلك فلا يمكن أن يكون (الحديد) قد تكون على الأرض .. ولابد أنه عنصر غريب وفد إلى الأرض ولم يتكون فيها قال تعالى : ﴿...وَأَنْزَلْنَا الْحَدِيدَ فِيهِ بَأْسٌ شَدِيدٌ وَمَنَافِعُ لِلنَّاسِ وَلِيَعْلَمَ اللَّهُ مَن يَنْصُرُهُ وَرُسُلَهُ بِالْغَيْبِ إِنَّ اللَّهَ قَوِيٌّ عَزِيزٌ (25) ﴾ [سورة الحديد] ،⁷⁶ و نقل عن علماء التفسير فى تفسير هذه الآية قولهم بأن الحديد منزل من السماء ، واستدلوا كذلك بالحديث المروى عن عمر بن الخطاب رضى الله عنه عن النبى صلى الله عليه وسلم أنه قال: ”أنزل الله أربع بركات من السماء : الحديد، والنار، والماء، والملح“ .

وكشف علماء الفضاء مؤخراً أن عنصر (الحديد) لا يمكن له أن يتكون داخل المجموعة الشمسية ، فالشمس نجم ذو حرارة وطاقة غير كافية لدمج عنصر الحديد ، وهذا ما دفع بالعلماء إلى القول بأن معدن الحديد قد تم دمج خارج مجموعتنا الشمسية ، ثم نزل إلى الأرض عن طريق النيازك والشهب . ويعتقد علماء الفلك حالياً أن النيازك والشهب ما هى إلا مقذوفات فلكية من ذرات مختلفة الأحجام ، وتتألف من معدن الحديد وغيره ، ولذلك كان معدن الحديد من أول المعادن التى عُرِفَتْ للإنسانية على وجه الأرض ، لأنه يتساقط بصورة نقية من السماء على شكل نيازك

⁷⁶ المصدر " الأدلة المادية على وجود الله " لفضيلة الشيخ محمد متولي الشعراوى ، انظر شبكة الإنترنت ، الموقع : http://www.geocities.com/rr_eem/Z25.htm



. و يقول "أرثر بيرز" فى كتابه "الأرض": قُسمت النيازك إلى ثلاثة أقسام عامة :

1- النيازك الحديدية : ومكونة من أكثر من 98% من (الحديد) و(النيكل) .

2- النيازك الحديدية الحجرية : نصفها مكوّن تقريباً من (الحديد) و(النيكل) والنصف الآخر من نوع الصخر المعروف باسم الـ "أوليفين" .

3- النيازك الحجرية : التى تشمل على حجارة، وتقسم حجارتها إلى عدة أنواع . ويتساقط فى كل عام آلاف النيازك والشهب على كوكب الأرض ، التى قد يزن بعضها أحياناً عشرات الأطنان ، ففي سنة 1902 عشر على نيزك فى الولايات المتحدة بلغ (62 طناً) مكوّن من سبائك (الحديد) و(النيكل) .

أما فى ولاية (أريزونا) فقد أحدث شهاب فوهةً ضخمةً عمقها (600 قدم) وقطرها (4000 قدم) وقد بلغت كميات (الحديد) المستخرجة من شظاياه الممزوجة بـ (النيكل) عشرات الأطنان .

وجه الإعجاز فى الآية القرآنية الكريمة هو دلالة لفظ ﴿وَأَنْزَلْنَا الْحَدِيدَ...﴾ الذى يفيد هبوط الحديد من السماء ، وهذا ما كشفت عنه الدراسات الفضائية والجيولوجية فى النصف الثانى من القرن العشرين .



الحديد ... من أنزله من السماء ؟!

”الدكتور / Armstrong من مشاهير علماء الفضاء ، وأحد أكابر علماء وكالة (NASA) الأميركية للفضاء ، تم اللقاء به ، وسُئل عن العديد من الآيات الكونية المتعلقة بمجال تخصصه ، ثم تم سؤاله عن عنصر (الحديد) وكيفية تكونه فقال : سأحدثكم كيف تكونت كل العناصر على وجه الأرض ، لقد اكتشفنا هذا ، بل وقد تم إثبات كل هذه الاكتشافات عن طريق العديد من التجارب . إن العناصر المختلفة لكى تجتمع فيها الجسيمات من إلكترونات وبروتونات ونيوترونات ... إلخ ، لكى تتحد هذه الجسيمات فى ذرة كل عنصر تحتاج إلى طاقة ، وعند حساب الطاقة اللازمة لتكوين ذرة حديد واحدة ، وجدنا أن هذه الطاقة اللازمة يجب أن تكون مثل طاقة المجموعة الشمسية 4 مرات ، ليست طاقة الأرض ولا الشمس ولا المريخ ... إلخ ، ولا كل هذه المجموعة الشمسية تكفى طاقتها لتكوين ذرة الحديد ، فالشمس نفسها التى تمتلئ بالطاقة تحتاج علمياً إلى آلاف السنين حتى تتحول العناصر التى تكونها إلى عنصر الحديد ، وذلك عن طريق الانشطارات النووية التى تتم فى لحظة داخل الشمس ، ثم قال هو بنفسه : ولذلك يعتقد العلماء أن عنصر الحديد هو عنصر غريب نزل من مكان ما فى السماء إلى الأرض عن طريق النيازك أو الشهب ، (وذلك فى الفترات الأولى لتكون الأرض ، حيث كان سطح الأرض لا يزال رطباً يسهل اختراقه ، ومن ثم احترقت هذه النيازك والشهب



القشرة الأرضية ، حتى استقرت فى مركز الأرض ... !!) . ويقول الله تبارك وتعالى : ﴿ لَقَدْ أَرْسَلْنَا رُسُلَنَا بِالْبَيِّنَاتِ وَأَنْزَلْنَا مَعَهُمُ الْكِتَابَ وَالْمِيزَانَ لِيَقُومَ النَّاسُ بِالْقِسْطِ وَأَنْزَلْنَا الْحَدِيدَ فِيهِ بَأْسٌ شَدِيدٌ وَمَنْفَعٌ لِلنَّاسِ وَلِيَعْلَمَ اللَّهُ مَنْ يَنْصُرُهُ وَرُسُلَهُ بِالْغَيْبِ إِنَّ اللَّهَ قَوِيٌّ عَزِيزٌ (25) ﴾ [سورة الحديد] — وبعد أن شاهد ترجمة هذه الآية ، وغيرها من الآيات التى تتكلم عن مجال الفلك تم سؤاله عن رأيه فى ما قرأه وشاهده فأجاب : هذا سؤال صعب ظللت أفكر فيه منذ أن تناقشنا هنا ، وإننى مندهش جداً كيف أن بعض الكتابات الدينية القديمة (قبل 1400 عام) تبدو متطابقة مع علم الفلك الحديث بصورة ملفتة للأنظار⁷⁷.

تاريخ معدن الحديد

عرف الإنسان (الحديد) منذ فجر التاريخ كمادة صلبة تهبط من السماء وهو الحديد النيزكى . وكان ينظر إليه بشئ من الخوف والتقديس ويسميه معدن السماء أو معدن الآلهة . ثم عرف (الحديد) الناتج عن البراكين ، حيث تصهر نيران البراكين بعض معادن الحديد التى يتصادف وجودها فى موقع الحرائق . وكان الحديد الناتج من هذه الحرائق يحتوى على قدر كبير من الشوائب أهمها الفحم ، ومن ثم لم يرض الإنسان القديم بهذا النوع من (الحديد) فبدأ فى تحسين صفاته بالمعالجة بالنار لتخليصه مما

⁷⁷ انظر شبكة الإنترنت ، الموقع : <http://ahmed2020.tripod.com/e/2.htm>



علق به من شوائب . وكان المصريون القدماء هم أول من استخدموا الحديد النيزكي ، حيث عثر على أدوات مصنعة من هذا (الحديد) ترجع إلى حوالي عام 3500 قبل الميلاد . ولم يتم استخلاص (الحديد) من خاماته بالصهر إلا حوالي عام 1200 قبل الميلاد ، وبدأت منذ ذلك الوقت صناعة (الحديد) . وقد عثر في منطقة بحر إيجة على سيف حديدى يرجع تاريخه إلى حوالي عام 1350 قبل الميلاد . وكان (الحديد) لأجيال طويلة نادراً لدرجة أنه كان يعتبر أعلى من الذهب ، وكانت مهنة الحدادة من أشرف المهن في العصور القديمة والوسطى ، فقد كانت مهنة نبي الله داود عليه السلام . ولقد ظل الحديد لفترة طويلة يستخدم في صناعة الأسلحة ولا سيما السيوف ، ثم تطورت صناعته بعد ذلك وأدخلت الأدوات الزخرفية . وفي القرن الرابع الهجرى/العاشر الميلادى كتب الكيميائيون المسلمون رسائل في أنواع الحديد واستخداماتها ، فيذكر (البيرونى) في كتابه الجماهر أن (الحديد) على نوعين أحدهما لين يسمى بالـ **نرماهن**⁷⁸ ، ويقصد به الحديد المطاوع ، ويلقب بالأنوثة لليونته . والنوع الثانى يدعى **الشابرقان** ويقصد به الحديد الصلب ، ويلقب بالذكورة لشدته . ثم يستطرد البيرونى في وصف النوعين فيقول إن **الشابرقان** يقبل السقى مع تأبيه السقى لقليل انتشاء ، ويذكر **للنرماهن** صنفا آخر منقى

⁷⁸ (نرماهن) كلمة فارسية وتعنى (الحديد اللين) ، انظر دونالد ر.هيل : (العلوم و الهندسة فى الحضارة الإسلامية) ، ص 283 ، ترجمة : د.أحمد فؤاد باشا .



بالإسالة حيث يصهر هذا النوع ويتحول إلى سائل لتخليصه من الحجارة ويسمى **دوصا** ، وهو الحديد المطاوع النقي نسبياً ، وهو صلب أبيض يضرب إلى اللون الفضى . ومن **الشابرقان** تصنع سيوف الروم والروس والصقالبة وربما سمي بالقلع بنصب اللام وبجزمها فيقال على حد قول (البيرونى) : " تسمع للقلع طنيناً ولغيره بحاً ، وقد سميت بعض السيوف بالقلعية وظنها قوم منسوبة إلى موضع أو بلد كالسيوف الهندية واليمانية . ويتحدث (البيرونى) عن (الحديد) الذى يحتوى على بعض الشوائب ، إضافة إلى صدئه فيقول : " وفى (الحديد) يعد الدوص توبال وهى قشوره التى ترتى منه بالطرق ، وخبثه وصدأه المسمى لحرته زعفراناً منسوباً إليه " . ويذكر (البيرونى) شيئاً قليلاً عن سبائك (الحديد) ولا سيما سبيكته مع الزرنخ التى لم يجربها بنفسه فيقول : " ويزعم الكيمائيون أنهم يلينون الحديد بالزرنخ حتى يذاب (ويقصد بالذوبان هنا الانصهار) فى سرعة ذوبان الرصاص وأنه إذا صار كذلك صلب الرصاص وذهب بصريه ، إلا أنه ينقص من بياضه فهذه أحوال الحديد المفردة " . ويتحدث (البيرونى) عن الفولاذ حيث يعتبره مركباً من النرماهن ومن مائه الذى يسبقه إلى السيلان عند التخليص ، ويقول إن بلد هراة مخصوص به وتسمى ببيضات من جهة الشكل وأنها طويلة مستديرة الأسافل على هيئة بواتقها ، ومنها تطبع السيوف الهندية وغيرها . ويقسم أبو الريحان الفولاذ فى تركيبه إلى قسمين إما أن يذاب ما فى البوتقة من **النرماهن** ومائه ذوبان سواء يتحدان به ، فلا يستبين أحدهما من الآخر ، ويصلح هذا النوع



للمبارد وأمثالها ، ومنه يسبق إلى الوهم أن الشابرقان من هذا النوع وبصنعة طبيعية تقبل لها السقى . وإما أن يخلف ذوب ما فى البوظقة فلا يكمل الامتزاج بينهما ، بل يتجاوز أجزاءهما فيرى كل جزء من لونيتهما على حدة عياناً ، ويسمى فرندا ، ويتنافسون فى النصول التى جمعته والخضرة ويديمون صفتها . ولقد أشار (البيرونى) إلى طريقة السقى فى الفولاذ مشيراً إلى أن جميع أنواع (الحديد) التى نشاهدها ، ونستعملها تحتوى على الشوائب بنسب متفاوتة ، وفقاً للآلة أو الجهاز المصنوع منه . وحديثاً يعد التعدين الحديث للحديد من خاماته وتحويل غالبية إلى فولاذ الدعامة الأساسية فى صرح المدنية الحاضرة . ولا يحضر (الحديد) النقى إلا بكميات ضئيلة جداً ، ولأغراض علمية صرفة ، تستهدف دراسة خواص (الحديد) النقى ، الطبيعية منها والكيميائية ، ويحضر الحديد النقى بواسطة التحليل الكهربائى لكلوريد ، أو لكبريتاته إضافة إلى اختزال أكاسيده ، اختزالاً تاماً بواسطة غاز الهيدروجين والحرارة . كما يستعمل قليل من حديد الصلب لأغراض صناعية معينة ، ويكون هذا النوع من (الحديد) هشاً إلى حد ما ، ولا يقبل الطرق بل ينكسر عند طرقه . وبغية تنقية (الحديد) من الشوائب ، فقد اخترع الفرن النفاخ ، حيث يكون هذا الفرن كبير الحجم ، يبلغ ارتفاعه نحواً من ثلاثة وثلاثين قدماً وقطره حوالى ثمانية أمتار ، ويطن من الداخل بأجر نارى ذى مزايا خاصة . ويحضر (الحديد التجارى) ، أى غير النقى ، بطرائق معقدة من التعدين ، والطريقة التى استخدمت منذ قرون أساسها اختزال أكاسيد الحديد ،



