ممدمحردنياض

جابرين حيان وخلفاؤه

الكيميائيون العرب

الطبعةالرابعة





[٩١]

ربئيس التصرير: رجب البنا

تصميم الغلاف : عزيزة مختار

إن الذين عنوا بإنشاء هذه السلسلة ونشرها ، لم يفكروا إلا في شيء واحد ، هو نشر الثقافة من حيث هي ثقافة ، لا يريدون إلا أن يقرأ أبناء الشعوب العربية . وأن ينتفعوا ، وأن تدعوهم هذه القراءة إلى الاستزادة من الثقافة ، والطموح إلى حياة عقلية أرقى وأخصب من الحياة العقلية التي نحياها .

طه حسین

الناشر : دار المعارف – ١٩١٩ كورنيش النيل – القاهرة ج . م . ع .

مقدمة

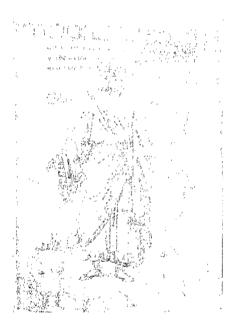
كانت «دار المعارف»، منذ إنشائها، منارة للعلم ومنبرًا للعلماء، منه ينهلون العلم، وفيه يقدمون علمهم، فاستحقت هذه الدار المصرية العريقة أن تكون - عملاً وفعلاً - جديرة باسم «المعارف».

وكان من حظ والدى – رحمه الله – أن أطل من فوق هذا المنبر بواحد من كتبه العديدة، هو «جابر بن حيان». ومن المؤكد أن دار المعارف قد رحبت بهذا الكتاب، وقامت بطباعته وإصداره عدة مرات، انطلاقًا من رسالتها في نشر «المعارف»، وإيمانًا منها بجدارة ما احتواه هذا الكتاب من معارف، ليس في تاريخ جابر بن حيان وأعماله وإسهاماته فحسب، وإنما لما انطوت عليه صفحاته من تأصيل وتأريخ للكيميائيين العرب. وكم تمنيت أن يكون «الكيميائيون العرب» هو عنوان هذا الكتاب، الذي اعتبره — بدون تحيز لجهد والدى فيه – بمثابة موسوعة شاملة تبين للدنيا بأسرها كيف كان للعرب دور الريادة في اقتحام مجال الكيمياء منذ مئات السنين.

الفضل أذكره لوالدى المذى نهلت من علمه الغزير منذ حداثة العمر، والشكر أقدمه لدار المعارف على جهدها الدوب وعلى تحقيق هذه الأمنية

والله من وراء القصد.

د. محمد محمد فياض



إهداء

علم من أعلام الإسلام ، وحجة فى الكيمياء يشار إليه بالبنان ، ونفس طاهرة زكية تعلقت بمبدأ الصوفية وأشربت الإيمان ... هذا هو أبو موسى جابر بن حيان .

له أثر حسن فى العلم ، وقدم راسخة فى البحث ، وفيض غزير من التأليف ، ودكر خافق فى الشرق والغرب .

أراد الإفرنج أن يرفعوا ذكره ويخلدوا اسمه فتخيلوا له صورة يشع منها نور الحكمة ، وقد أثبتناها بجانب هذا ، وهي منقولة عن أصل محفوظ بمكتبة آل مديسي بفاررنسا . وكان أول ظهورها في كتيب وضعه العلامة هوليارد أستاذ الكيمياء بكلية تُكلفتون بإنجلترا ، وأسماه « مشاهير الكياويين» . وقد وضعوا فوق عمامته تاجاً من الصلبان ، كأنهم أرادوا أن ينسبوه إلى المشيحية أو يجملوه بأقدس ما لديهم من دلائل العظمة .

ويرى اسم جابر فى الجانب الأيسر من الصورة ، وإن

كان الحرف الأول منه غير واضح .

وقد نقشت بأعلى الصورة جملة باللاتينية مطموسة المعالم لقدم العهد بها ، ويرجح أن بها وصفاً لإحدى عمليات جابر الشهيرة .

وفى الشريط الممتد على الجانب الأيمن كتبت جملة يغلب على الظن أنها مأثورة عن جابر وهى : «أن الله والطبيعة لم يجعلا شيئاً عبثاً ».

فإلى روح هذه الشخصية المثالية في الجهاد العلمي أهدى مؤلني المتواضع هذا .

نشأة الكيمياء

كان قدماء المصريين يسمون بلادهم «كت» Kmt وهي كلمة مشتقة من الفعل «كم » Km بمعنى «يَسُود لونه» ، أما التاء المتصلة بها فللتأنيث. وكمت فى لغة المصريين معناها الأرض السوداء ، وفيها إشارة إلى أن تربة وطنهم سوداء خصبة.

وقد حرف الإغريق هذه الكلمة فجعلوها «كيمياء» ، ونحا نحوهم مؤرخهم الشهير بلوتارك ، إذ ورد في كتابه «إيزيس وأوزيرس» — الذي وضعه سنة ١٠٠ بعد الميلاد تقريباً —أن قدماء المصريين كانوا يسمون بلادهم «كيميا» Chemia . وفي عهد البطالسة استعمل إغريق الإسكندرية هذه الكلمة للدلالة على الصناعة التي 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 ۲۹۶ بعد الميلاد ، ويقضى بحرق كتب المصريين في الكيميا .

ولا غرابة في أن ينسب علم الكيمياء لمصر ، ففي أرضها نبت ونما ، وبين أحضان صناعها ، ووراء أسوار معابدها ، تدرج وارتني. وإن في فنون المصريين المتقنة وصناعاتهم المهذبة لدليلا صِادقاً على أنهم أحاطوا بطائفة كبيرة من -المعلومات البدائية في الكيمياء ، وطبقوها في مظاهر شتى من حياتهم . فصناعة الزجاج وتحضير الأصباغ وتجهيز النبيذ والعقاقير واستخلاص الفلزات من خاماتها وتدبير البرنز بسبك النحاس مع القصدير وتقليد الأحجار الكريمة ، كل هذا وغيره مما اشتهر به المصريون يستلزم خبرة بالكيمياء. ولا شك أن طول مرانهم على هذه الفنون والصناعات 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 Ieyden البردية التي وجدت سنة ١٨٢٨ ميلادية في قبر بطيبة ، وهي مكتوبة بالإغريقية ، ولكنها منقولة عن مصادر مصرية قديمة وفيها وصف عملى لطرق تقليد الذهب والفضة والأحجاز الكريمة والأصباغ النادرة وتحضير السبائك وتغطية المعادن الدنيئة بالذهب أو الفضة .

وفى مصر نشأت أول مدرسة للكيمياء ، لأن بطليموس الأول (٣٢٣ – ٢٨٥ ق. م) لما أسس معهد الميوزيوم الأول (٣٢٣ – ٢٨٥ ق. م) لما أسس معهد الميوزيوم Museum بالإسكندرية أدرك أهمية هذا العلم فى مصر ، فخصص له فيه أماكن فسيحة للمحاضرات والتجارب . وكانت العلوم مرتبة فى مبنى المعهد بحسب منزلتها الأدبية ، فعلوم اللاهوت مثلا فى الطابق العلوى ، أما الكيمياء ففى الطابق السفلى ، لأن المشتغلين بها كانوا فى نظر جمهور العلماء قوماً ماديين لا يسعون إلا وراء جمع الثروة .

وفى هذا المعهد تسلم الإغريق تراث المصريين فى الكيهياء 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 المؤلفات وصفاً لعمليات الصهر والتكليس والذوبان والترشيح والتبلر والتسامى والتقطير ، مع شرح طرق

التسخين بالمواقد والحامات الرملية والمائية . وبعض هذه العمليات مبينة بصور ساذجة مبسطة .

وأشهر مؤلفي الإغريق في هذا العصر هو زوسيمس Zosimos الذي عاش في أواخر القرن الثالث الميلادي ودرس الكيمياء بالإسكندرية . وكتابه أشبه بدائرة معارف ، لأنه جمع ملخصاً وافياً للمؤلفات التي سبقته .