و كربوناته ، التى تتجزأ بالتسخين إلى أكسيده ، بواسطة الفحم ولاسيما فحم الكوك وأول أكسيد الكربون ، حيث يتحد الفحم بأوكسجين الهواء فيحترق بأوكسجينه مكوناً أول أكسيد الكربون ، وهو عامل مختزل قوى ، يقوم باختزال أكاسيد الحديد محرزاً غاز ثانى أكسيد الكربون ومصهر الحديد غير النقى . ويحتوى الفولاذ الصلب على 1.5% من الكربون . وتعتمد طريقة صنعه على تنقية حديد الصلب من أغلب شوائبه ، وتسخينه ثانية ، وإضافة بعض المواد الأولية يحتوى الفولاذ المطاوع على بضعة أعشار بالمائة من الكربون . والفولاذ يقبل الطرق أكثر من حديد الصلب . ولا ينكسر بسهولة عند طرقة . وقد يسقى بعض الفولاذ ، وذلك بتسخينه ثم تبريده تبريداً فجائياً ، وبإعادة عملية السقى بدرجات حرارية معينة ، وتبريد فجائى فى درجة حرارية معينة أيضاً بضع مرات يمكن الحصول على فولاذ جيد ، ومرغوب فيه ، من حيث الصلادة والمتانة . وفلز (الحديد) من أكثر العناصر الفلزية شيوعاً بالأرض ، وأكثرها استعمالاً فى مجالات الحياة المختلفة ، لذلك لا غرو إذا اعتبره الكيميائيون والمتخصصون أهم العناصر الفلزية على الإطلاق . وعلى الرغم من وجود مركبات الحديد بكثرة فى الطبيعة فإن وجود هذا الفلز خالصاً نادر جداً ، فإذا ما وجد كان عادة بكميات قليلة نسبياً . وللحديد الخام مصدران مختلفان يعطى كل منهما نوعاً من الحديد مخالفاً للآخر ، فالمصدر الأول أرضى وفيه يوجد الحديد عادة على هيئة حبيبات صغيرة فى بعض الصخور لبركانية ولكنه قد يوجد أيضاً على هيئة كتل كبيرة ، وهذا نادر جداً ، أما المصدر الثانى



فشهبى (أى سمائى) إذ تسقط من الشهب قطع صغيرة أو مساحيق و تتركب هذه أو تلك من الحديد أو تحتوى عليه . ويمتاز الحديد الشهبى بأنه يحتوى دائماً على فلز النيكل بنسبة تتراوح بين 5% و 26% و لكنها تكون عادة حوالى 7% أو 8% ، بينما لا يحتوى الحديد الأرضى أو خاماته الأرضية على النيكل إلا فيما ندر ، و إذا ما وجد فإن نسبته تكون ضئيلة جداً . أما خامات الحديد فى مصر فكثيرة جداً ، وقد استعمل أحد هذه الخامات وهو الهيماتيت منذ عصر ما قبل الأسرات لعمل الخرز والتمايم والحلى الصغيرة كما أن بعض مركبات الحديد الأخرى مثل المغرات والسينا والأمبر Umbers قد استعملت كمواد ملونة وخصوصاً المغرة الحمراء والمغرة الصفراء ، وورد فى الأثر التاريخى أن "تيوبال كاين" ، وهو من الجيل السابع بعد آدم عليه السلام كان خبيراً بكل شئ مصنوع من (النحاس) و(الحديد) . وهناك رأى يقول إن استعمال الحديد قد انتشر عن الحيثيين بآسيا الصغرى و استخدم بكثرة بواسطة الآشوريين من حوالى 600 سنة قبل الميلاد ، كما استغل الحديد فى وقت مبكر بكل من الهند والصين ، لكن بعد استغلاله بمصر ومع بداية التقويم الميلادى أى منذ حوالى 2000 سنة من الآن كان (الحديد) قد عم استعماله. فلز (الحديد) وزنه الذرى 55.85 ، ورقمه الذرى 26 ، ونقطة انصهاره 1535 درجة مئوية ، ونقطة غليانه 3000 درجة مئوية ، ثقله النوعى 7.87 .



الحديد في القرآن الكريم

ورد ذكر (الحديد) في القرآن الكريم 6 مرات في 6 سور في 6 آيات و هي : ﴿آتُونِي زُبَرَ الْحَدِيدِ حَتَّىٰ إِذَا سَاوَىٰ بَيْنَ الصَّدَفَيْنِ قَالَ انْفُخُوا حَتَّىٰ إِذَا جَعَلَهُ نَارًا قَالَ آتُونِي أُفْرِغَ عَلَيْهِ قِطْرًا﴾ (96) ﴿[الكهف]، ﴿وَلَقَدْ آتَيْنَا دَاوُودَ مِنَّا فَضْلًا يَا جِبَالُ أَوِّبِي مَعَهُ وَالطَّيْرَ وَأَلَنَّا لَهُ الْحَدِيدَ (10)﴾ [سبأ] ، ﴿لَقَدْ أَرْسَلْنَا رُسُلَنَا بِالْبَيِّنَاتِ وَأَنْزَلْنَا مَعَهُمُ الْكِتَابَ وَالْمِيزَانَ لِيَقُومَ النَّاسُ بِالْقِسْطِ وَأَنْزَلْنَا الْحَدِيدَ فِيهِ بَأْسٌ شَدِيدٌ وَمَنَافِعُ لِلنَّاسِ وَلِيَعْلَمَ اللَّهُ مَن يَنْصُرُهُ وَرُسُلَهُ بِالْغَيْبِ إِنَّ اللَّهَ قَوِيٌّ عَزِيزٌ (25)﴾ [الحديد] ، ﴿قُلْ كُونُوا حِجَارَةً أَوْ حَدِيدًا (50)﴾ [الإسراء] ، ﴿وَلَهُمْ مَقَامِعٌ مِنْ حَدِيدٍ وَلَقَدْ آتَيْنَا (21)﴾ [الحج] ، ﴿لَقَدْ كُنْتَ فِي غَفْلَةٍ مِّنْ هَذَا فَكَشَفْنَا عَنْكَ غِطَاءَكَ فَبَصَرُكَ الْيَوْمَ حَدِيدٌ (22)﴾ [ق] ، ويذكر د. زغلول النجار : ”أن الآيات الستة تشير كلها إلى عنصر الحديد ما عدا آية سورة (ق) والتي جاءت لفظة (حديد) فيها في مقام التشبيه للبصر بمعنى أنه نافذ قوى يبصر به ما كان خفياً عنه في الدنيا“ ،⁷⁹ .

⁷⁹ د. زغلول النجار : من أسرار القرآن (23) ، جريدة الأهرام ، ص 12 في 2001/10/22 .



الحديد فى الحديث الشريف

وذكر الترمذى فى جامعه الصحيح ، فى باب ما جاء فى صفة طعام أهل النار فورد قوله صلى الله عليه وسلم : ” ... فيستغيثون بالشراب ، فيرفع إليهم الحميم بكلايب الحديد “⁸⁰ . ونظراً لخطورة (الحديد) و استهوال واستبشاع منظره فقد حذر رسول الله صلى الله عليه وسلم من التلويح به من المسلم لأخيه المسلم ، لانطواء ذلك على ترويعه و إفزاعه ، فقال عليه الصلاة والسلام : ” من أشار إلى أخيه بحديدة ، فإن الملائكة تلعنه “⁸¹ ، وهذا الحديث صحيح سنداً وممتاً .

أسماء الحديد فى اللغة العربية

الحديد ، هذا الفلز الشائع ، المتين ، والمفيد للإنسان وضع له الأقدمون سبعة أسماء متباينة ، تصف حالاته المختلفة ، ونقل هنا هذه الأسماء بشرحها كما وردت فى كتاب الإفصاح فى فقه اللغة من عمل حسين يوسف موسى وعبدالفتاح الصعيدى (1967) :

- 1- **الحديد** : معدن صلب أسود قابل للطرق والسحب . تصنع منه الآلات ويحتاج إليه فى الصناعات المختلفة . واحدته حديدة ، الجمع حدائد . وصانعه الحدّاد والصناعة الحدادة .

⁸⁰ الترمذى 2586 .

⁸¹ صحيح مسلم 2020 ، و الترمذى 2162 ، و الإمام أحمد فى المسند 356/3 و 505 ، و 266/6 .



- 2- **الذكير** : الذكير والذكر من الحديد : أبيسه وأجوده وأشده .
والذكرة (ضم الذال) : القطعة من الحديد الذكر تزداد في رأس الفارس
 وغيرها . ذكر الفأس والسيف وذكّرهما : وضع الذكرة في رأسيهما .
- 3- **الفولاذ** : الفولاذ : الفولاذ والفالوذ : الذكرة من الحديد تزداد في الحديد .
- 4- **الجتى** : من أجود الحديد .
- 5- **الزبرة** : القطعة المجتمعة من الحديد .
- 6- **القطر** : قيل الحديد الذائب .
- 7- **الفسالة** : فسالة الحديد ونحوه : ما يتناثر منه .
- هذه القائمة تشمل سبعة أسماء تصف (الحديد9 في شتى صورته وحالاته
 : فكلمة (الحديد) ترمز إلى فلز أو معدن معروف الخواص أما كلمة
 الذكير والفولاذ ، فتشير إلى أبيس وأجود وأشد أنواع الحديد ، وقد تقابل في
 الإنجليزية كلمة Steel . وفي مقابل الأسماء السبعة المذكورة لـ (الحديد)
 في العربية فهناك اسمان في بعض اللغات الأجنبية : في لغة
 الأنجلوساكسون يسمى Iron ، أما في اللاتينية فيسمى Ferrum ، ويؤخذ
 في الاعتبار أن كلمة جتّى في اللغة العربية و تعنى أجود الحديد ، لا
 تقابل كلمة جوتيت Goethite في الإنجليزية حيث تشير الأخيرة الى أحد
 خامات (الحديد) التي تتركب من الأكسيد المائي ، وتنسب الى الشاعر
 والفيلسوف الألماني (جوته) المتوفى سنة 1832 . وهكذا نرى ثراء اللغة
 العربية بألفاظها ووفرة مصطلحاتها المختلفة ، ويسمى الحديد في اللغة
 الإندونيسية Besi وفي اللاتينية Ferrum ومنه أخذ رمزه الكيميائي Fe .



منافع الحديد للناس

يذكر د. زغلول النجار⁸²: "أن للحديد منافع جمة وفوائد أساسية لجعل الأرض صالحة للعمران بتقدير من الله ، ولبناء اللبنة الأساسية للحياة التي خلقها ربنا (تبارك وتعالى) فكمية الحديد الهائلة في كل من لب الأرض الصلب ، ولبها السائل تلعب دوراً مهماً في توليد المجال المغناطيسي للأرض ، وهذا المجال هو الذي يمسك بكل من الغلاف الغازي والمائي والحيوي للأرض ، وغلاف الأرض الغازي يحميها من الأشعة والجسيمات الكونية ومن العديد من أشعات الشمس الضارة ، ومن ملايين الأطنان من النيازك ، ويساعد على ضبط العديد من العمليات الأرضية المهمة من مثل دورة كل من الماء ، والأكسجين ، وثاني أكسيد الكربون ، والأوزون وغيرها من العمليات اللازمة لجعل الأرض كوكباً صالحاً للعمران . و(الحديد) لازمة من لوازم بناء الخلية الحية في كل من النبات والحيوان والإنسان إذ تدخل مركبات الحديد في تكوين المادة الخضراء في النباتات (الكلوروفيل) وهو المكون الأساسي للبلاستيدات الخضراء التي تقوم بعملية التمثيل الضوئي اللازمة لنمو النباتات ، ولإنتاج الأنسجة النباتية المختلفة من مثل الأوراق والأزهار ، والبذور والثمار والتي عن طريقها يدخل الحديد إلى أنسجة ودماء كل من الإنسان والحيوان ، وعملية التمثيل الضوئي هي الوسيلة الوحيدة لتحويل طاقة الشمس إلى

⁸² د. زغلول النجار : من أسرار القرآن (23) ، جريدة الأهرام ، ص 12 في 2001/10/22 .