وينسب مؤلفو الإغريق علم الكيمياء لهرميز المثلث العظمة Hermes Trimegistos وهو الاسم المرادف لتوت اله الحكمة والعلوم عند قدماء المصريين . وما زال هذا الاسم مستعملا في الكيمياء . فإذا أريد التعبير عن إناء محكم الإقفال قيل إنه مختوم بخاتم هرميز Sealed بالكيمياء ومما يؤسف له أن الإغريق بالإسكندرية نحوا بالكيمياء بعد ذلك ناحية هوت بمكانتها إلى الحضيض ، لأنهم كرسوا جهودهم لإتقان عمليات الترييف والتقليد ، وجعلوا غرضهم الأسمى تحويل المعادن الدنيئة إلى الذهب أو الفضة . ومن الموامل التي حفزتهم إلى تحقيق هذا الغرض معرفتهم أن النحاس يتغير لونه بتأثير بعض المواد الكيميائية ، وأنه 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 طائلا. 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 السهاء نوت Nut . وكانت الأرض والسهاء متعانقتين وسط الماء إلى أن خلق إله الحواء « شو » Show ، ففرق بيهما ورفع السهاء إلى أعلى . وظاهر من هذه النظرية أن قدماء المصريين اعتقدوا أن العالم يتكون من الماء والشمس والأرض والحواء والسهاء .

ومن الغريب أن النظريات التي وضعها فيا 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 فيا يلى مبتدئين بأقدمهم :

۱ ـ تالیس Thales (۲۶۰ ـ ۲۵۰ ق. م) وقد عاش فی بلدة ملتس Miletus بآسیا الصغری ، وتتلخص نظریته فی أن الماء هو أصل کل الکائنات.

٢ ــ أنا كسمينيس Anaximenes (٢٠٥ ــ ٢٠٠ ق . م) وقد عاش في ملتس أيضاً ، وهو يقول بأن أصل الماديات هو الهواء .

۳ – هيراكليتس Herakleitos (۲۷۰ – ۲۷۰ ق . م) الذى ظهر فى إفيسس Ephesus بآسيا الصغرى ، وقد توهم أن النار هى أصل كل المواد .

\$ -- إمپيدوكليس Empedokles (٢٠٠ ــ ٤٣٠ ق . م) وقد ظهر في أكراجاس Acragas بصقلية ، وتتلخص نظريته في أن المادة تنشأ من أربعة جذور أولية هي الماء

والهواء والنار والتربة .

• — لوسيبس Iucippus وزميله ديموكريتس Democritus وهما من فلاسفة مدرسة ملتس ، ووضعا نظريتهما فى أواخر القرن الحامس الميلادى ، وهى أقرب النظريات إلى الحقيقة وتتلخص فها يأتى :

- (١) المادة مخلخلة التركيب ، وأجزاؤها ليست متلززة (متلاصقة).
- (ب) تتكون المادة من ذرات غير قابلة للانقسام ولا للفناء.
 - (ح) ذرات المادة الواحدة تكون مفصولة بفضاء.
- (د) ذرات المواد المختلفة تختلف فى الشكل والحجم والوزن ، وهى فى حركة مستمرة فى خط مستقيم .
- (ه) تختلف المواد فى الحواص باختلاف طبيعة الذرات المكونة لها وعددها وترتيبها .

ولو كانت هذه النظرية مؤسسة على التجربة والمشاهدة لكان للإغريق فضل على الكيمياء خالد الأثر ، ولحنها لم تكن إلا وليدة الحيال ، ولهذا كان نصيبها الإهمال

إلى أن بعثها من قبرها العلامة دالتن Dalton الإنجليزي في أوائل القرن التاسع عشر ، واتخذها نواة لنظريته الشهيرة . 7 - الفيلسوف الـذائع الصيت أرسطـو Aristotle (٣٨٤ - ٣٢٢ ق . م)وتتلخص نظريته في تركيب المادة فى أن هناك أربعة عناصر تتكون منها جميع المواد هي : الماء والهواء والتربة والنار . وتوجد أربع خواص أولية يتصف كل عنصر باثنتين منها هي : الرطوبة والحفاف والسخونة والبرودة . فالنار ساخنة جافة ، والهواء ساخن رطب ، والماء بارد رطب ، والتربة باردة جافة . وهناك مادة أولية تسمى الهيولي Hulé تدخل في تركيب هذه العناصر ، وبفضلها يمكن تحويلها بعضها إلى بعض . وليس لهذه المادة الأولية وجود مستقل ، ولكنها متى اتحدت بالهيثة أصبح لها وجود ذاتى. وأبسط نتائج هذا الاتحاد بين المادة الأولية والهيئة هي العناصر الأربعة .

ولقد كان لهذه النظرية أثر عميق فى نفوس العلماء ، لأن صاحبها امتاز بشهرة عالمية لم ينافسه فيها أحد. ولهذا اندثرت النظريات السابقة وبقيت هذه النظرية تحتل

المكانة الأولى من نفوس العلماء ، حتى إن كماوني العرب أخذوا بها واعتقدوا بصحتها . ولما انتقلت الكيمياء من العرب إلى أوربا عن طريق الأندلس انتقلت معها نظرية أرسطو وآمن العلماء بها. وكان طبيعيتًا أن يستنبط 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 في كل منها . وقد اتجهت مباحث الكيمياء إلى هذه الناحية ، فأصبح الغرض منها ماديًّا لا علميًّا ، واشتغل الناس بتدبير الذهب قروناً عدة ، لا فرق في هذا بين عالم وعامل وطبيب وراهب. وغنى عن البيان أن جهودهم ذهبت أدراج الرياح ، وإن كانت النتائج التي توصلوا إليها في أثناء بحوثهم التجريبية ذات أثر جليل في الكشف عن كثير من الظواهر الكيمياثية ومعرفة طرق تحضير بعض المواد ودراسة خواص المعادن والأملاح وغيرها .

وكان العالم الإنجليزى روبرت بويل Robert Boyle (١٦٩٧ – ١٦٩٧) أول من تناول نظرية أرسطو بالنقد

الشديد قائلا إن كل نظرية لا تستند على أساس من التجارب والملاحظات يجب أن تهمل في زوايا النسيان . وهو أول من عرف العنصر بأنه تلك المادة التي لايمكن أن تفصل منها مادة أبسط منها. وما زال هذا التعريف شائعاً إلى الآن . وظهرت بعد ذلك بحوث كفندش الإنجليزي Cafendish (۱۷۳۱ – ۱۸۱۰) ولفوازییــه الفرنسي Iavoisier (۱۷۶۳ – ۱۷۶۳) ، فأثبت الأول أن الماء ليس عنصراً ، إذ أنه يتكون من غازين مختلفين ، وأثبت الثاني أن الهواء بحتوى على غازين رئيسيين هما الأكسيجين والنيتروجين . وكانت هذه البحوث ضربة قاضية على نظرية أرسطو ، فاختفت من الوجود وشيعت إلى مرقدها 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 :

١ – طرق التعدين التي كان يستخدمها قدماء المصريين

- في استخلاص الفلزات من خاماتها.
- ٢ ــ تحضير بعض الأصباغ والأدوية .
 - ٣ _ صناعة الزجاج والبرنز .
- ٤ ــ تقليد المعادن الثمينة وبعض الأحجار الكريمة .
- عمليات التسخين والإذابة والتبلر والترشيح والتقطير والتكليس.
- ٢ ــ نظرية أرسطو في العناصر الأربعة والاعتقاد بصحتها .
- وهذه هي الحال التي وجد العرب عليها الكيمياء لما دخلوا مصر.

الكيمياء والعرب

لما فتح العرب مصر في القرن السابح الميلادي واستوطنوها واتصلوا بأهلها سمعوا بعلم الكيمياء الذى ازدهر بالإسكندرية في عهد البطالسة الأول ، وعرفوا أن هناك كتباً إغريقية متداولة تبحث في هذا العلم ، وتصف طرق تحويل المعادن الرخيصة كالحديد والنحاس إلى الذهب أو الفضة ، وتشرح الوسائل التي تجهز بها الأدوية الكفيلة بشفاء الأمراض وإطالة العمر ، وغير ذلك مما كان شائعاً عن مؤلفات الإغريق في هذا العهد . واهتم العرب بهذا العلم ، وأرادوا أن يشتغلوا به . وكان هذا هو مبدأ اتصال العرب بالكيمياء . وأول خطوة سلكوها في 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 والعربية . وما كاد يحل القرن الثامن الميلادي حتى ظهر عدد كبير من كتب الكيمياء الإغريقية

نی ثوب عربی .

ولما أنشأ العباسيون بغداد سنة ٧٦٦ ميلادية انتقل إليها مركز الثقافة العلمية في العالم المتمدين بفضل تعضيد خلفائهم العلم والعلماء . ونشطت حركة الترجمة في عهد هارون الرشيد والمأمون ، فنقلت إلى العربية كتب الإغريق في الكيمياء وغيرها من العلوم كالفلسفة والطب والرياضة والمنطق والفلك إلى غير ذلك . وفي الغالب كانت هذه الكتب تترجم أولا إلى اللغة السريانية (١) بواسطة النسطوريين (٢) ثم تترجم إلى العربية . وما زالت بعض التراجم السريانية في الكيمياء باقية إلى الآن .

ويذكر صاحب الفهرست (٢٦): «أن المأمون رأى في

⁽۱) هى لغة آرامية الأصل استعملها المسحيون فى الشعرق فى وضع كتبهم الدينية والعلمية لأنهم كانوا يفصلونها على اللمتين اللاتينية والإغريقية الذين كانتا مستعملتين فى الدولة الرومانية . وقد اندثرت هذه اللغة .

⁽۲) هم أتباع مذهب خاص في المسيحية ينسب إلى نسطور،وس (۲) هم أتباع مذهب خاص في المسيحية ينسب إلى نسطور،وس (Nestorius) السوريا وفارس وغيرها من البلاد الصرقية في أوائل القرن الخامس الميلادي . (٣) الفهرست موسوعة عربية وضعها سنة ٩٨٨ ميلادية أبو الفرج نما بسحق الوراق المعروف بيعقوب الندم المغدادي .

منامه كأن رجلا أبيض اللون ، مشرباً حمرة ، واسع الجبهة ، مقرون الحاجب ، أجلح الرأس ، أشهل العينين ، حسن الشهائل ، جالس على سريره . فقال المأمون : وكأنى بين يديه قد ملئت هيبة ، فقلت : من أنت ؟ قال : أنا أرسطاليس. فسررت به ، وقلت : أيها الحكم ، أسألك ما الحسن ؟ قال : ما حسن في العقل . قلت : ثم ماذا ؟ قال: ما حسن في الشرع. قلت: ثم ماذا ؟ قال ما حسن عند الجمهور . قلت ثم ماذا ؟ قال : ثم لا ثم . فكان هذا المنام من أدعى الأسباب في 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 وابن البطريق وسلما صاحب بيت الحكمة وغيرهم . فأخذوا مما وجدوا ما اختاروا ، فلما حملوه إليه أمرهم بنقله فنقل » .

ولم تكن حركة النقل مقصورة على الحلفاء إذ أسهم فيها جماعة من المشتغلين بالعلم الراغبين في نشره أمثال

حنين بن إسحق الذى ذهب إلى يلاد الروم وجاء « بغرائب المصنفات فى الفلسفة والهندسة والموسيقى والأرتماطيقى والطب » ، وبنى موسى وهم ثلاثة من الإخوة (أسماؤهم محمد وأحمد وحسن) كانوا يدفعون فى الشهر نحو خمسمائة دينار لجاعة من النقلة أجراً لترجمة الكتب. وغير هؤلاء كثيرون يضيق المقام عن ذكرهم.

وقد أسفرت حركة الترجمة عن انتشار الكتب العلمية فتمكن العرب من أن يقرؤوا كتب الإغريق في مختلف العلوم ، وتفرغ لدراستها عدد كبير من علمائهم ، فهضموها وشرحوها وصحوا ما وقع فيه الإغريق من خطأ ، ثم واصلوا البحث في هذه العلوم ، ووضعوا فيها مؤلفات كثيرة غزيرة المبحث 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 أوربا في سبات عميق ، تخيم عليها عناكب الجهالة والهمجية .

ولما فتح العرب الأندلس حملوا إليها علومهم ومؤلفاتهم ، فكانت سراجاً منيراً انتشر شعاعه في أوربا وحفز أهلها

إلى الاشتغال بهذه العلوم التى وصلت إليهم من الشرق. وكان لزاماً عليهم إذ ذاك أن يترجموا الكتب العربية ، وقد فعلوا ذلك وبدؤوا به فى أواخر القرن الحادى عشر. وكانت الطريقة الشائعة فى الترجمة أن تحمل نسخة من الكتاب العربى إلى مدينة طليطلة Toledo ويقرؤها باللغة الإسبانية أحد المغاربة أو الإسرائيليين الذين اعتنقوا المسيحية ، ثم تدون عباراته باللغة اللاتينية .

ووصلت نسخ من هذه التراجم إلى إنجلترا وغيرها من المالك الأوربية ، فاهتم بها بعض الأفراد ودرسوها ، فالت نفوسهم إلى الاشتغال بما تحويه من علوم ، وكان هذا فاتحة عهد جديد بدأت تظهر فيه الكيمياء بأوربا .

وأول كتاب كيميائى نشر فى إنجلترا ينسب إلى روبرت أف تشستر Robert of chester ، نقله من العربية سنة أف تشستر Acomposition ، وموضوعه تركيب الكيمياء منا تلك المادة التى of alchemy ، والمقصود بالكيمياء هنا تلك المادة التى تؤثر على المعادن الدنيئة فتحيلها ذهباً . أما الأصل العربى فترجمة لكتاب وضعه رجل روى يسمى ماريانوس Marianus

واعتمد روجر باكرون الإنجليزى Roger Bacon (١٢١٤ – ١٢٩٤) على مؤلفات ابن سينا فى الكيمياء، فلخص منها كتباً أودع فيها المبادئ المعروفة إذ ذاك فى هذا العلم ونتائج بحوثه الحاصة. 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 الأوربية.

ومما يؤسف له أن الكيمياء اتجهت في أوربا. اتجاهاً ماديناً ، إذ أصبح الغرض منها تدبير الذهب والفضة ، وانحصر بحثهم في تحضير تلك المادة التي 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 في أن بعض العلماء كان يعتقد بإمكان

الحصول على حجر الفلاسفة ، وكانوا متأثرين فى ذلك عما قرؤوا عنه في الكتب العربية ، وبإيمانهم بصدق نظرية أرسطو . وقد خدعتهم بعض الظواهر التي توصلوا إلى مشاهدتها من تجاربهم العملية الكثيرة . ومنها ثلاث جديرة بالذكر نفصلها فها يأتى :

۱ - إذا غمست قطعة من الحديد في محلول الزاج الأزرق (كبريتات النحاس) رسب النحاس على سطحها. ٢ - إذا سخن الجالنيا (كبريتيد الرصاص) بشدة في الهواء تصاعدت منه رائحة كبريتية وتخلفت مادة إذا سخنت في بودقة مصنوعة من رماد العظام ظهرت كرة صغيرة من الفضة.