روابط كيميائية تختزن فى أجساد جميع الكائنات الحية ، وتكون مصدراً لنشاطها أثناء حياتها ، وبعد تحلل أجساد تلك الكائنات بمعزل عن الهواء تتحول إلى مختلف صور الطاقة المعروفة (القش ، والحطب ، والفحم النباتى ، والفحم الحجرى ، والغاز الفحمى والنفط ، والغاز الطبيعى وغيرها) ، و(الحديد) يدخل فى تركيب بروتينات نواة الخلية الحية الموجودة فى المادة الحاملة للشفرة الوراثية للخلية (الصبغيات) كما يوجد فى سوائل الجسم المختلفة ، وهو أحد مكونات الهيموجلوبين وهى المادة الأساسية فى كرات الدم الحمراء ، ويقوم (الحديد) بدور مهم فى عملية الاحتراق الداخلى للأنسجة والتمثيل الحيوى بها . ويوجد فى كل من الكبد ، والطحال والكلى ، والعضلات والنخاع الأحمر ، ويحتاج الكائن الحى إلى قدر محدد من (الحديد) إذا نقص تعرض للكثير من الأمراض التى أوضحها فقر الدم و(الحديد) عصب الصناعات المدنية والعسكرية فلا تكاد صناعة معدنية أن تقوم فى غيبة الحديد“ .

استخدامات الحديد

كانت كمية الحديد الصلب المنتجة حتى منتصف القرن الثامن عشر الميلادى فى أنحاء العالم ضئيلة جداً . وفى أواخر القرن الثامن عشر استخدم حديد الزهر فى الإنشاءات على نطاق محدود حيث أن معظم المباني كانت صغيرة الحجم نسبياً وتبنى باستخدام الحجارة أو الطوب أو الخشب . ومنذ أوائل القرن التاسع عشر الميلادى دخل الحديد فى



استخدامات صناعية كثيرة . ولعل من أهمها تصنيع قضبان السكك الحديدية وعجلات عربات السكك الحديدية . وانتهى فى العقد الأخير من القرن التاسع عشر عندما أصبح الصلب المادة الرئيسية المستخدمة فى المباني الكبيرة . كما أصبح لـ (الحديد) استخدامات أخرى هامة مثل المسامير والمواسير والمعدات الحربية والأدوات المعدنية والأجزاء الصغيرة من الآلات وفى الصفائح المكسوة بالقصدير والتي كانت تستخدم كآنية للطعام . ولما تم التوصل إلى الصلب ، أصبح الحديد المصنع المادة الخام الرئيسية فى صناعة الصلب بل وأصبح من أهم تطبيقاته العملية اليوم . وقد يتم استخدام حديد أفران الاحتراق الذى لم يتم تحويله إلى صلب فى المسابك لإنتاج العناصر المصبوبة مثل مواسير المياه ومواسير الصرف ومكونات المعدات الثقيلة والعديد من القطع الصغيرة التى تستخدم فى صناعات السكك الحديدية والسيارات .

العلاقة بين رقم سورة (الحديد) فى المصحف الشريف ورقم الآية فى السورة بكل من الوزن الذرى والعدد الذرى للحديد

يذكر د. زغلول النجار⁸³ : ”أن للحديد ثلاثة نظائر يقدر وزنها الذرى بحوالى 57,56,54 ولكن أكثرها انتشاراً هو النظير الذى يحمل الوزن الذرى 56(55.847) . ومن الغريب أن رقم سورة الحديد فى المصحف

⁸³ د. زغلول النجار : من أسرار القرآن (23) ، جريدة الأهرام ، ص 12 فى 2001/10/22 .



الشریف هو 57 ، وهو يتفق مع الوزن الذرى لأحد نظائر الحديد ، ولكن القرآن الكريم يخاطب المصطفى (صلى الله عليه وسلم) فى سورة الحجر بقول الحق (تبارك وتعالى) : ﴿وَلَقَدْ آتَيْنَاكَ سَبْعًا مِّنَ الْمَثَانِي وَالْقُرْآنَ الْعَظِيمَ (87)﴾ [الحجر] ، و واضح من هذه الآية الكريمة أن القرآن الكريم بنصه يفصل فاتحة الكتاب عن بقية القرآن الكريم ، وبذلك يصبح رقم سورة الحديد (56) وهو الوزن الذرى لأكثر نظائر الحديد شيوعاً فى الأرض ، كذلك وصف سورة الفاتحة بالسبع المثانى وآياتها ست يؤكد أن البسمة آية منها (ومن كل سورة من سور القرآن الكريم ذكرت فى مقدمتها ، وقد ذكرت فى مقدمة كل سور القرآن الكريم ماعدا سورة (التوبة) وعلى ذلك فإذا أضفنا البسمة فى مطلع سورة (الحديد) إلى رقم آية الحديد وهو (25) أصبح رقم الآية (26) وهو نفس العدد الذرى للحديد ، ولا يمكن أن يكون هذا التوافق الدقيق قد جاء بمحض المصادفة لأنها لا يمكن أن تؤدى إلى هذا التوافق المبهر فى دقته ، وصدق الله العظيم الذى قال فى وصفه للقرآن الكريم : ﴿لَّكِنِ اللَّهُ يَشْهَدُ بِمَا أُنْزِلَ إِلَيْكَ أَنْزَلَهُ بِعِلْمِهِ وَالْمَلَائِكَةُ يَشْهَدُونَ وَكَفَى بِاللَّهِ شَهِيداً (166)﴾ [النساء] ، وقوله تعالى : ﴿أَفَلَا يَتَذَكَّرُونَ الْقُرْآنَ وَلَوْ كَانَ مِنْ عِنْدِ غَيْرِ اللَّهِ لَوَجَدُوا فِيهِ اخْتِلَافاً كَثِيراً (82)﴾ [النساء] .



الخاصين

”يبدو أن فلز (الخاصين) أو (الزنك) من آخر الفلزات السبعة — إن لم يكن آخرها — التي عرفها الإنسان القديم ، هذه الفلزات هي : (الذهب) ، (الفضة) ، (النحاس) ، (الحديد) ، (القصدير) ، (الرصاص) ، (الزنك) . وبسبب عدم وضوح الفرق بين فلزى (القصدير) و (الخاصين) من ناحية ، وبين فلز (القصدير) و (الرصاص) من ناحية أخرى عند معظم القدماء ، فقد أضيف لهذه الفلزات عنصر (الزئبق) ، ومن المعتقد أن الصين كانت أول دولة تستخلص فلز (الخاصين) من خاماته المتوافرة بأراضيها و ذلك على نطاق واسع ، ثم تلتها في هذا المضمار بلاد الهند ، وانتقلت معرفة هذا العنصر الفلزي المهم إلى العالم الإسلامي الذي تعرف عليه علماءه منذ وقت مبكر من تاريخ الحضارة الإسلامية ، وأغفل ذلك تماماً من كتب علم الكيمياء ، وأصبحت معرفة هذا العنصر تمتد من الصين إلى الهند إلى العالم الأوربي مباشرة دون حساب لمعرفة العلماء المسلمين مسبقاً به ! ، حيث كان (أكسيد الزنك) يستخدم في علاج أمراض العيون“⁸⁴.

⁸⁴ د. على على السكري : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز الخاصين) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص 55 .



الخارصين فى كتاب الدمشقى

”يقول (الدمشقى) فى موسوعته المشار إليها ، وفى الباب الثانى فى ذكر المعادن السبعة و الأحجار الشريفة ، وفى الفصل الأول منه فى المعادن السبعة التى تذوب وتجمد وتطرق وتمتد ، وذكر ماهية طبائعها وخواصها وعلة تكوينها ، يقول (الدمشقى) : فمن الممتاز على التراب بجوهرته خاصية المعادن السبعة التى هى : (ذهب) ، (فضة) ، (نحاس) ، (حديد) ، (خارصينى قلعى) ، (رصاص) وقيل السابع (الزئبق) ، أما بخصوص فلز (الخارصين) فيقول عنه : وخارصينى⁽¹⁾ معدن مخصوص⁽²⁾ بأرض الصين⁽³⁾ شبيه بالأسفهدورة⁽⁴⁾ وقيل أسباداريه ، والأول أصح فى لونه و صوته وصلابته⁽⁵⁾ ، ولكن يشوب صفته سواد و بياض⁽⁶⁾ ، و المراوات⁽⁷⁾ المجلوبة من الصين وتسمى مراوات اللقوة⁽⁸⁾ من معدنه ، ولا يكون هذا المعدن إلا ببلاد الصين يستخرج من معدنه كما يستخرج سائر المعادن ، ذكر ذلك "جابر بن حيان"⁽⁹⁾ فى كتبه ولم أجد أحداً غيره ذكر تكوينه ، وليس بمعدن من المعادن صوت كصوته⁽¹⁰⁾ ولا أصفى منه وسيما إذا اتخذوا منه أجراساً للطير أو جرساً كبيراً كذلك“⁸⁵.

⁸⁵ د.على على السكرى : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز الخارصين) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص 55.



شرح مفردات النص

”بالنص السابق عشرة مصطلحات تحتاج إلى شرح وتوضيح حتى يمكن فهم النص على حقيقته واستخلاص الحقائق الكيميائية الواردة به ، والإلمام بتاريخ معرفة العلماء العرب والمسلمين بهذا العنصر الكيميائي المهم (الخاصين) ، و ترتيب ذلك فى سياق معرفة سائر الأمم ، وإليك شرح المصطلحات العشرة المذكورة :

(1) **خاصينى** : بالمعجم الوسيط — الجزء الأول (1972) كلمة

(الخاصين) : فلز كـ (القصدير) يستعان به على تفاعل المواد الكيميائية وغيرها ، وهو لفظ (دخيل) أى لفظ أجنبى ، دخل العربية دون تغيير ، ورأى أنها كلمة عربية أصيلة منحوتة من شقين (خارج + صين) و خففت الجيم مع الاستعمال فأصبحت (خاصين) ، إشارة إلى أن المصدر الأول لهذا العنصر الفلزي المهم كان بلاد الصين وأنه منتج صينى فى الأصل .

(2) **معدن مخصوص** : أى فلز مستقل بذاته عن سائر الفلزات الأخرى

مثل (القصدير) و (الرصاص) ، ولذلك فهو واحد من الفلزات السبعة المشهورة من قديم الزمان .



(3) بأرض الصين : من المعتقد أن بلاد الصين كانت أول الدول التى تنتج هذا العنصر الفلزي على نطاق واسع ، وذلك لتوافر خاماته بأرض هذه البلاد .

(4) الاسفهدروة : كلمة دخيلة قد يكون المقصود منها أن فلز (الخرصين) شبيه بفلز القصدير

(5) شبيه بالاسفهدروة ... فى لونه وصوته وصلابته : يمكن أن نرى شكل بلورات (الخرصين) على سطحه وهو جديد . و هكذا عندما نثنى قطعة رقيقة من المعدن تنزلق بلوراته فى مواجهة بعضها لبعض محدثة صوتا مثل الصوت الذى يحدث مع فلز (القصدير) ويدعى صرخة (القصدير) .

(6) ولكنه تشوب صفته سواد و بياض : عنصر (الخرصين) أو (الزنك) حينما يكون نقياً يكون لونه أبيض مزرق ، ويتأكسد الفلز فى الهواء الرطب مكوناً قشرة رمادية بيضاء من ملح الكربونات القاعدى التى قد تكون مسئولة عن إعطائه اللون الأسود المشار إليه بالنص ، ومن المعروف عن (أكسيد الزنك) أنه مسحوق أبيض و يصبح لونه أصفراً بالتسخين و يختفى اللون بالتبريد ، كذلك من المعروف أن بعض أملاح عنصر (الكاديوم) المخالطة لـ (الخرصين) تكون صفراء اللون و بناء عليه فقد يكون اللون الأصفر من أكسيد الزنك (الساخن) أو من بعض أملاح عنصر (الكاديوم) .



(7) **المرافات** : فى كتاب المعجم الوسيط - الجزء الثانى (1973) :
المر ضد الحلو ، والمر صمغ شجر وهو دواء نافع للسعال ولسع العقرب
ولديدان الأمعاء ، جمع مرارا ، إذا المرافات هى : أدوية مفردها مرّ
وجمعها على هذه الصورة (مرافات) على غير قياس .

(8) **مرافات اللقوة** : واللقوة داء يعرض للوجه يعوجّمنه الشدق ويكون
المقصود بمرافات اللقوة : أى أدوية مخصوصة لعلاج أنواع معينة من
الشلل وغيره من الأمراض التى تصيب وجه الإنسان وتسبب اعوجاجه .

(9) **ذكر ذلك (جابر بن حيان) فى كتبه** : فترة حياة جابر بن حيان :
103 هـ / 721 م / 200 هـ / 815 م ، أى أن فلز الخارصين (الزنك)
كان معروفاً فى كتب (جابر) وهو من علماء المسلمين منذ القرن الثامن
الميلادى على الأقل .

(10) **وليس بمعدن من المعادن صوت كصوته** : يتبلور فلز (الزنك) أو
(الخارصين) كما هو معروف فى منشورات سداسية صغيرة ، هذه البلورات
الصغيرة الصلبة هى المسئولة عن إحداث صوت (أو طرقة) فى شريط
من المعدن عندما يتعرض للانحناء وذلك لانزلاقها و احتكاك بعضها
بالبعض الآخر ، ويبدو أن هذا الصوت الصافى مميز لفلز (الخارصين)
وحده كما ذكر (الدمشقى) ، وبه كانوا يتعرفون عليه⁸⁶.

⁸⁶ د.على على السكرى : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز
الخارصين) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص
55 .