٣ - إذا صهر بيريت 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. فني التجربة الأولى يحل الحديد في كبريتات النحاس محل النحاس فيتفرد الأخير بلونه الأحمر. وفي الثانية كان مصدر الفضة خام الجالينا

لأنه يحتوى على نسبة ضئيلة منها . فإذا سخن الحام في الهواء تحول إلى مادتين إحداهما ثاني أكسيد الكبريت وهو غاز ذو رائحة كبريتية ، والثانية أكسيد الرصاص ، وهذه إذا سخنت في بودقة من رمأد العظام تطاير جزء منها وامتصت الجزء الباقي مادة البودقة ، وهي مكونة من فوسفات الكلسيوم، ولا يبقى إذ ذاك سوى الفضة . وفي التجربة الثالثة كان مصدر الذهب بيريت الحديد لأنه يحوى كمية صغيرة منه ، وظهور الذهب بيريت الحديد لأنه يحوى كمية صغيرة منه ، وقد استعمل فيها الرصاص لأن صهارته تذيب الذهب من البيريت .

ولكن هذه الحقائق غابت عن الكيميائيين في هذا العهد، فتوهموا أن الحديد تحول في الأولى إلى نحاس، وأن الجالينا تحول في الثانية إلى فضة ، وأن البيريت تحول في الثالثة إلى ذهب.

وقد ظهر أناس من ذوى الضائر الفاسدة الذين اتخذوا من الكيمياء تجارة للكسب ووسيلة لابتزاز الأموال من الأغنياء بعد أن يوهموهم بأنهم قادرون على ملء خزائنهم

بالذهب. وقد ذهبوا في ذلك إلى حد الحديعة والغش إذ كانوا يقومون أمام فريستهم بإجراء بعض التجارب التي لا تدع مجالا الشك في استحالة المعادن الدنيئة إلى ذهب. ومن التجارب المأثورة عنهم أنهم كانوا يضعون إحدى المواد في بودقة ويسخنونها ويقلبونها بمحرك أجوف من الحديد قد وضعوا فيه قليلا من برادة الذهب وسدوا فوهته السفلي بالشمع ؛ فإذا ما سخن الشمع بملامسته للبودقة انصهر وهبطت برادة الذهب وظهرت بلونها الأصفر البراق . وكانوا يستعملون محركاً آخر في شكل مسمار رفيع من الحديد قد صنع جزؤه السفلي من الذهب وغطي بطلاء أسود لا يجعل فارقاً بينه وبين باقي المسار ، فإذا ما حركوا به سائلا داخل إناء ذاب الطلاء وظهر الذهب .

وظلت الكيمياء في أوربًا 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 والمشاهدة والاستنباط الصحيح. وقد وصلت بذلك إلى ما نراها عليه الآن من تدرج وارتقاء.

وإذا كانت حضارة الإنسان في عصرنا الحالى في أهم مظاهرها مدينة إلى الكيمياء فإنما يرجع الفضل الأول في ذلك إلى العرب الذين نثروا بذورها في أوربا بعد أن غذوها بجهودهم ومجونهم ومؤلفاتهم .

وبهذه المناسبة نرى لزاماً علينا إنصافاً للعرب أن ندحض تلك الفرية التى ألصقت بهم ، وهى أنهم حرقوا مكتبة الإسكندرية بدعوى أن فى القرآن الكريم ما يغنى عنها . وفي هذا اعتداء صارخ على الحقيقة لا يتفق مع ما أظهره العرب من ميل صادق إلى الاشتغال بالعلوم وحرص شديد على جمع الكتب وترجمها . والدين الإسلامي يأمر بطلب العلم وأو فى الصين ، وهذا يتنافى مع إبادة مصادر العلم وإتلاف كنوزه . على أن أيدى العبث كانت قد امتدت إلى مكتبة الإسكندرية قبل بزوغ فجر الإسلام ببضعة قرون . فنى اليست على من الميلاد قامت ثورة ضد بطليموس التاسع (يورجيتس الثاني) Euergetes الله قبرص وتولى ابنه (يورجيتس الثاني) Euergetes الإسلام ببضعة قرون ابنه

العرش ، ولكنه عاد بعد ذلك وقتل ابنه وقمع الثورة وأمر جنوده بنهب الإسكندرية ، فما كان أسرعهم إلى تلبية هذا الأمر وقد هدموا جزءاً كبيراً من المعهد والمكتبة.

وفي سنة ٤٧ قبل الميلاد قدم يوليوس قيصر إلى الإسكندرية على أثر السلوك العدائي الذي أظهره لروما بطليموس الرابع عشر-، لأنه نفي أخته كليوباترة وانفرد بالملك دون أن يستشير روما التي كانت إذ ذاك أشبه بوصية على عرش مصر ، وتسبب في قتل بومبي Pompey الذي كان قد لجأ إلى مصر بعد هزيمته في فرساليا . وقاوم بطليموس يوليوس قيصر ، ولكنه أصيب بهزيمة منكرة ، ونهب جنود الرومان الإسكندرية وحرقوا المكتبة بما فيها من كنوز علمية . وأعاد يوليوس كليوباترة إلى الملك بعد أن مات أخوها غمة .

وفى سنة ٢٩٦ بعد الميلاد أمر دقلديانوس بحرق كتب الكيمياء في الإسكندرية.

وفى سنة ٣٨٩ 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.

رواد الكيمياء من العرب

كان طبيعياً إبان الحركة العلمية التي ازدهرت في الدولة الإسلامية منذ نشأتها أن يشتغل بالكيمياء نفر غير قليل من العرب ويتعهدوها بالدرس والبحث المتواصل.

وأول عربى اهتم بالكيمياء ووجه إليها الأنظار هو الأمير خالد بن يزيد بن معاوية بن أبى سفيان ، وقد ولد سنة ٦٣٥ وتوفى سنة ٧٠٤ ميلادية . وقد وصفه صاحب "الفهرست" بما يأتى :

« كان خالد بن يزيد بن معاوية يسمى حكيم آل مروان، وكان فاضلا فى نفسه ومحببًا للعلوم . خطر بباله الصنعة فأمر بإحضار جماعة من فلاسفة اليونانيين ممن كان ينزل بمدينة مصر وقد تفصح بالعربية وأمرهم بنقل الكتب فى الصنعة من اللسان اليونانى والقبطى إلى العربى ، وهذا أول نقل كان فى الإسلام من لغة إلى لغة » .

وفى كتاب «وفيات الأعيان » * ، لابن خلكان جاء عن خالد ما يأتى :

«كان من أعلم قريش بفنون العلم ، وله كلام فى صنعة الكيمياء والطب ، وكان بصيراً بهذين العلمين متقناً لها . وله رسائل دالة على معرفته وبراعته ، وأخذ الصنعة من رجل من الرهبان يقال له مريانس الرومى » .

ويظهر ابن خلدون فى مقدمته شكيًّا فى اشتغال خالد بالكيمياء قائلا: « إنه من الجيل العربى والبداوة إليه أقرب فهو بعيد عن العلوم والصنائع » .

ومثل هذا الشك لا يقوم دليلا على أن أميراً عربياً يترفع عن الاهتمام بالعلوم ودرسها . ورواية «الفهرست» موثوق بصحتها لأسباب عدة نذكر منها ما يأتى :

۱ — كان صاحب «الفهرست» أقرب إلى زمن خالد من ابن خلدون ، فالأجير توفى سنة ١٤٠٦ ميلادية أى بعد النديم بنحو أربعة قرون .

^{. *} وفيات الأعيان وأنباء الزمان للقاضى أحمد بن خلكان المولود سنة ٢٠٨١ - ١٢٨٣ ميلادية).

٧ - من الموسوعات العربية التي يوثق بصحتها كتاب «كشف الظنون» الذى وضعه في القرن السابع عشر الميلادى رجل تركى يسمى مصطفى بن عبد الله وهو مشهور «بحاجي خليفة». وقد ورد فيه عن الأمير خالد أنه «أول من تكلم في علم الكيمياء ووضع فيها الكتب وبين صفة الإكسير والميزان». ولا شك أن اتفاق روايات «الفهرست» و « وفيات الأعيان » و « كشف الظنون » كاف لنفي ما ذهب إليه ابن خلدون.

٣ - للأمير خالد رسائل فى الكيمياء منها: (١) وصيته إلى ابنه و (٢) الفردوس وهو ديوان شعر فى الكيمياء. وثانى من اشتغل بالكيمياء من العرب الإمام جعفر الصادق. ذكره صاحب «وفيات الأعيان» فى عبارة ملخصا:

« هو أبو عبدالله جعفر الصادق بن محمد الباقر بن على زين العابدين بن الحسين بن على بن أبى طالب . كان من سادات أهل البيت ، ولقب بالصادق لصدقه . له كلام في صنعة الكيمياء . وكان تلميذه أبو موسى جابر بن حيان

الصوفى . وكانت ولادته سنة ٨٠ للهجرة وتوفى سنة ١٤٨ (٧٠٠ – ٧٦٦ ميلادية) ودفن بالبقيع . وقد ألف كتاباً يشتمل على ألف ورقة تتضمن رسائل جعفر الصادق . وهي خمسهائة رسالة » .

وليس لدينا من المستندات ما يمكننا من معرفة طبيعة العمل الذى قام به جعفر الصادق وخالد بن يزيد فى الكيمياء ولا مذهبهما فى هذا العلم . ولكن لها أثراً محمود الذكر فى تاريخ العلوم ، لأن اشتغالها بالكيمياء ، مع مركزهما السامى واحترام الشعب لها ، رفع منزلتها وسما بقدرها ، فأقبل على دراستها جمهور من العلماء الأفذاذ ، وعلى رأسهم جابر ابن حيان الدى يعتبر بحق أول رجل ظهر فى العالم جدير بأن يلقب بالكيميائى .

ابن حيان

حياته

في أواخر أيام الدولة الأموية كان يعيش في الكوفة رجل يسمى «حيان» ويشتغل بها عقاراً . وهو من أصل عربي صميم ، لأنه ينتسب لقبيلة «الأزد» التي كانت منازلها متاخمة لليمن . ولما قامت الحركة العباسية ضد الأمويين انضم إليها وتحمس لها ، وأخذ ينتقل مع زوجته من للت إلى بلد آخر لنشر الدعوة للعباسيين . ووصل إلى «طوس» ببلاد العجم ، وهناك ولد له ولد هو الذي نعرفه باسم «أبي موسى جابر بن حيان» وكان ذلك سنة ٧٢٠ ميلادية على الأرجح*.

وأدرك الأمويون الدور الخطير الذى يقوم به حيان

۱۲ المصادر العربية المعروفة لم تذكر تاريخ ولادة جابر ، والتابت أن الدعوة للعباسين نشطت سنة ١٠٠ هجرية حيث انتشر رسلهم في البلاد لبثها ، وقد ولد جابر في أثناء قيام أبيه بنشر الدعوة في مدينة طوس ، لهذا رجع أن تكون ولادته سنة ١٠٠ هوهي توافق سنة ٧٢٠ م .

فقبضوا عليه وساقوه إلى الإعدام. وأصبح جابر يتما فأرسل إلى أقاربه من الأزد ليتولوا تنشئته ، وهناك شب وتعلم ، وثقفه في الرياضة رجل يسمى «حربي الحميري». وفي سنة ٧٤٩ ميلادية انتصر العباسيون على الأمويين واستولوا على الخلافة . ورحل جابر إلى الكوفة وتمكن بعد ذلك من أن يتصل بالإمام جعفر الصادق وتلتى عنه الكيمياء ولازمه ملازمة الصديق. وكان للإمام جعفر منزلة عظيمة عند الشيعيين الذين ساعدوا العباسيين على تولى الحلافة . وتقرب جابر من العباسيين فأكرموه ورحبوا به لعلاقته بالإمام جعفر ولخدمات أبيه الذي ضحى بحياته في سبيلهم. وجعل جابر مقر إقامته في بغداد ؛ وزاد نفوذه على مر الأيام ، وأصبحت له منزلة كبيرة في قصر الخليفة . ولما تولى هارون الرشيد الخلافة اتصل جابر بالبرامكة وصار صديقاً حميا لهم مقرباً لديهم. ومما يرويه عن علاقته بهم أن يحيى البرمكي كان يملك جارية جيلة فتانة ، أصيبت بمرض عضال ، ولم تنفع في شفائها الأدوية التي كانت شائعة في هذا الوقت ، فسمح يحيى لجابر أن يرى الجارية ويفحصها ، ففعل ووصف لها

دواء كان سبباً فى شفائها . وقد دهش يحيى لسرعة تأثير الدواء حتى إنه أخذ يدرس العلوم الطبيعية بهمة ونشاط . وغضب هارون الرشيد على البرامكة وفتك بهم وبالغ فى التنكيل بهم ففر جابر إلى الكوفة خوفاً من أن يصيبه الأذى ، وعاش بها إلى أن وافته المنية . وقد أدرك عصر المأمون . والمرجح أنه توفى سنة ٨١٣ ميلادية * .

وكان لجابر معمل كيميائى يجرى فيه تجاربه وبحوثه في ناحية تسمى بوابة دمشق . ويقول صاحب «الفهرست»: « إن بعض البيوت في هذه الناحية أصابها الحلل وهدمت

* ورد فی کتاب « الأعلام » الذی وضعه خیر الدین الزرکلی سنة ۱۹۱۲ أن جابراً توفی سنة ۱۹۱۸ هم أی سنة ۱۹۱۸ م و کثیر من الکتب الإفرنجیة نری آنه توفی فی هذه السنة أو ما یقرب منها ، وهذا أمر مخالف للحقیقة ، إذ لایوجد شك فی أن جابراً عاش أیام هارون الرشید الذی ابتداً حکمه سنة ۷۸۱ میلادیة . وقد روی جابر فی کتاب الحواس نوادر کثیرة وقمت له مع کبار البرامکة یحیی والفضل وجعفر الذین کان لهم شأن خطیر فی بلاط هارون الرشید . والمعروف أن هارون الرشید فتك بالبرابکة سنة ۳۰۸م ، وإذ ذاك فر جابر إلی الکوفة ومکث بها حتی مات . وقد رجح أن وفاته كانت سنة ۵۱۳ م ، لأن حکم المأمون بدأ فی هذه السنة ، واقد أدرك جابر عصر المأمون وفقاً لروایة الجلدکی الصری فی کتابه «نمایة الطلب» .

فوجد بين أنقاض المعمل هاون من الذهب الصرف يزن نحو ماثنى رطل فاستولى عليه عامل الخليفة . وربما كان في هذه الرواية كثير من المبالغة .

تصانيف جابر

درس جابر علوم الكيمياء والطب والتاريخ الطبيعى والفلسفة ونبغ فيها جميعا ، واعتنق مذهب الصوفية الذى نشره أبو هاشم الكوفى وتضلع فيه . ووضع فى هذه المواد مؤلفات كثيرة بقى منها إلى الآن نحو خسين مخطوطا . وأشهر مؤلفاته فى الكيمياء هى :

- (١) الخواص الكبير . وتوجد نسخة خطية منه بالمتحف البريطاني .
- (٢) الأحجار . وفي المكتبة الأهلية بباريس نسخة خطبة منه .
- (٣) 'إخراج ما فى القوة إلى الفعل . ويوجد منه مخطوط بدار الكتب المصرية .
- (٤) مؤلفات أخرى كثيرة منها السر المكنون . والماثة

والاثنا عشر (أى ١١٢ باباً) والسبعون والماثة والأربعة والأربعة والأربعون والخمسمائة والسبعمائة والرحمة والراحة والروضة والأربع والرحمة الصغير والموازين والأركان الأربع والحدود والسر والمزاج والحق والحمائر الكبير والنبات. والبول والحيوان والأصباغ والرائحة الكبير والألبان والنهاية والتمام والمام وما بعد الطبيعة .

وإن الإنسان ليحار في صاحب هذا المورد الغزير الفياض والقوة المفكرة الجبارة والقلم السيال الذي أخرج للإنسانية كل هذه الكنوز من العلوم .

وقد ترجم الجانب الأكبر من مؤلفات جابر إلى اللاتينية وبعض اللغات الأوربية ، لأنها كانت المرجع الذى يعتمد عليه فى الكيمياء من القرن الثامن إلى القرن الثانى عشر للميلاد . ولا تخلو الآن أى مكتبة شهيرة فى أوربا من نسخ خطية لبعض مؤلفات هذا الفيلسوف العربى القدير .