التعقيب على النص

”يشير (الدمشقي) في هذا النص إلى أن عنصر الخارصين (الزنك) هو فلز قائم بذاته ومختلف عن غيره من العناصر مثل (القصدير) و (الرصاص) ، وتوجد خاماته ببلاد الصين ، وهو يشبه فلز (القصدير) في لونه ، وصوت طرقة شريط منه عند الإنحاء ، وصلابته ، وألمح إلى ألوان الأملاح المختلفة به مثل كربونات الزنك القاعدية التي تعطيه لونا رماديا أو أسوداً و بعض أملاح (الكاديوم) التي تعطيه اللون الأصفر . ويستخدم أحد مركباته في علاج بعض الأمراض التي تصيب وجه الإنسان ، وإشارة (الدمشقي) إلى أن خامات هذا المعدن عُرِفَت لأول مرة وعلى نطاق واسع بالصين ، هي إشارة صحيحة ، وواضح من النص أن فلز (الخارصين) كان معروفاً في كتب (جابر بن حيان) وهو من علماء المسلمين منذ أواخر القرن الثامن أو أوائل القرن التاسع الميلادي على الأقل“،⁸⁷.

⁸⁷ د.علي على السكري : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز الخارصين) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص 55 .



تاريخ اكتشاف فلز الخارصين

”يقول كتاب (العناصر الكيميائية) : كيف تم الكشف عنها إنه من المعتقد أن الصين كانت أول بلد ينتج عنصر الزنك (الخارصين) على نطاق واسع . ويقول كتاب "العملى فى الكيمياء و الفيزياء" (1965م) : استخدمت خامات (الزنك) لصناعة سبيكة النحاس الأصفر أو Brass لعدة قرون من الزمان قبل أن يتم التعرف على الزنك كعنصر مستقل ، ويضيف المرجع نفسه : إن فلز (الزنك) أنتج فى القرن الثالث عشر الميلادى بالهند بواسطة اختزال معدن الكالامين (كربونات الزنك) بمواد عضوية كالصوف ، وأعيد اكتشاف الفلز بأوروبا بواسطة (مارجراف) فى عام 1746م الذى بين أن الفلز يمكن الحصول عليه باختزال (الكالامين) بالفحم .

يقول كتاب (عناصر الكون) لمؤلفه "أزيموف" (1961م) عن تاريخ كشف عنصر (الزنك) : يبدو أن (الخارصين) وهو العنصر رقم 30 بالجدول الدورى ، كان معروفاً فى العصر القديم ، ويرجع تاريخ السبائك التى تحتوى عليه إلى سنة 2500 ق . م ، ولكن لم يتم فصل الفلز ذاته (فى أوروبا) إلا سنة 1746 عندما اكتشفه الكيميائى الألمانى "أندريه سيجموند مارجراف" . وذكر "بارتنجتون" (1960 م) أن المعدن المسمى (أوريكالوم) والذى ذكره أفلاطون (400 ق . م) كان معروفاً ولكن تم نسيانه طويلاً قبل أيام "أفلاطون" ، وقد يكون هذا المعدن هو سبيكة



النحاس الأصفر التي يدخل (الزنك في تركيبها) . ويقول "بارتجتون" في كتاب "منهجى فى الكيمياء غير العضوية" (1946 م) : أن استخلاص فلز (الزنك) يبدو أنه تم فى فترة مبكرة فى الصين ، يقول المؤلف نفسه نقلاً عن (جابر بن حيان) : إن (النحاس) يتوافق بصورة طيبة جداً مع التوتيا (كربونات الزنك أو أكسيد الزنك) التى تعطيه لوناً أصفر ليمونياً مع صفرة جيدة ، ومن ثم قد تجنى ربحاً . ومن الواضح أن (جابر بن حيان) عرف سبيكة النحاس الأصفر . وهذه المناقشات الرائعة فى تاريخ اكتشاف عنصر (الزنك) تهمل تماماً دور علماء العرب و المسلمين فى التعرف على فلز (الخارصين) أو (الزنك) ، وحتى "بارتجتون" الذى حاول أن ينصف (جابر بن حيان) لم يزد على أن قال : "إن هذا العالم الكيميائى العربى تعرف على سبيكة النحاس الأصفر" ، ولم يذكر شيئاً واضحاً عن معرفته بعنصر الخارصين ، فى حين أن كتاب (الدمشقى) أوضح إمام (جابر بن حيان) بفلز (الخارصين) كعنصر مستقل قائم بذاته ومختلف عن الفلزات الأخرى وذلك منذ أواخر القرن الثامن أو أوائل القرن التاسع الميلادى ، ومن هنا يجب إدخال اكتشاف العرب عنصر الزنك الذى سموه (خارصين) ضمن الاكتشافات المبكرة لهذا العنصر فى تاريخ الأمم و الشعوب .

يعنّ لنا الآن أن نرتب تاريخ اكتشاف الأمم المختلفة لعنصر (الزنك) ، وذلك على الوجه التالى : اكتشفته بلاد الصين أولاً منذ أقدم العصور ، ثم تعرف عليه علماء العرب فى القرن الثامن الميلادى بواسطة (جابر بن



(حيان) ، ثم أُنتج في القرن الثالث عشر الميلادي بالهند ، ثم أعيد اكتشافه بأوروبا بواسطة الكيميائي (مارجراف) في القرن الثامن عشر الميلادي . لقد كانت هذه صفحة ساقطة في تاريخ الكشف عن الفلزات السبعة المعروفة قديماً ، وظهر منها إمام علماء المسلمين بهذا العنصر مستقلاً بذاته وبعض خواصه وسبائكه في وقت مبكر من الزمن يمتد إلى أواخر القرن الثامن أو أوائل القرن التاسع الميلادي⁸⁸ .

في تسمية فلز الخارصين (الزنك)

”اسم فلز الزنك Zinc مشتق من كلمة لاتينية تشير إلى الراسب الأبيض وهو خام كالامين الزنك الذي كان معروفاً من قديم الزمان و تركيبه الكيميائي كربونات الزنك ، و بعض الباحثين العلميين يربط كلمة زنك بكلمة ألمانية Zink وتعني عنصر (الرصاص) حيث كان هناك تداخل غير واضح في خواص العنصرين ، و(خارصين) العربية التي تكافئ كلمة (زنك) الإنجليزية ، قيل إنه لفظ دخيل ، أى لفظ أجنبي دخل العربية دون تغيير ، ويبدو من الدراسة الحالية أنها كلمة عربية أصلية منحوتة من شقين (خارج + صين) ، كما أسلفنا على أساس أن هذا الفلز هو منتج صيني في الأصل وأن خاماته كانت متوافرة ببلاد الصين ، وكلمة

⁸⁸ د. على السكري : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز الخارصين) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص 55 .



الصين أوصين معروفة من قديم الزمان باللغة العربية ، لذلك فعروبة مصطلح (خارصين) تصبح واضحة لاشك فيها“⁸⁹.

⁸⁹ د.علي على السكري : (المسلمون أول من تعرفوا على فلز الخارصين ، مجلة عالم الكيمياء) ، العدد 13 إبريل 2000 ، ص 55 .



الماغنسيوم

”اشتق اسم العنصر الكيميائي (ماغنسيوم) من كلمة (ماغنيسيا) و هو إقليم يقع فى مقاطعة (تسالى) التى تقع بشمال وسط اليونان وكان حجر المغنيسيا أو كربونات الماغنسيوم قد اكتشف أولاً بهذا الموقع وقد عرف علماء العرب و المسلمون بعض مركبات الماغنسيوم مثل (الطلق) و (الأسبستوس) و(الماجنزيت) وتوسعوا فى استخدام الأخير ضمن صناعة الزجاج ورغم هذا فقد أهمل دورهم تماماً فى اكتشاف العنصر أو اكتشاف بعض مركباته واستعمالها (العناصر الكيميائية 1982) ، وذكرت كتب التراث العربية ومن بينها كتاب نخبة الدهر لـ (الدمشقى) و كتاب (تذكرة أولى الألباب) للحكيم الأنطاكى — الماغنيسيا كمادة طبيعية وطرق استعمالها سواء فى صناعة الزجاج أو فى الأغراض الطبية أو فى إزالة البقع و الأوساخ من الملابس . وسوف نستعرض فى السطور التالية طرقاً مما قاله علماء العرب بكتبهم عن حجر الماغنيسيا ، الذى اعتقد أن المقصود منه هو ما نسميه حالياً معدن الماجنزيت أو كربونات الماغنسيوم وليس مادة الماغنيزيا وهى أكسيد الماغنسيوم ، وذلك لأن الخام الأول أكثر شيوعاً و توزيعاً فى تواجده من الخام الثانى“⁹⁰.

⁹⁰ د.على على السكرى : (العرب عرفوا مركبات الماغنسيوم) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 27 اكتوبر 2003 ، ص 18 .



المغنيسيا بكتاب (نخبة الدهر) للدمشقي

”يقول العالم الموسوعي (شمس الدين أبو عبدالله الدمشقي) (ت 727هـ / 1327 م) في كتابه المسمى "نخبة الدهر في عجائب البر و البحر (1923)" عن حجر المغنيسيا وحجر آخر من معادن الماغنسيوم ما نصه :..... وكذلك المغنيسيا و القلى يعين على سبك الرمل و تصفيته وصبغ الزجاج إلى أن يقبل الصبغ بسهولة ويكون كالماء سريع الانحلال مع حر النار سريع الرجوع مع الهواء البارد إلى الحجرية " ، ومن ذلك أيضاً أعجوبة ذكرها أبو عبدالله في كتاب (المسالك و الممالك) أنه يوجد وادى (درعة) من بلاد البربر حجر إذا وضع فى الأماكن الدافئة لان كلين العجين و يمتد خيوطاً كالكتان ثم نسج منه ثياب ومناديل ومتى اتسخت أُلقيت فى النار فيزول عنه الوسخ ولا تحترق و أن (بالبدخشان) من بلاد الترك حجراً أبيض يمتد ويفتل وينسج والحال منه كما تقدم ويعمل منه فتائل توقد السرج فينفد الدهن ولا يحترق منها شئ " . والنص الذى ذكره الدمشقي أعلاه صريح فى استخدام العرب المغنيسيا (ماجنزيت) منذ القرن 13 الميلادى فى تسهيل صهر رمل الزجاج وتسهيل تلوينه حتى يقبل لوناً ثابتاً مستقراً متجانساً فنراه يقول : "وكذلك المغنيسيا والقلى يعين على سبك الرمل و تصفيته وصبغ الزجاج إلى أن يقبل الصبغ بسهولة " ، ويشير (الدمشقي) كذلك فى كتابه المذكور أنفاً إلى حجر آخر من خامات الماغنسيوم يلى ذكره حجر المغنيسيا وكأنه ألهم أن الحجرين من خامات



الماغنسيوم فهو يقول : "إنه يوجد بوادى درعة من بلاد البربر (المغرب الأقصى) حجر إذا وضع فى الأماكن الدافئة لان كلين العجين ويمتد خيوطاً كالكتان" ، هذا الحجر هو ما نسميه حالياً معدن الأسبستوس ، ويشرح (الدمشقى) كيف تتسج من خيوط هذا المعدن الحجرى ، تلك الخيوط الرفيعة الطويلة اللينة ثياب ومناديل حتى إذا اتسخت ألقيت فى النار فزال عنها الوسخ دون احتراقها . ويحدد (الدمشقى) أن معدن الأسبستوس هذا موجود بدرعة من بلاد المغرب الأقصى وببدرخان من بلاد الترك ، ويضيف قائلاً : "وتعمل منه فتائل توقد فى السرج فينفد الدهن ولا يحترق منها شئ" ، ويكفى أن نقول أن هذه الفتائل من ألياف الأسبستوس مازالت تستخدم حتى اليوم فى كلوبات الإضاءة التى تستعمل ليلاً فى حالة إنقطاع التيار الكهربائى . ويقول حسن صادق (كتاب الجيولوجيا ، 1929) : "والأسبستوس أو حجر الفتيل هو من أنواع معدن الهورنبلند مركب من ألياف طويلة رخوة يمكن فصلها فى خيوط قابلة للحياكة تعمل منها أقمشة تقاوم الحريق و التركيب الكيميائى لمعدن الأسبستوس هو سليكات مائية للماغنسيوم و الحديد و الكالسيوم وينتمى إلى مجموعة معادن الأمفيبول (دانا ، 1949) . وهنا نلقى مزيداً من الضوء على معدن الأسبستوس فنقول (دانا ، 1949) : "معدن الأسبستوس أو أسبستس يشمل معادن تريموليت أو أكتينوليت أو أنواع أخرى من معادن أمفيبول ما عدا تلك الأنواع التى تحتوى ألومينا كثيرة ، وتندرج إلى أنواع خيطية تكون خيوطها أحياناً طويلة جداً ، رفيعة ، مرنة



، ويمكن فصلها بسهولة بالأصابع و تبدو كنبات الكتان . هذه الأنواع تسمى أسبستوس من كلمة يونانية تعنى غير قابل للاشتعال . وتختلف الألوان من أبيض لأخضر لبنى . واسم اميانتوس يعطى عادة للأنواع ذات الخيوط الرفيعة و الأكثر حريرية . هناك أنواع تسمى على الشيوع أسبستوس و لكنها عبارة عن معدن كريزوتيل أو سربنتين خيطى تحتوى 12 — 14 % من وزنها ماء . والملاحظ أن وصف (الدمشقى) لمعدن أسبستوس يقترب كثيراً من الوصف الحديث للمعدن كما ورد بكتاب دانا فى علم المعادن (1949) . فالدمشقى فى كتابه يقول : "حجر إذا وضع فى الأماكن الدافئة لان كلين العجين و يمتد خيوطاً كالكتان ثم ينسج من ثياب و مناديل " ومرجعنا الحديث فى علم المعادن المشار إليه سابقاً يقول : "وتتدرج معادن الأسبستوس إلى أنواع خيطية تكون خيوطها أحياناً طويلة جداً رفيعة مرنة ويمكن فصلها بسهولة بالأصابع وتبدو كنبات الكتان" . ولعله ليس من قبيل المصادفة أن يرد ضمن وصف الدمشقى لهذا الحجر أنه "يمتد خيوطاً كالكتان" وفى المرجع الحديث لعلم المعدن : "و تبدو (أنواعه) كنبات الكتان" . فهو وصف ثابت مؤكد لظاهرة معينة بهذا المعدن وهى وجوده فى هيئة ألياف خيطية مستحجرة ، لكن الوصف العربى كان سابقاً على الوصف الحديث بحوالى 700 سنة . وأما عن اللون ، فقد ذكر الدمشقى لوناً سائداً فى أحجار أسبستوس : "وأن بالبدخشان من بلاد الترك حجراً أبيض يمتد ويفتل وينسج" . وفى كتب المعادن المعاصرة أن ألوان هذا الحجر تختلف من أبيض لأخضر شيوعه



، و بالنسبة لظاهرة عدم اشتعال هذا الحجر فإن الدمشقي يقول : "ويعمل منه فتائل توقد في السرج فينفد الدهن ولا يحترق منها شيء" . وبالمراجع الحديثة في وصف أنواع هذا الحجر أن هذه الأنواع تسمى أسبستوس من كلمة يونانية تعنى غير قابل للاشتعال . وهكذا فإن التطابق كبير بين وصف (الدمشقي) لحجر الأسبستوس وبين الوصف الوارد بكتب المعادن الحديثة وبالأخص في مجال عدم احتراق ألياف هذا المعدن بالنار ، وإن كان الوصف العربي سابقاً بنحو 700 عام⁹¹.

المغنيسيا بكتاب تذكرة أولى الألباب للأنطاكي

”يقول الحكيم داود الأنطاكي (ت 1008 هـ ، 1600 م) في كتابه تذكرة أولى الألباب والجامع للعجب العجاب (1926) عن حجر المغنيسيا - وقد رأينا إيراد النص بأكمله وذلك لما يحتويه من معلومات مهمة عن هذا الحجر — يقول الأنطاكي ما نصه : "حجر كالمرقشيثا أنواعاً و توليداً إلا أن اليبوسة فيه والأحترق أكثر والحديدى منها الأسود والذهبى والأصفر والفضى الأبيض والنحاسى الأحمر على أنها لا تخلو من عيون ونكت بيض فى كلها وأجودها الرزين (الثقيل) البراق الضارب إلى الصفرة وهى باردة يابسة فى الثانية ، تذيب الزجاج وتهيه للصبغ إذا أجريت عليه وتصفيه وكذا تفعل بالحديدى وتقوى المعدة وتزيل الرطوبات والحصى

⁹¹د.على على السكرى : (العرب عرفوا مركبات الماغنسيوم)، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 27 أكتوبر 2003 ، ص 18 .



وعسر البول شرباً ، وتدخل الجراح ذروراً ، ومتى سحقت بالخل والعسل أزلت الكلف وسائر الآثار حتى البرص ، وعلى الثوب تزيل الأوساخ والأدهان وسائر ما يطبخ ، مجرب . وفى البداية نؤكد أن حجر مغنيسيا الذى يتحدث عنه الشيخ داود الأنطاكى هو معدن الماغنيزيت وتركيبه الكيميائى كربونات ماغنسيوم . يؤيد ذلك ما ذكره الأنطاكى فى سياق الكلام عن استعمال مسحوق الحجر فى إزالة الرطوبات والحصى وعسر البول شرباً وهذا لا يكون إلا من ملح كربونات الماغنسيوم وليس من أكسيده المسمى حالياً ماجنيزيا أو ماغنيسيا ، فمن المعروف أن الأدوية الفوارة المستعملة حالياً فى طرد الحصى من الكلى أو المثانة أو مجرى البول هى كربونات وبيكربونات العناصر القلوية ، والقلوية الأرضية مثل الصوديوم والبوتاسيوم والكالسيوم والماغنسيوم . وبناء عليه فإن استخدام مسحوق هذا الحجر شرباً لطرد الحصى من جسم الإنسان يتطلب أن يكون تركيبه الكيميائى كربونات الماغنسيوم . ويقول الأنطاكى : "وتقوى . أى مغنيسيا - المعدة و تزيل الرطوبات والحصى وعسر البول شرباً " . أى أنها تتسبب فى تقوية و تحريك الحصى من معدة الإنسان ونزوله مفتتاً مع البول، وهذا لا يحدث إلا من الأملاح الفوارة مثل الكربونات والبيكربونات" ،⁹².

⁹² د.على على السكرى : (العرب عرفوا مركبات الماغنسيوم) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 27 أكتوبر 2003 ، ص 20 .



حجر الماغنيسيا و العلم الحديث

”يقول الشيخ داود الأنطاكي عن حجر الماغنيسيا :”والحديدى منها الأسود والذهبى الأصفر والفضى الأبيض و النحاس الأحمر . ومن المعروف أن حجر الماجنزيت هو فى الأصل كربونات الماغنيسيوم ، نسبة ثانى أكسيد الكربون تساوى 52.4 % و نسبة الماغنيسيا تساوى 47.6 % ، لكن كربونات الحديد غالباً تكون موجودة يقول كتاب منهجى فى علم المعدن (دانا ، 1949) فى هذا السياق” و صنف مركبات عديدة بين ماجنزيت (كربونات ماغنسيوم و سيدريت (كربونات حديد) ، ويظن أن الجزئين يكونان سلسلة مستمرة و أن الأعضاء المتوسطة منها لا تتواجد كمركبات محددة ، و قد اقترح التصنيف التالى :

برونريت : حتى 30% كربونات حديد ، لونه : أبيض ، أصفر ، بنى ، نادراً أسود ، غالباً يصبح بنياً بالتعرض للجو و حينذاك يسمى سبار (بلور) بنى .

ميزيتيت : يحتوى 30 . 50 % كربونات حديد .

بيستوميزيت : يحتوى 50 . 70 % كربونات حديد .

سيدروبليزيت : يحتوى 70 . 95 % كربونات حديد .

من التقسيم السابق يصبح واضحاً أن لون ماجنزيت يتغير حسب نسبة وجود كربونات الحديد فهو يتغير من أبيض (كربونات ماغنسيوم نقية) إلى أصفر إلى بنى إلى أسود (كربونات حديد خالصة) . وفى قول الأنطاكي



: "والحديدى منها الأسود و الذهبى والأصفر والفضى الأبيض والنحاس الأحمر ، تعدد لأنواع الماجنزيت حسب وجود نسبة كربونات الحديد بها . يذكر المرجع المشار إليه أعلاه فى علم المعدن عن أصل تكون خام الماجنزيت : معدن الماجنزيت الكتلى يحصل عليه عادة من تغير الصخور غنية بعنصر ماغنسيوم خلال تأثير مياه تحتوى حمض كربونيك ، مثل هذه الصخور من الماجنزيت تكون عادة غروانية فى هيئتها وغالباً تحتوى معدن أوبال وهو من معادن السيلكا . هذا الشرح يفسر عبارة (الأنطاكى) على أنها لا تخلو من عيون و نكت بيض فى كلها " حيث أن تكون هذه العيون والنكت و تغير الألوان يكون مرتبطاً بالحالة الغروانية للخام مثل ما يحدث برخام الألباستر المستخدم فى أحجار الزينة ، كذلك من الممكن أن تكون بعض العيون المشار إليها بالنص من معادن السيلكا ببيضاء اللون ، يقول (الأنطاكى) : " وأجودها (أى أجود أنواع حجر المغنيسيا وهو الماجنزيت) الرزين (الثقل) البراق الضارب إلى الصفرة " . إذا رجعنا إلى كتاب منهجى فى علم المعدن (دانا ، 1949) فى وصف حجر ماجنزيت وجدناه يقول ضمن أوصافه : ثقله النوعى يتراوح بين 3 . 3.12 للبلورات ، أما عن بريقه فهو زجاجى و الأنواع الليفية أو الخيطية يكون أحياناً بريقها حريراً . واللون : أبيض ، أصفر ، أبيض رمادى ، أو بنى . هكذا جمع (الأنطاكى) فى كلمات قليلة وصفاً محكماً لحجر مغنيسيا حينما وصفه بأنه رزيق براق ضارب إلى الصفرة . واستعمل معدن ماجنزيت قديماً استعمالين أساسيين : أحدهما فى صناعة الزجاج



والآخر فى استعمالات طبية . خدم مثل كربونات العناصر القلوية الأخرى لإذابة رمل الزجاج بالنار ويساعده فى تقبل الألوان و يصفيه من المعادن الأخرى التى لا تذوب بسهولة . وكان لهذا المعدن (ماجnezيت) استخدامات طبية متعددة منها إزالة الحصى من الكلى والمثانة وإزالة عسر البول شرباً ، وبعض هذه الاستخدامات مازال مستمراً حتى اليوم . ولم ينس (الأنطاكى) أن يشير إلى قدرة المغنيسيا على إزالة الدهون و بقع المواد الغذائية الأخرى من الثياب فهى كمادة قلوية — أرضية تساعد فى تفتيت هذه الأوساخ و إزالتها⁹³ .

الماغنسيوم و الحياة

”يقول كتاب عناصر الكون (أزيموف ، 1961) عن أهمية معدن الماغنسيوم للكائنات الحية : ”و(الماغنسيوم) من العناصر المهمة الضرورية للحياة ، فيوجد ثلاثة أرباع الأوقية منه فى جسم الإنسان و يوجد معظمه فى العظام . وكل النباتات الخضراء تحتوى على مركب يسمى بـ (الكلوروفيل) ، و(الكلوروفيل) هو الذى يمتص الطاقة من أشعة الشمس و يمثلها حتى يمكنه بناء أنسجته من مجرد الماء وثانى أكسيد الكربون و الأملاح . وتعيش كل الحيوانات على أنسجة النبات . وهذا يعنى أن كل حياة النباتات والحيوانات (وكل أنواع الحياة الميكروسكوبية)

⁹³ د.على على السكرى : (العرب عرفوا مركبات الماغنسيوم) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 27 أكتوبر 2003 ، ص 20 .



تتوقف على الكلوروفيل . ويحتوى كل جزئ من (الكلوروفيل) على ذرة من (الماغنسيوم) . ولا يمكن لـ (الكلوروفيل) أن يعمل دون تلك الذرة من (الماغنسيوم) ، وإلا انتهت حياة الانسان و الحيوان⁹⁴.

⁹⁴ د.على على السكرى : (العرب عرفوا مركبات الماغنسيوم) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد 27 أكتوبر 2003 ، ص 21 .



الكالسيوم

(الكالسيوم) عنصر هام جداً ويكفى أن نقول بأن بناء العظام والأسنان يعتمد على هذا العنصر لذلك فالصغار هم بأمرس الحاجة إليه لبناء عظامهم ويظهر التشوه فى النمو حال افتقارهم لهذا العنصر . كما أن الأم الحامل بحاجة ماسة إلى كمية إضافية من هذا العنصر لأن الجنين يستمد غذاءه من الأم وبخاصة فى أواخر شهر الحمل وأيضاً المرضع . إن افتقار الجسم لهذه المادة يسبب نخر الأسنان وتقوس العظام والكساح وانحطاط فى قوة العضلات وتشنجها وآلام عصبية وغير ذلك مما يؤثر على الصغار والكبار على السواء . ومن جهة أخرى فإن وجود مادة (الكالسيوم) فى الدم ضرورى لعملية التخثر فى حالة النزف ، لأن (الكالسيوم) ينشط الخميرة الخاصة التى تعرف باسم (ترومبين) وهى خميرة التخثر إضافة الى ضرورة الكلس لخلايا الجسم لمساعدته على أداء وظائفه على الوجه الأكمل وبخاصة الجهاز الهضمى والجهاز الدورى وإن تأثيره واضح على انقباض عضلات القلب .

”يقول كتاب عناصر الكون (أزيموف ، 1961) عن عنصر (الكالسيوم) وهو عنصر العظام ما نصه : هناك بعض المعادن الموجودة فى القشرة الأرضية ولكنها ليست (سليكات) ، وأشهرها الحجر الجيرى . ويعرف هذا المعدن بعدة أسماء تبعاً للشكل الذى يوجد عليه . فإذا وجد على شكل



بلورات معتمة سُمي (كالسيت) ، أما (السبار الأيسلندي) فبلوراته شفافة ، وأما النوع الجذاب جداً فهو (الرخام) ويمكن صقله جيداً ، وقد صنعت منه معابد قدماء اليونان والرومان الجميلة . هذا وقد عرف علماء العرب والمسلمين عدداً من خامات (الكالسيوم) و مركباته ووصفوها ودونوا ملاحظاتهم عليها بكتبهم . من ذلك ما ورد بكتاب (تذكرة أولى الألباب والجامع للعجب العجائب) من تأليف الشيخ داود الضرير الأنطاكي (1926) ، علماً بأن العالم المذكور كانت وفاته سنة 1008 هـ / 1600 م⁹⁵.