وكان جابر فى تصانيفه سهل العبارة واضح المعنى . وسنذكر فيا بعد أمثلة من أقواله مختارة من كتبه الشهيرة تدليلا على ذلك . إلا أنه كان فى قليل من الحالات يلجأ

إلى الطريقة المبهمة التي كانت شائعة بين مؤلفي الإغريق. وفي كتاب « السر المكنون » عبارة نذكرها فيما يأتى كمثل لهذا الأسلوب في التعبير :

«أما بعد فإن الفارسي من أخوى يكون مولده العراق من بلاد الحراب والعربي يكون مولده أيضا العراق ، إلا أن البلاد والمواضع التي يولد فيها الصغير مخالفة للمواضع والبلاد التي يولد فيها الكبير . وقد يجوز أن تكون البلاد واحدة والمواضع مختلفة . وذلك أن مواضع أخينا الصغير تكون حارة يابسة بعيدة عن الماء ومواضع أخينا الأكبر بالضد سواء . وذلك أن مواضعه قريبة من البارد الرطب المائي اللدن . ولتعلم أنه إذا تساوت أسنانهما كانت ثمانين سنة . وذلك إذا بلغ الأصغر منهما الثلاثين بلغ الأكبر منهما الخمسين . فحينئذ تقع الفوائد الكبار .»

ولا ندرى ما يقصده جابر بأخويه إلا إذا كانا معدنين يوجد أحدهما بفارس والآخر ببلاد العرب!

ومثل هذه الطريقة في التعبير عن العمليات الكيميائية كانت مألوفة في وضع الكتب عند الأوربيين تقليداً لجابر

ومن سبقه من الإغريق . وقد سلك فيها بعضهم مسلكاً خالياً من السبك وداعياً للسخرية . ومن الأمثلة الدالة على ذلك العبارة الآتية التي وضعها العالم الألماني جلوبر : العمليات - ١٦٠٨ - ١٦٠٤) Glauber « يوضع أولا شخص من الحديد بأنفين في رأسه وبينهما فم يمكن أن يفتح ويقفل . وعند استعماله لتركيز المعادن يجب إدخاله في شخص آخر مصنوع من الحديد أو الحجر بحيث تكون رأس الشخص الداخلي بارزة إلى أعلى وباقى جسمه مخبوءا في الشخص الخارجي . ثم يوصل كل أنف بقابلة من الزجاج تمر فيها الأبخرة الصاعدة من المعدة الساخنة . ولاستخدام هذا الشخص يجب إثارته بالنار ليعضه الجوع ويطلب الطعام ، وعند ذلك تقدم له بجعة بيضاء فينبعث من معدته الملتهبة ماء عجيب يرتفع إلى رأسه ويمر من أنفيه فيصل إلى القابلتين . والحقيقة أنه ماء حيوى فعال لأن الشخص الحديدي يلتهم البجعة وبحولها إلى غذاء صالح للملك والملكة إذ به يقويان وينموان . ولكن قبل أن تودع البجعة الحياة نسمعها تغنى وتنشد الأهازيج ثم تلفظ نفسها

الأخير مصحوباً بريح فوية عاتية وتترك جثمانها الذى شوته النار غذاء شهيئًا للملك . أما روحها فإنها تكرسها للآلهة لتصبح علاجاً شافياً لبنى الإنسان من رجال ونساء » . مذهب جابر فى الكيمياء

فى كتاب « العلم الإلهى » عرف جابر الكيمياء بهذا الفرع من العلوم الطبيعية الذى يبحث فى خواص المعادن والمواد النباتية والحيوانية وطرق تولدها . وهو ينصح بالبدء بدراسة المعادن لأنها أسهل منالا وأقرب فهما .

وأظهر ما يلاحظ فى مؤلفاته اعتاده على الناحية العملية وتقصيه الحقيقة عن طريق التجربة والمشاهدة الدقيقة . وهو يوضح هذا المبدأ فى كتاب الموازين قائلا إن كل نظرية تحتمل التصديق والتكذيب فلا يصح الأخذ بها إلا مع الدليل القاطع . ونصح بالحرص على اتباع هذه القاعدة .

وقد ذكر فى « كتاب الحواص الكبير » أنه لم يشرح فيه إلا ما رآه بعينه مهملا ما وصل إلى علمه عن طريق السماع أو القراءة .

أما قوة ملاحظته فيدل عليها ما رواه في « كتاب الرحمة » . فقد حصل على حجر من المغنطيس ورأى أنه يستطيع أن يحمل كتلة من الحديد زنها مائة درهم . ثم تركه مدة من الزمن وأراد بعدها أن يختبره فعرض له قطعة أخرى من الحديد فلم يستطع حملها فظن أنها تزن أكثر من مائة درهم ، ولكنه وزنها فوجد أنها أقل من ٨٠ درهما ، فاستنبط من ذلك أن قوة المغنطيس تضعف بمرور الزمن .

وإنه لمن المدهش حقا أن يستعمل جابر الميزان في تجاربه العلمية مع أنه لم يستخدم لهذا الغرض في أوربا إلا بعد عهد جابر بأكثر من ستة قرون . ويقول جابر إن أفق الكيمياء محصور في عالم الطبيعة . وفي دراسة الطبيعة يجب أن يوجه الكيميائي همه لأنه لا يستطيع أن يقلد شيئاً ليست له به خبرة سابقة . وقد وضع لإجراء التجارب قواعد معينة نلخصها فيما يأتي منةولة عن كتاب العلم الإلهي : (١) عين الغرض من التجربة واتبع التعليات الحاصة بها .

- (٢) تجنب المستحيل وما لا فائدة منه .
 - (٣) اختر للتجربة الوقت الملائم لها .

- (٤) كن صبوراً ومثابراً وصامتاً متحفظاً .
- (٥) اختر لمعمل التجارب مكانا منعزلا .
 - (٦) لاتصادق إلا من تثق به .

(٧) لا تغتر بالظواهر لأن هذا يؤدى بتجربتك إلى نتيجة خاطئة. وكان جابر يعتقد بنظرية أرسطو فى تكوين المادة من العناصر الأربعة وهى الهواء والماء والنار والتربة. ولكنه وضع نظرية جديدة فى تكوين المعادن مؤسسة على نظرية أرسطو ، وقد شرحها فى كتابى المائة والاثنى عشر ، والإيضاح ، ويمكن إجمالها فها يأتى :

تتكون المعادن من عنصرين : أحدهما دخان أرضى والثانى بخار مائى . وبتكاثف هذين العنصرين فى جوف الأرض ينتج الكبريت والزئبق ، وباتحاد هاتين المادتين تتكون المعادن . والفرق بين المعدن وأخيه راجع إلى الفرق فى النسبة التي يتحد بها الكبريت والزئبق . فنى الذهب يكون بينهما اتزان تام ، وفى الفضة يكونان متساويين فى الوزن . والنحاس يحتوى من العنصر الأرضى على أكثر مما تحتويه الفضة .

ولما كانت المعادن جميعها مركبة من هذين العنصرين فليس من المتعدر أن يحول بعضها إلى بعضها الآخر ، وبهذا يستطيع الكيميائى أن يتمم فى وقت قصير ما تعمله الطبيعة فى زمن طويل . إذ يقال إن الطبيعة تستغرق عشرة آلاف سنة فى تكوين الذهب .

ولم يقصد جابر بهذه النظرية ظاهر معناها ، لأنه كان يعرف جيداً أن الزئبق المعتاد والكبريت المألوف إذا اتحدا نتج عنهما « الزنجفر » Cinnabar (أى كبريتيد الزئبق) وهذا ليس بمعدن . فالكبريت والزئبق المشار إليهما في نظريته ليسا كبريت « العوام » ولا زئبقهم ، ولكنهما مادتان مثاليتان أقرب شبه لهما الزئبق والكبريت الشائعان .