بعض خصائص الكالسيوم

”ننقل هنا بعضاً من خصائص عنصر الكالسيوم كما وردت بكتاب عناصر الكون المشار إليه أعلاه ، يقول الكتاب المذكور : ”أما كربونات الكالسيوم فهو الاسم العلمي للحجر الجيري ويلاحظ من الاسم أنه يحتوى على ذرات عنصر (الكالسيوم) ، وهو رقم 20 بالجدول الدوري . وهو فلز لونه أبيض فضي ونشط ، ولكنه لا يبلغ نشاط الفلزات القلوية المعروفة ، و يتفاعل (الكالسيوم) مع الماء ويتصاعد الأيدروجين ، ولكن بقوة أقل من (الصوديوم) أو (البوتاسيوم) ، ويقتم لونه بسرعة بتعريضه للهواء لأنه

⁹⁵ د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص 12.



يتحد مع (الأكسجين) وكذا مع (النيتروجين) . وتمكن العالم الكيميائي (دافى) من فصله كعنصر فى سنة 1808 مستخدماً نفس الطريقة الكهربائية التى طبقت على (الصوديوم) و(البوتاسيوم) . وتنتج كثيراً من الكائنات الحية كربونات الكالسيوم (الذى يحتوى جزيئه على ذرة كالسيوم وذرة كربون وثلاث ذرات أكسجين) كمادة وقائية . فقشر البيض مكون من كربونات الكالسيوم ، وكذا صدف المحار واللزيق (سمك صدفى) . فإذا دخل جسم غريب مثل حبة من الرمال داخل المحار ، فإن المحار يخلفها بطبقة من كربونات الكالسيوم مكوناً جسماً كرياً لامعاً نسميه (اللؤلؤ) ، واللائى الكاملة الشكل قيمة جداً ، ومع ذلك فهى مجرد كربونات الكالسيوم أى نفس كربونات الكالسيوم التى تجدها فى قشر البيض⁹⁶.

الكلس فى كتاب التذكرة للأنطاكى

”يقول الشيخ داود الضرير الأنطاكى بكتاب التذكرة الذى سبقت الإشارة إليه عن مادة (الكلس) : اسم لما يحرق (1) حتى تفنى رطوبته(2) ويخلص لونه إلى البياض (3) من معدن وقشر وحلزون وغيرها (4) وكل يتبع أصله . والذى ترجم جالينوس هنا ليس إلا قشر البيض و الحجر . وأجود الأول ما غسل بالملح حتى ذهب أعشيته (5) ثم كلس حتى يعطى

⁹⁶ د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص12 .



العلامة . وأجود الثانى ما كان من الرخام ثم الحصى الصلبة (6) .
و(الكلس) تبقى قوته نحو عشرين يوماً ثم تسقط (7)... وكلس القشر
يقطع الدم حتى فرزجته (8) ويزيل الحكة والجرب ويدمل ويجبر الكسر
مجرب (9)... والنورة أعنى كلس الحجر تحلق الشعر مع الزرنخ (10) ،
وكذا الدهن المطبوخ فى ماء ذلك وتحبس الإسهال طلاء ، ومغسولها قوى
التجفيف (11) ، وهى تفرح ويصلحها الورد و الخطمى وما تيسر من
الأدهان (12)“⁹⁷.

التعقيب على النص السابق

”هذا نص متقدم للشيخ داود الأنطاكى عن (الكلس) و (التكلس) وإن كان
موجز الجمل والعبارات . ويفيد أن العرب قاموا بتحضير مادة الجير الحى
أو أكسيد الكالسيوم فى زمن مبكر . والنص الوارد أعلاه فيه العديد من
العبارات التى تستحق التعقيب حتى يتضح بالضبط المرام أو المطلب من
النص . وتضع هذه العبارات فى نقاط عشر نذكرها فيما يلى :

(1) الكلس اسم لما يحرق : هكذا ذكر (الأنطاكى) بمرجعه والمقصود أنه
اسم لما تم حرقه فى الهواء ليعطى فى النهاية مسحوقاً أبيض اللون .
فى بيان العمليات الكيميائية المعروفة عند العرب (د.أحمد مدحت

⁹⁷د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب
لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص13



إسلام ، 1978) ذكرت عملية التكلّيس والمقصود منها الأكسدة Oxidation ، وهى عملية اتحاد الجسد أو المعدن مع الأكسجين (من الجو) إتحاداً كاملاً عن طريق التسخين ، وكان الكيميائيون العرب يضعون المعدن فى قوارير أو كيزان ثم تسخن فى النار حتى تسير كالدقيق (بيضاء اللون) .

(2) ... **حتى تفنى رطوبته** : والمقصود من هذه الجملة أى حتى تخرب كل غازاته بما فيها ثانى أكسيد الكربون وبخار الماء متحداً أو ممتصاً . وفى القرن الثامن عشر الميلادى وعلى وجه التحديد عام 1755 م أثبت الكيميائى (ج.بلاك) أن فقدان الوزن خلال عملية التكلّس للحجر الجيرى ليعطى جير حى سببه كلية خروج الهواء الثابت أى ثانى أكسيد الكربون (تريفونوف و تريفونوف ، 1982) . وهكذا كانت هذه الجملة من الأنطاكى : "حتى تفنى رطوبته" بشيراً مبكراً بمعرفة الإنسان بخروج ثانى أكسيد الكربون من الحجر الجيرى أثناء تكلّسه بالحرق فى الهواء .

(3) **ويخلص لونه إلى البياض** : أى تتحول المادة التى تتعرض لعملية (التكلّس) إلى مسحوق أبيض خالص البياض . والمقصود هنا بهذه المادة بالذات الحجر الجيرى أو الرخام أو الألباستر المصرى أو غيرها من الأنواع المشابهة .

(4) ... **من معدن وقشر وحلزون وغيرها** : يقصد الحجر الجيرى ومعدنه الرئيسى (كالسيت) ، وقشر البيض ويتركب من مادة كربونات



الكالسيوم ، و أما الحلزون فإنه يتكون أيضاً من مادة جيرية قوامها معدن (الكالسييت) ، إلى غير ذلك من المواد الجيرية و الكالسية .

(5) وأجود الأول (قشر البيض) ما غسل بالملح حتى ذهب أغشيته :

من الضروري تخليص قشر البيض من أغشيته العضوية التي تبطنه من الداخل قبل حرقه وإلا فإنها سوف تتحول بالحرق إلى كربون أسود يختلط بالجير الحى أبيض اللون فيشوهه ويوسخه . كذلك من الممكن للكربون (فى حالة حرق قشر البيض بأغشيته) أن يختزل أكسيد الكالسيوم الناتج من عملية (التكلس) ليحوّله إلى فلز (كالسيوم) أبيض اللون . وهنا يمكن القول أن الصانع العربى القديم قد يكون نجح فى استخلاص كميات قليلة من عنصر (الكالسيوم) والحصول عليه فلزاً حراً ولو لفترة زمنية قصيرة . أى قبل تحوله إلى أكسيد كالسيوم بفعل أكسجين الجو .

(6) وأجود الثانى (الحجر) ما كان من الرخام ثم الحصى الصلبة : من المعروف أن الرخام يتكون أساساً من معدن كالسييت (كربونات كالسيوم) وكذلك الحصى الجبرى الصلب . وعند تكليس هذه المواد فإنها تنتج جيّراً حياً أبيض اللون نقياً .

(7) والكلس تبقى قوته نحو عشرين يوماً ثم تسقط : هذه الجملة ظاهرها أسلوب أدبى رائع وباطنها تفاعل كيميائى مثير . من المعروف أن (الكلس) وهو الحجر الجبرى أى أكسيد الكالسيوم يمتص



من الهواء بخار الماء ليتحول إلى أيديروكسيد الكالسيوم الذى يمتص ثانى أكسيد الكربون أيضاً من الهواء ليتحول فى النهاية إلى كربونات الكالسيوم . هذا التفاعل يحتاج إلى نحو عشرين يوماً لى يتم بطبيعته إلى النهاية . وهى بذاتها المدة المطلوبة التى ذكرها الحكيم الأنطاكى حتى تسقط قوة الكلس (الجير الحى) وذلك بعد تحوله إلى جير مطفىئ ثم إلى كربونات كالسيوم صلبة و صامدة كيميائياً .

(8) وكلس القشر يقطع الدم حتى فرزجته : بالمعجم الوسيط — الجزء

الثانى (1973) أن الفرزدق : قطع العجين ، واحدته فرزده . جمع فرازق وفرازد . الكلمة معربة و أصله بالفارسية برازده . بناء عليه فإن معنى "تقطع الدم حتى فرزجته" أى حتى تجمده قطعاً ووقف النزيف .

(9) ... ويزيل الحكة و الجرب و يدمل و يجبر الكسر مجرب : من

المعروف أن مركبات الكالسيوم كانت ولا تزال تستخدم فى جبر كسور العظام و قديماً استعملوا الجير الحى فى جبر كسور العظام وذلك بعد تحويل مسحوقه إلى الأيديروكسيد بالماء ثم إلى كربونات صلبة شديدة الصلابة . أما اليوم فإنه تستعمل كبريتات الكالسيوم (بدلاً من الأكسيد ثم الكربونات) فى جبر كسور العظام . ويشرح كتاب عناصر الكون (سبقت الإشارة إليه) هذه العملية قائلاً : وأحد مركبات الكالسيوم الهامة المعروفة هو ما يطلق عليه اسم عجينة باريس . والإسم العلمى لها هو كبريتات الكالسيوم نصف المائية ، ويحتوى الجزئ منها على ذرة الكالسيوم وذرة من الكبريت و أربع ذرات من الأكسجين



. وهى تكّون كبريتات الكالسيوم ، بإضافة كمية صغيرة من الماء هى جزئ لكل جزيئين من كبريتات الكالسيوم . وتتحول عجينة باريس بتعريضها للماء إلى كبريتات الكالسيوم ثنائية الماء ، وهى إتحاد جزيئين من الماء لكل جزئ من كبريتات الكالسيوم . وعجينة باريس هى مسحوق أبيض مفكك و لكنها تتحول بالماء إلى مادة صلبة كالحديد الصلب ، تستعمل فى عمل جبائر للأطراف المكسورة لتمنعها من الحركة حتى تلتحم العظام .

(10) **والنورة أعنى كلس الحجر تحلق الشعر مع الزرنيخ** : بالمعجم الوسيط — الجزء الثانى أن النورة : حجر الكلس والنورة : أخلط من أملاح الكالسيوم والباريوم تستعمل لإزالة الشعر وهو لغة أقره مجمع اللغة العربية . ونستدرك أن استخدام النورة مع مركبات الزرنيخ لإزالة الشعر قد يكون ساماً لجسم الإنسان وينبغى الحذر الشديد من هذا المخلوط .

(11) **ومغسولها (أى مغسول النورة) قوى التجفيف** : هذا من مركبات الكالسيوم (غالباً الأكسيد) التى تمتص الماء و بخاره بشدة و بذلك تحدث الجفاف المطلوب .

(12) **وهى تقرح ويصلحها الورد والخطمى وما تيسر من الأدهان** : إن مادة الجير الحى تحدث القروح بالأيدى التى تتناولها و يصلحها الورد والخطمى وغيره من الدهانات . والخطمى كما ورد بالمعجم



الوسيط — الجزء الأول (1972) هو : نبات من الفصيلة الخبازية ، كثير النفع ، يدق ورقه يابساً ويجعل غسلاً للرأس فينقيه .

والآن وبعد هذه الشروح الوافية لمفردات النص ، ما الذى نستخلصه منه ؟ يفهم من النص أن العرب عرفوا بالتأكيد مادة الجير الحى وهو أكسيد الكالسيوم وعرفوا كيف يستخلصونه من مصادره الطبيعية الأصلية سواء كانت رخام أو حجر جبرى أو قشر بيض وذلك بحرق أحد هذه الخامات فى النار حتى تخلص من غاز ثانى أكسيد الكربون أو على حد قول الأنطاكى (حتى تقنى رطوبته) . ويتم حرق المادة الجيرية حتى يصبح الكلس أبيض ناصع البياض ، وعرف العرب كذلك أن الجير الحى لا يظل حياً أبد الدهر و لكن تبقى قوته فترة محدودة من الزمن ثم تفقد . وقدّر الأنطاكى تلك المدة بأنها نحو عشرين يوماً ثم تسقط قوته نتيجة امتصاصه بخار الماء و ثانى أكسيد الكربون من الهواء و تحوله إلى جير مطفى أولاً ثم إلى كربونات كالسيوم خامدة كيميائياً . و تكلموا عن استخدامات الكلس الطبية . ومن أبرز استخداماته الطبية استعماله قديماً فى جبر كسور العظام عن طريق خلط مسحوقه بالماء وعجنه حول العضو المصاب فيتحول الكلس إلى أيروكسيد كالسيوم الذى يمتص ثانى أكسيد الكربون من الجو ليتحول إلى حجر جبرى (كربونات كالسيوم) شديد



الصلابة . كذلك استخدموا مسحوق الكلس النظيف فى عمليات التجفيف من الرطوبة وذلك لشراسته الزائدة للماء“⁹⁸.