و لجابر فى الاتحاد الكيميائى رأى ناضج يدل على تفكير عميق وذكاء نادر ، وقد وضحه فى كتاب « المعرفة بالصفة الإلهية والحكمة الفلسفية » عند تفسيره لاتحاد الزئبق مع الكبريت بعبارة نختصرها فها يأتى :

« يظن البعض خطأ أنه عندما يتحد الزئبق والكبريت تتكون مادة جديدة في كلينها . والحقيقة أن هاتين المادتين لم تفقدا ماهيتهما ، وكل ما حدث لها أنها تجزأتا إلى دقائق صغيرة وامتزجت هذه الدقائق بعضها ببعض ، فأصبحت العين المجردة عاجزة عن التمييز بينهما ، وظهرت المادة الناتجة من الاتحاد متجانسة التركيب . ولو كان في قدرتنا الحصول على وسيلة نفرق بها بين دقائق النوعين لأدركنا أن كلا منهما محتفظ بهيئته الطبيعية الدائمة ولم يتأثر مطلقا » .

وهذه الصورة التى تخيلها جابر لا تخرج عن النظرية المعروفة الآن وهي أن الاتحاد الكيميائي يكون عن طريق اتصال ذرات العناصر بعضها ببعض . وقد وضعها جون دالتن الإنجليزى بعد جابر بنحو ألف سنة . وكان جابر يفهم نظرية أرسطو بالصورة الآتية :

(١) المادة الأولية في الكون (الحيولي) لا تتخذ صورة مادية إلا إذا اتحدت يهيئة ذاتية .

(٢) أبسط الهيئات الذاتية هي التي إذا اتحدت بالهيولي نتج عنها أحد العناصر الأربعة وهي الماء والحواء والنار والتربة.

- (٣) لكل من هذه العناصر صفتان يتميز بهما عن غيره ، فالماء رطب بارد والهواء ساخن رطب والنار ساخنة جافة .
- (٤) يمكن تحويل عنصرين أحدهما إلى الآخر إذا اشتركا معا فى إحدى خاصتيهما ، فالهواء والنار مثلا يشتركان فى خاصية السخونة ، ولذلك إذا سخن الهواء يستحيل نارا ، وبالمثل إذا برد الماء أصبح تربة .
- (٥) جميع المواد تتركب من العناصر الأربعة بنسب متياينة .
- (٦) بتغيير الهيئة الذاتية للمادة يمكن تحويلها إلى مادة أخرى ، ويكون هذا التحول على درجتين متواليتين ، في الأولى تتقدم الهيئة الذاتية الأصلية ، وفي الثانية تتخذ الهيولي هيئة أخرى .

والمعادن فى نظر جابر أفراد من نوع واحد . والذهب أكلها لأن فيه اتزاناً تاما بين الكبريت والزئبق . أما المعادن الأخرى فالاتزان فيها مختل بالزيادة أو النقص . ويمكن إزالة الزيادة أو إكمال النقص بتأثير الإكسير . ولتحويل

أحد المعادن إلى ذهب يلزم استخدام إكسيرين أحدهما إكسير البياض لتحويله أولا إلى فضة والثانى إكسير الحمرة لتحويل الفضة إلى ذهب . والبحث في الطرق التي يتحقق بها الاتزان أكسب الكيمياء اسماً آخر هو علم الميزان . وكان جابر يعتقد أنه تمكن من تدبير الذهب . ولم يحتفظ بالطريقة التي توصل بها إلى هذا الغرض سرا دفيناً في قلبه ، ولكنه أذاعها وفصلها في كتاب الخواص بمقطوعة في قلبه ، ولكنه أذاعها وفصلها في كتاب الخواص بمقطوعة شعرية . وتوجد هذه المقطوعة أيضا في مخطوط عربي منسوب بحابر ، وهو محفوظ في المكتبة الأهلية بباريس تحت رقم عهو عموط في المكتبة الأهلية بباريس تحت رقم عمول يقته في يأتى :

خذ جزءا من قشر البيض المكلس وجزءاً من الشعر المقطوع الناعم النظيف وجزءاً من ملح النشادر . وامزجها جيداً واسعقها على حجر مستطيل حتى تصير كالطين ، ثم أذب المزيج في قارورة الإذابة لتحصل على سائل أحمر . وخذ أوقية من الزنجفر الجيد ، ومثقالا من ورق الذهب ، واسعقهما وند المسحوق بالسائل ، وضعه في قارورة التشميع

بعد أن تسدها بإحكام ، ثم سخم ا بنار هادئة . وعندما تشتد حرارتها أبعدها عن النار واتركها حتى تبرد ، ثم افتحها واسحق ما بها من المزيج ونده بالسائل وغطها ، ثم أعدها إلى النار . وكرر ذلك مرتين أخريين مراعياً ألا تفتح القارورة وهي ساخنة حتى لا تتطاير الأرواح (المواد المتطايرة) الملونة . ثم خذ المزيج واسحقه وأضف إليه قدر وزنه من الزئبق فيتشربه . بعد ذلك عرض الجسم الذي حصلت عليه للهواء ليلة كاملة فيصبح متجانس المظهر أصفر اللون . احتفظ بهذا الجسم فإنك إذا أثرت بجزء منه على 20 جزءاً من الفضة استحالت ذهباً صرفاً .

والعمليات المذكورة فى هذه التجربة معقدة ، وليس من السهل تفسيرها ، وعلى الأخص لأنه لم يذكر العامل الذى يذيب المواد الثلاث الأولى ، ولكن التفاعل ينتج عنه مملغم من الذهب والزئبق ممزوج بكبريتيدات معدنية وشوائب أخرى . وإذا صهر مع الفضة تكونت سبيكة من الفضة والذهب ذات لون أصفر يتعذر التمييز بينها وبين الذهب .

بعض أعمال جابر

كان جابر خبيراً بالعمليات الكيميائية الشائعة كالإذابة والتبلر والتقطير والتكليس والاختزال وغير ذلك . وكثيراً ما كان يصفها ويبين الغرض منها والتغيرات التي تحدث فيها ، ويشرح أفضل الطرق لإجرائها وفقاً لنتائج تجاربه . ومن الأمثلة التي نضربها لذلك وصفه للتكليس . فهو يقول : إنه عملية ضرورية في الكيمياء ، وتكاد تكون مقصورة على المعادن ، لأنها تبدأ بالتسخين الشديد الذي لا تقوى عليه الأرواح (كملح النشادر) فتتطاير ، والغرض من التكليس إزالة الشوائب الممتزجة بالمعدن وحرقها فتتركه نقيا . والتسامي للأرواح هو بمنزلة التكليس للمعادن .

وطريقته في اختزال الكلس (أكسيد المعدن) تتبين من التجربة الآتية التي وصفها في كتاب الخواص الكبير : خذ رطلا من الليثارج (أحد أكاسيد الرصاص) وربع رطل من الصودا (كربونات الصوديوم) واسحقهما وامزجهما جيدا واصنع منهمة عجينة مع الزيت ثم ضعها في بوتقة

بقاعها ثقب صغير وسخن البوتقة تجد الفلز يهبط من الثقب ويمكن أن تتلقاه فى بوتقة أخرى تضعها تحت البوتقة الأولى . ومن السهل شرح التفاعل الذى يحدث فى هذه العملية ، فالكرببون الداخل فى تركيب الزيت يختزل الأكسيد ويحوله إلى فلز الرصاص الذى يكون فى حالة انصهار بتأثير الحرارة فينفذ مصهوره من الثقب . أما الصودا فهى مادة صهارة تسيح بسرعة فتساعد على صهر المواد الأخرى .