الجبسين فى كتاب تذكرة أولى الألباب

”يقول الشيخ داود الضرير الأنطاكى فى كتاب التذكرة (1926) عن مادة جبسين : هو (الجبص) وهو فى الحقيقة طلق لم ينضج و قيل أنه زئبق غلبته الأجزاء الترابية فتحجر . وأغرب من قال أنه رخام قصر طبخه ، ولم يخل من بورقية ، ومنه شديد البياض يعررفه بأسفيداج الجبس وهو أجوده وما ضرب إلى الحمرة ولعل الأحمر هو الذى لم ينضج حرقه . وصنعتة أن تقطع الأحجار النقية قطعاً محكماً وتبنى فارغة الوسط ثم يوقد فى وسطها بالحطب الجيد فتسود ثم تحمر ثم تبيض صافية وهو أوان نضجها فترفع . وهو بارد فى أول الثانية يابس فى أول الرابعة شديد اللصق والغروية يحبس الدم السائل و يحلل الأورام والترهل والاستقساء ضماداً بالخل وأكله ربما قتل وترياقه حب النيل والقي . ومن خواصه أنه إذا سحق بالزيت ويسير البورق والشب و لطخ على الكتابة أزالها ، وإذا حشيت به البواسير أضعفها ، وإذا جعل على الثياب قلع ما فيها من

⁹⁸ د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص14 .



الأعراق والأوساخ والأدهان . وخالصه المعروف فى مصر بالمصيص إذا عجن ببياض البيض جبر الكسر لصوقاً⁹⁹.

الجبسين و كبريتات الكالسيوم المائية

”يقول الأنطاكى عن جبسين : هو (الجص) وهو فى الحقيقة طلق لم ينضج و قيل أنه زئبق غلبته الأجزاء الترابية فتحجر . فى المعجم الوسيط – الجزء الأول (1972) أن الجبس : الجص من مواد البناء وهو خام من كبريتات الكالسيوم المهدرتة . وهى كلمة مولدة أى اللفظ ! الذى استعمله الناس قديماً بعد عصر الرواية . وفى الواقع لا علاقة للجبس بالطلق حيث أن الأخير ما هو إلا سيليكات الماغنيسيوم المائية اللهم إلا أن الأثنين من المواد ضعيفة الصلادة وقد يميل لونهما للأبيض . أما أن (الزئبق) يدخل فى تركيبه أى فى تركيب الجبسين (وقيل أنه زئبق غلبته الأجزاء الترابية فتحجر) فهذا وفقاً لنظرية قديمة كانت تفترض تكون المعادن الطبيعية من خليط من الزئبق والكبريت مع شوائب من التراب ، وهذه النظرية بطلت تماماً الآن لعدم صحتها . يستطرد (الأنطاكى) قائلاً : " وأغرب من قال أنه رخام قصر طبخه ، ولم يخل من بورقية . فى الواقع أن أحد أنواع الرخام هو الألباستر أو المرمر يتركب من كبريتات

⁹⁹ د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص14 .



الكالسيوم و بالتالى فلا غرابة لمن قال عن جبسين أنه رخام . ومرة أخرى فلا علاقة للجبسين الذى هو كبريتات كالسيوم مائية بالبورق أو البوراكس الذى هو بورات الصوديوم المائية إلا أن المادتين لونهما أبيض شديد البياض . وبالتالى فإن كلمة الأنطاكى (ولم يحل من بورقية) غير صحيحة من الناحية الكيميائية . فى كتاب أعلام العرب فى الكيمياء (فاضل الطائى ، 1986) أن الجبس : مادة بلورية بيضاء اللون تشبه الشب من حيث المظهر و صيغتها الجزيئية $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ، وعند حرقها تفقد جزءاً من ماء التبلور وتتحول إلى مسحوق أبيض يستعمل فى تجبير العظام وفى صنع بعض التماثيل . ثم يردف الأنطاكى قائلاً : ومنه (أى من الجبسين) شديد البياض يعرف بأسفيداج الجبس وهو أجوده . الأسبيداج (المعجم الوسيط — الجزء الأول) : كربونات الرصاص وهو مادة بيضاء تستخدم فى أعمال الطلاء ، وهى من الألفاظ التى أقرها مجمع اللغة العربية . ووجه الالتقاء بين الأسبيداج أو الاسفيداج والجبس هو شدة بياض كل منهما ومن هنا كانت تسمية الجبسين أسفيداج الجبس كما ذكر (الأنطاكى) . يؤخذ فى الاعتبار أن النوع شديد البياض هو أجود أنواع الجبسين . ويشرح (داود الأنطاكى) بعد ذلك طريقة تصنيع الجبسين قائلاً : وصنعته أن تقطع الأحجار النقية قطعاً محكماً وتبنى فارغة الوسط ثم يوقد فى وسطها بالحطب الجيد فتسود ثم تحمر ثم تبيض صافية وهو أوان نضجها فترفع . يبدو أن هذه هى طريقة صنع ملاط باريس أو عجينة باريس Plaster of Paris . يقول باررتجتون فى كتاب منهجى



فى الكيمياء غير العضوية (1946) : بتسخين الجبسوم Gypsum عند درجة حرارة 120 — 130 °م فإنه يفقد ماء و يكون ملاط باريس أو جبس نصف مائى $2\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ، وهو حينما يخلط بالماء تصاعد منه حرارة ويتجمد بسرعة لجبسوم متمدداً قليلاً و بناء عليه فهو يستعمل فى عمل الصبات . ويؤيد هذا الإتجاه قول الأنطاكى فى وصف هذا المنتج المصنع أنه (شديد اللصق و الغروية) . ويقول معجم الكلية القياسى (1963) عن ملاط باريس : معدن جبسوم متكلس ، يتجمد حالاً عند خلطه بالماء ، نافع فى عمل القوالب و الصبات و الضمادات وغيره ، ويسمى الملاط . والتسمية إشارة إلى استخدام صخور الجبسوم من منطقة مونت مارتر بباريس فى تحضيره .

وبناء على تقدم فقد سبق العرب والمسلمون الغرب فى تحضير مادة ملاط باريس برده من الزمن يقدر على الأقل بحوالى ثلاثة قرون . دليلنا فى ذلك ما ختم به الأنطاكى كلامه عن الجبسين المكلس قائلاً : وخالصة المعروف فى مصر بالمصيص إذا عجن ببياض البيض جبر الكسر لصوقاً . من هنا كان الأصوب أن تسمى هذه المادة الهامة التى تستخدم طبياً فى جبر كسور العظام — كان الأصوب أن تسمى ملاط مصر Plaster of Egypt بدلاً مكن التسمية الحالية : ملاط باريس¹⁰⁰.

¹⁰⁰ د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص14 .



قدماء المصريين أول من عرفوا الجبس !

يذكر الكيميائي الفرنسي (الفريد لوكاس) في كتابه¹⁰¹: "طبقاً لمعلوماتنا الحاضرة كانت أول حالة استعمال فيها الجبس (المصيص) كمادة لاصقة ، لإصلاح إناء من الفخار من عصر ما قبل الأسرات وجده الأستاذان منجين Menghin وعامر في المعادى . ومن بين هذه الأشياء التي وجدت بمقبرة توت عنخ آمون ، جرة من فخار ثبت غطاؤها بالجبس ، و قد قمت بتحليل المادة في كلتا الحالتين . وكان أهم استعمال للجبس بمصر القديمة كمادة لاصقة في الملاط . وثم استعمال آخر له . وإن لم يكن بالضبط كمادة لاصقة ، وذلك في الشيد (البياض) و سنتناول هذين الاستعمالين عند الكلام عن مواد البناء . ويجب أن يكلس (يحرق) الجبس أولاً مهما كان الغرض من استعماله إذ لا يكتسب خاصية اللصق إلا بعد التكليس وما يتبعه من إطفاء بالماء".

شيد الجبس

شيد الجبس هو النوع الذي كان خاصاً بالجدران في مصر القديمة ، وقد عرف منذ أوائل عصور الأسرات . وليس هناك أى دليل على استعمال الجير قبل عصر البطالمة ، أما ما درج على تسميته عادة "شيد جيرى" فهو جبس في جميع الأحوال حتى عصر متأخر . وكانت فائدة شيد

¹⁰¹ الفريد لوكاس : (المواد و الصناعات عند قدماء المصريين) ، ترجمة: د. زكى اسكندر و محمد زكريا غنيم ، ص 13 .



الجبس الكبرى إمداد جدران المنازل والقصور والمقابر والمعابد و سقوفها بسطوح تصلح للتصوير ، وكان الطين يكسى عادة بشيد الجبس حيثما تملط الجدار به . وفى حالة عدم استخدام شيد الطين كان شيد الجبس يستخدم لستر العيوب وعدم الانتظام فى الحجر وتسوية سطحه قبل التصوير عليه .

الخلاصة

”عرف العرب منذ وقت مبكر من الزمن مادتين هامتين من مركبات الكالسيوم أولاهما الحجر الجيرى أى كربونات الكالسيوم وثانيهما الرخام أو المرمر أو كبريتات الكالسيوم . وسجل داود الأنطاكى كاتب القرن 16م بكتاب تذكرة أولى الألباب (1926) معرفة العرب بالحجر الجيرى والكلس والجبسين (جبسوم) . واضح من النص الأول الذى أوردها لأنطاكى أن العرب عرفوا بالتأكد مادة الجير الحى أو الكلس الذى هو أكسيد الكالسيوم وعرفوا كيف يستخلصونه من مصادره الأصلية مثل الرخام والحجر الجيرى وقشر البيض . وعرف العرب كذلك أن الجير الحى لا يظل حياً أبد الدهر ولكن تبقى قوته فترة محدودة من الزمن قدرت بنحو عشرين يوماً ثم تسقط . وضعف قوة الجير الحى سببها إمتصاص بخار الماء وثانى أكسيد الكربون من الجو ليتحول إلى جير مطفاً أولاً ثم إلى كربونات كالسيوم صلبة و خامدة كيميائياً . تكلم العرب عن استخدامات الكلس



الطبية من أبرز استخداماته الطبية آنذاك استعماله فى جبر كسور العظام عن طريق خلط مسحوقه بالماء وعجنه حول العضو المصاب فى هيئة مادة أو جبيرة فيتحول الكلس إلى أيدروكسيد كالسيوم الذى يمتص ثانى أكسيد الكربون من الجو ليتحول إلى حجر جبرى أى كربونات كالسيوم قوى الصلابة . كذلك استخدموا مسحوق الكلس النظيف فى عمليات التجفيف من الرطوبة . ذكر الأنطاكى فى كتابه المشار إليه مادة الجبسين (جبسوم) . وهى مادة بلورية بيضاء اللون وصيغتها الجزيئية $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ وعند حرقها تفقد جزءاً من ماء التبلور وتتحول إلى مسحوق أبيض يستعمل فى تجبير العظام . ويشرح الأنطاكى طريقة تصنيع الجبسين حيث يقول : وصنعته أن تقطع الأحجار النقية قطعاً محكماً وتبنى فارغة الوسط ثم يوقد فى وسطها بالحطب الجيد فتسود ثم تحمر ثم تبيض صافية وهو أوان نضجها فترفع . ويبدو من سياق الكلام أن هذه هى طريقة تحضير وتصنيع ما يسمى الآن ملاط باريس أو عجينة باريس . وختم الأنطاكى كلامه عن الجبسين المتكلس قائلاً : وخالصة المعروف فى مصر بالمصييص إذا عجن ببياض البيض جبر الكسر لصوقاً . كان الأجدر أن تسمى هذه المادة الطبية الهامة المصنعة من الجبسوم والتي تستعمل فى جبر كسور العظام . كان الأجدر أن تسمى ملاط مصر لسابق صنعها بمصر قبل أوروبا ومعرفة المصريين لها عن



قرب . من هنا فقد سبق العرب و المسلمون الأوروبيين فى تحضير مادة ملاط باريس بفترة من الزمن لا تقل عن ثلاثمائة عام¹⁰².

¹⁰² د.على على السكرى : (مركبات الكالسيوم ومدى معرفة العرب لها) ، مجلة عالم الكيمياء ، العدد رقم 28 فى يناير 2004 ، ص15 .



مراجع البحث

أولاً : القرآن الكريم

ثانياً : كتب عربية حديثة

- د. على فهمى خشيم : آلهة مصر العربية ، المجلد الأول ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 1998 ، القاهرة .
- محمد محمد فياض : جابر بن حيان و خلفاؤه ، سلسلة أقرأ العدد 91 ، دار المعارف بمصر .
- د. على على السكرى : علوم الأرض عند العرب ، كتاب المعارف العلمى ، دار المعارف ، 1999 ، القاهرة .
- إبراهيم اليازجي : العلوم عند العرب ، دار المعارف ، 1988 ، سوسة ، تونس .
- د. فاضل أحمد الطائي : أعلام العرب فى الكيمياء ، سلسلة الألف كتاب (الثانى)، العدد 32 ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 1986 ، القاهرة .
- د. أحمد مدحت إسلام : علماء العرب و المسلمين و إنجازاتهم العلمية فى بناء الحضارة الإنسانية ، دار الفكر العربى ، 1999 ، القاهرة .
- د. أحمد مدحت إسلام : الكيمياء و حياتنا اليومية ، دار الفكر العربى ، 1996 ، القاهرة .



- عز الدين فراج : فضل العلماء المسلمين على الحضارة الأوروبية ، دار الفكر العربى ، القاهرة .
- د. مصطفى لبيب عبد الغنى : علم الكيمياء فى الحضارة الإسلامية ، فى تاريخ العلوم عند العرب العدد (4) ، دار الثقافة للنشر و التوزيع ، 1999 ، القاهرة .
- قدرى حافظ طوقان : العلوم عند العرب ، دار إقرأ للنشر والتوزيع والطباعة .
- د. أحمد محمد عوف : صناع الحضارة العلمية فى الإسلام ، سلسلة العلم و الحياة العدد (87) ، الجزء الأول ، 1996 ، القاهرة .
- د. أحمد محمد عوف : صناع الحضارة العلمية فى الإسلام ، سلسلة العلم و الحياة العدد (88) ، الجزء الثانى ، 1996 ، القاهرة .
- ياسر الحائرى : سر العبقرية عند العظماء ، مؤسسة الفكر الإسلامى ، 1995 ، بيروت ، لبنان .
- على الدجوى : رواد الطب العربى ، مكتبة الأنجلو المصرية ، 1997 ، القاهرة .
- د. مصطفى محمود سليمان : تاريخ العلوم والتكنولوجيا فى العصور القديمة و الوسطى ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 1995 ، القاهرة .
- د. مصطفى محمود سليمان : قصة العناصر من فجر التاريخ إلى اليوم ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 2007 ، القاهرة .
- رؤوف النحاس : صناعة الزجاج ، دار النهضة العربية ، 1969 ، القاهرة .



- د.أحمد سعيد الدمرداش : البيروني ، سلسلة أعلام الإسلام العدد (2) ، 1980 ، دار المعارف ، القاهرة .
- محمد صديق المنشاوي : أحمد زويل العبقرى العربى صاحب نوبل 1999 ، 1999 ، دار الفضيلة ، القاهرة .
- د.سمير يحيى الجمال : تاريخ الطب و الصيدلة المصرية فى العصر الإسلامى ، تاريخ المصريين العدد (156) ، الجزء الثالث ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 1999 ، القاهرة .
- د.زكى نجيب محمود : جابر بن حيان ، سلسلة أعلام العرب العدد (3) ، 1962 ، مكتبة مصر ، القاهرة .
- د.محمد عبد الرحمن مرحبا : الجامع فى تاريخ العلوم عند العرب ، الطبعة الثانية ، 1988 ، منشورات عويدات ، بيروت ، لبنان .
- عمر رضا كحّالة : العلوم البحتة فى العصور الإسلامية ، 1972 ، مطبعة الترقى ، دمشق ، سوريا .
- د.رياض رمضان العلمى : سلسلة عالم المعرفة العدد 121 ، يناير 1988 ، المجلس الوطنى للثقافة و الفنون و الآداب ، الكويت .
- د.على بن عبدالله الدفاع : روائع الحضارة العربية و الإسلامية فى العلوم ، دار عالم الكتب للنشر و التوزيع .
- د.عبدالحليم منتصر : تاريخ العلم و دور العلماء العرب فى تقدّمه ، 1990 ، دار المعارف ، القاهرة .



- د. على جمعان الشكيل : الكيمياء فى الحضارة الإسلامية ، 1989 ، دار الشروق .
- سلوى العنانى : عباقرة و عظماء غيروا مجرى التاريخ ، دار اللطائف للنشر والتوزيع ، 1998 ، القاهرة .
- أنيس منصور : لعنة الفراعنة ، دار الشروق ، القاهرة .
- د. بول غليونجى : الطب عند قدماء المصريين ، دار المعارف ، 1969 ، القاهرة .
- حسن سعد الله : من أسرار الفراعنة ، القاهرة .
- إبراهيم نمير وأحمد نمير و زكى على : مصر فى العصور القديمة ، القاهرة .
- د. زكريا هميمى : أمير المعادن الذهب - نشأته و تاريخه - دار هبة النيل للنشر و التوزيع ، 1998 ، القاهرة .
- د. السيد الجميلى : الأحجار الكريمة ، مكتبة مديولى ، القاهرة ، 1999 .
- د. سيد رضوان على : العلوم و الفنون عند العرب و دورهم فى الحضارة العالمية ، دار المريخ للنشر ، الرياض ، 1987 .
- أحمد عيد : جغرافية التوراة فى جزيرة الفراعنة ، مركز المحروسة للبحوث و التدريب و النشر ، الطبعة الأولى فبراير 1996 ، القاهرة .
- د. بدران محمد بدران : عالم البويات ، دار الغد العربى ، القاهرة .
- مهندس / على الدجوى : تكنولوجيا النباتات الطبية و العطرية ، 1992 ، مكتبة الأنجلو المصرية ، القاهرة .



— محمد الخطيب : موسوعة علماء الكيمياء ، دار أسامة للنشر و التوزيع ، ط1 ، 2001 ، عمان ، الأردن .

— حمادة عبدالعزيز عبدالعاطي : معجزة التحنيط لدى المصريين القدماء ، دار سعاد الصباح للنشر و التوزيع ، ط1 ، 2000 ، الكويت .

ثالثاً : كتب أجنبية مترجمة

— د.كمال سليمان الصليبي : التوراة جاءت من جزيرة العرب ، ترجمة : عفيف الرزاز ، الطبعة الرابعة ، مؤسسة الأبحاث العربية ، بيروت ، لبنان 1991 .

— كاتي كوب و هارولد جولد وايت : إبداعات النار ، ترجمة : د.فتح الله الشيخ ، مراجعة : شوقي جلال ، سلسلة عالم المعرفة ، العدد (266) ، فبراير 2001 ، الكويت .

— دونالد ر.هيل : العلوم والهندسة في الحضارة الإسلامية ، ترجمة : د.أحمد فؤاد باشا ، سلسلة عالم المعرفة ، العدد (305) ، يوليو 2004 ، الكويت .

— الفريد لوكاس ، المواد والصناعات عند قدماء المصريين ، 1991 ، ترجمة : د.زكى اسكندر و محمد زكريا غنيم ، مكتبة مدبولي ، القاهرة .

— تاريخ العلم و التكنولوجيا : ر.ج.فوربس و ا.ج.ديكسترهوز ، ترجمة / أسامة أمين الخولى (الجزء الأول) ، سلسلة الألف كتاب (الثانى) العدد (103) ، مراجعة : محمد مرسى أحمد ، الطبعة الثانية ، الهيئة المصرية العامة للكتاب ، 1992 ، القاهرة .



— د. يوليوس جيار و د. لويس ريتز : الطب و التحنيط فى عهد الفراعنة ،
ترجمة أنطون زكرى ، القاهرة .

— جورج قناتى : موسوعة تاريخ العلوم العربية ، ج3 ، ط1 ، ترجمة :
نزيه عبدالقادر المرعبى ، إشراف : رشدى راشد ، سلسلة تاريخ العلوم
العربية (4) ، مركز دراسات الوحدة العربية و مؤسسة عبدالحميد شومان
، 1997 ، بيروت .

رابعاً : كتب التراث

- . ابن خلكان : وفيات الأعيان ، المجلد الثانى
- . ابن النديم : الفهرست ، 1964 ، بيروت ، لبنان .
- . الجاحظ : البيان و التبیین ، الجزء الأول ، 1948 ، القاهرة .
- . صاعد اللغوى الأندلسى : طبقات الأمم .
- . تفسير الطبرى للإمام محمد بن جرير الطبرى .
- . تفسير أبى السعود .
- . تفسير الفخر الرازى المسمى بالتفسير الكبير أو " مفاتيح الغيب " .
- . تفسير القرطبى المسمى بـ " الجامع لأحكام القرآن " .
- . سنن الترمذى .
- . سنن أبى داود .
- . سنن ابن ماجه .
- . سنن النسائى .
- . صحيح البخارى .



- . صحيح مسلم .
- . المسند للإمام أحمد بن حنبل .
- . الجامع الصغير فى أحاديث البشير النذير للإمام العلامة جلال السيوطى .

خامساً : كتب أجنبية

N.L.Glinka : General Chemistry , Volume 2 , Mir
publishers , Moscow

سادساً : شبكة الإنترنت المواقع :

<http://www.ahram.org.eg/zewail/arbiod.htm>
<http://www.ahram.org.eg/zewail/awards.htm>
<http://www.ahram.org.eg/zewail/aropinion.htm>
<http://www.ahram.org.eg/zewail/arnobel.htm>
<http://www.sehha.com/nutrition/minerals/calcium.htm>
<http://rowad.al-islam.com/rowad/rowad?action=Display&id=352&doc=1&root=1&from=doc>
http://www.geocities.com/rr_eem/Z25.htm
<http://rowad.al-islam.com/rowad/rowad?action=Display&view=2&doc=1&root=1&id=353&lang=ar&from=tree>
<http://www.islampedia.com/ijaz/html/Iron.htm>
<http://ahmed2020.tripod.com/e/2.htm>



سابعاً : جرائد ومجلات

- . جريدة " أخبار اليوم المصرية " .
- . مجموعة من جريدة " الأهرام " المصرية .
- . مجموعة من مجلة " عالم الكيمياء " المصرية .
- د.فاضل أحمد الطائي : مع البيروني في كتاب الجماهر في معرفة الجواهر ، قسم الفلزات ، مجلة المجمع العلمي العراقي ، مجلد رقم 27 لسنة 1976 .

كتب صدرت للمؤلف :

- فرعون و موسى ... دراسة تاريخية عن فرعون و الفراعنة العماليق بمنهج عربي جديد ، مكتبة النافذة ، 2005 .
- . قوم عاد وإرم ذات العماد .. دراسة تاريخية عن قوم عاد وإرم ذات العماد بمنهج عربي جديد ، مكتبة النافذة ، 2006 .
- . كشف المستور في سر الخبر المكنون !
- دراسة تاريخية عن الأهرامات المصرية وأبوالهول بمنهج عربي – علمي جديد ، مكتبة النافذة ، 2008 .
- . النبي إبراهيم .. كان عربياً !!
- دراسة تاريخية عن قصة النبي إبراهيم بمنهج عربي جديد ، مكتبة النافذة ، 2008 .



دراسات وتحقيقات :

. اخبار الزمان وما أباده الحدثان للمسعودي ، مكتبة النافذة، 2013 ، القاهرة .



الفهرست

اهداء.....	3
الهدف.....	8
الباب الأول : الكيمياء عند العرب.....	11
الكيمياء	12
الصناعة المقدسة	19
الكيمياء فى مصر القديمة.....	26
صناعات تدل على تقدم المصريين القدماء فى علم الكيمياء	32
الكيمياء السكندرية.....	67
الكيمياء عند العرب	67
الكيمياء الصينية	70
الكيمياء الهندية	74
الكيمياء عند اليونان.....	78
النظريات الكيميائية عند اليونان.....	79
نظرية العناصر الأربعة.....	81



84	تأثير نظرية (أرسطو).....
86	الكيمياء عند العرب.....
147	الحضارة الإسلامية حضارة عالمية.....
157	تهميش العلم الفرعوني ... و العلم الإسلامى.....
164	الباب الثانى : أعلام العرب فى الكيمياء.....
165	خالد بن يزيد.....
171	الإمام جعفر الصادق.....
177	جابر بن حيان.....
200	الكندى.....
206	أبو بكر الرازى.....
226	المجريطى.....
238	أبو المنصور الموفق.....
243	البيرونى.....
254	ابن سينا.....
264	الطُّغْرَائى.....
271	أبو القاسم العراقى.....
278	الجلدكى.....



أحمد زويل.....	292
الباب الثالث : العناصر عند العرب.....	333
العناصر عند العرب.....	333
الذهب.....	336
الفضة.....	354
استعمالات الفضة.....	357
الفضة فى القرآن الكريم.....	358
الفضة فى الحديث الشريف.....	359
أسماء الفضة فى اللغة العربية.....	359
النحاس.....	363
النحاس فى القرآن الكريم.....	367
أسماء النحاس فى اللغة العربية.....	367
النحاس فى الطب.....	372
الرصاص و القصدير.....	374
القصدير.....	382
أسماء الرصاص و القصدير.....	382
الزأوق أو فلز الزئبق.....	391



- 393 اسم الزئبق أو ميركيورى.
- 394 أسماء الزئبق فى اللغة العربية.
- 395 الزئبق بكتاب نخبة الدهر للدمشقى.
- 401 مقابلة بين أسماء الزئبق بالعربية والإنجليزية.
- 405 الحديد.
- 420 الحديد فى القرآن الكريم.
- 427 الخارصين.
- 428 الخارصين فى كتاب الدمشقى.
- 429 شرح مفردات النص.
- 432 التعقيب على النص.
- 433 تاريخ اكتشاف فلز الخارصين.
- 437 الماغنسيوم.
- 438 المغنيسيا بكتاب (نخبة الدهر) للدمشقى.
- 441 المغنيسيا بكتاب تذكرة أولى الألباب للأنطاكى.
- 443 حجر الماغنيسيا و العلم الحديث.
- 445 الماغنيسيوم و الحياة.
- 447 الكالسيوم.



464..... مراجع البحث

473..... الفهرست