وتمكن جابر من تحضير طائفة كبيرة من المواد الكيميائية ، واتبع فى ذلك عمليات سهلة وشرحها فى كتبه بطريقة مبسطة خالية من التعقيد والغموض بحيث يتيسر لمن يقرؤها أن يتتبعها ويجريها بنفسه إذا أراد . ونذكر فيها يلى أمثلة من طرق تحضيره مأخوذة من كتبه :

(۱) أبيض الرضاص (كربونات الرصاص القاعدية): خذ رطلا من الليثارج واسحقه وسخنه بلطف مع أربعة أرطال من خل النبيذ واستمر في التسخين حتى ينقص حجم الحل إلى النصف. ثم خذ رطلا من الصودا وسخنه مع أربعة أرطال من الماء النتي حتى ينقص حجم الماء إلى النصف. ورشع السائلين حتى يصير المرشع فى كل منهما صافيا ، وأضف بالتدريج محلول الصودا إلى محلول الليثارج تلاحظ أن جسما أبيض يتكون منهما ويهبط إلى القاع . افصل عنه الماء بالإراقة واتركه يجف .

(٢) الزنجفر (كبريتيد الزثبق – الزثبقيك):

لتحويل الزئبق إلى مادة صلبة حراء خذ قارورة مستديرة وصب فيها مقداراً ملائما من الزئبق . واستحضر آنية من الفخار وضع بها كمية من الكبريت الأصفر المسحوق ، وثبت القارورة فوق الكبريت واجمعه حولها فى شكل كومة مستعيناً بمقدار آخر من الكبريت حتى يصل إلى حافة القارورة . ثم أدخل الآنية فى فرن هادئ واتركها فيه ليلة كاملة بعد أن تحكم سدها . وإذا ما فحصتها بعد ذلك وجدت الزئبق قد تحول إلى حجر أحمر ، وهذا هو ما يسميه العلماء بالزنجفر .

(٣) حامض النيتريك :

يمزج رطل من الزاج القبرصي ورطل من ملح الصخر وربع رطل من الشب اليمني ويقطر المزيج بنار شديدة . والمراد من الزاج القبرصي هو التوتيا الخضراء (كبريتات الحديدوز) Copperas ، ومن ملح الصخر نترات البوتاسيوم وهو المسمى بملح البارود .

ويفسر التفاعل الذي يحدث في هذه العملية بأن كبريتات الحديدوز تتأثر بالحرارة فيتصاعد منها ثاني أكسيد الكبريت وثالث أكسيده ويذوب الأخير في ماء التبلر المتصاعد من كبريتات الحديدوز والشب، فيتكون حامض الكبريتيك الذي يؤثر في ملح البارود فينتج حامض النيتريك. وقد يساعد الشب في عملية الانصهار. ولم تكن هذه الطريقة معروفة قبل جابر، إذ لم يرد لها ذكر في كتب الكيميائيين الذين تقدمهه.

وحامض النيتريك لم يكن معروفاً بهذا الاسم أيام جابر ، ولكنه كان نوعاً من المياه الحريفة أو الحادة التي استحضرها واستخدمها في إذابة الفلزات وغيرها .

و لحابر بحوث أخرى فى الكيمياء يعجز عنها الحصر ، نذكر فيا يأتى طائفة قليلة منها للتدليل على مبلغ جهوده فى هذا العلم :

- (١) كشفه أن مركبات النحاس تكسب اللهب لوناً أزرق .
- (٢) استنباطه طرقاً صالحة لتحضير الفولاذ وتنقية المعادن وصبغ الجلود والشعر .
- (٣) توصله إلى تحضير مداد مضىء من المرقشيشا الذهبية Golden Marcasite (بيريت الحديد أو كبريتيد النحاس) ليستخدم بدل الذهب الغالى الثمن في كتابة المخطوطات الثمنة .
- (٤) تحضيره نوعاً من الطلاء الذى يقى الثياب البلل ويمنع الحديد الصدأ .
- (o) توصله إلى معرفة أن الشب يساعد على تثبيت الألوان في الصباغة .
- (٦) بحثه في المواد المعدنية والنباتية والحيوانية الشائعة ومعرفته لفوائدها في مداواة بعض الأمراض .
- (٧) تمكنه من صنع ورق غير قابل للاحتراق . دعاه إلى ذلك أن الإمام جعفر الصادق وضع كتاباً في الحكمة يسمى « الضيم » وكان عزيزاً لديه وأراد أن ينسخه على ورق

لا يتأثر بالنار ، وطلب من جابر أن يحاول تدبير هذا الأمر فنجح فيه وألتى بالكتاب في النار فلم يحترق .

ومن الصفات التي امتاز بها جابر أنه لم يترك نتائج بحوثه مشتة غير مرتبطة إذ كانت له قدرة على التعميم المبنى على الاستقصاء الدقيق ، وأقرب مثل نضربه لذلك معالجته موضوع الأرواح (الأجسام المتطايرة) في كتابه « إخراج ما في القوة إلى الفعل » فقد قسمها إلى ثلاثة أنواع: (١) طائر غير محترق ممازج كالزئبق . و (٢) طائر عمرق ممازج كالزئبق . و (٣) طائر محترق ممازج كالنوشادر والكافور . و (٣) طائر محترق ممازج كالكبريت والزرنيخ والدهن .

وكان جابر يحاول تفسير الظواهر التى تسفر عنها تجاربه بأسباب يرشده إليها تفكيره وذكاؤه وسعة اطلاعه ، وفى كثير من الحالات نرى أن التعليل العلمى الحديث لهذه الظواهر لا يختلف عما ذهب إليه جابر . وفى كتابه « الأحجار » مثل لذلك نثبته فها يأتى :

«اعمد إلى سبيكة ذهب أحمر خالص نتى جيد يكون وزنها درهما ، وسبيكة فضة بيضاء خالصة يكون وزنها درهما ،

ثم ضع الذهب في إحدى كفتى ميزان والفضة في الكفة الأخرى ، ثم دل الكفتين في ذلك الماء الذي صنى من دغله وقذره إلى أن تغوصا فيه فإنك تجد الكفة التي فيها الذهب ترجح الكفة التي فيها الفضة ، وذلك لصغر جرم الذهب وانتفاش الفضة ، وذلك لا يكون إلا من اليبوسة التي فيه ». والتعليل الذي ذكره جابر معبرا عنه بصغر جرم الذهب يتوقف على أن دفع الماء للجسم يتناسب طرديا مع حجمه . فهل كان جابر على علم بقاعدة أرشميدس أو أنه استنبطها بنفسه . هذا ما لا نستطيع الإجابة عنه .

جابر وبرئلوت M· Berthelot

فى أواخر القرن الثالث عشر وابتداء القرن التالى له ظهرت كتب فى الكيمياء باللغة اللاتينية قيل إنها مترجمة عن أصول عربية لجابر ؛ ولا ندرى أكان واضعها الجهول قد نقلها حقا عن جابر أم أنه أراد لها الذيوع والانتشار فنسبها إلى فيلسوف ذى شهرة عالمية .

وأشهرهذه الكتب يسمى «المجموعة الكاملة» Summa perfectionis وأشهرهذه الكتب يسمى «المجموعة الكاملة» وهو أفضل المؤلفات الكيميائية التي ظهرت في القرون الوسطى .

وقد ذكر المؤلف فى مقدمته أنه جمع علم الكيمياء من كتب المتقدمين واختصرها فى مجموعة واحدة .

والكتاب فى جزءين ، ويحتوى الجزء الأول على الموضوعات الآتية :

(١) العقبات التي تحول دون نجاح المشتغل بالكيمياء كضعف القوى العقلية والبدنية وعدم المثابرة والجهل بالعلوم الطبيعية والاهتمام بأمور أخرى خارجة عن نطاق هذه الصفة.

(۲) مناقشة المذهب القائل بعدم إمكان تحول المعادن وإيراد الأدلة على خطأ هذا المذهب . وقد دافع المؤلف عن فكرة تكوين المعادن من الكبريت والزئبق . وعرف الفلز بأنه مادة معدنية قابلة للانصهار كثيفة متينة التركيب وتمتد تحت المطرقة في جميع الاتجاهات ولها ميل للامتزاج بالفلزات الأخرى .

- (٣) وصف خواص الفلزات المعروفة وصفاتها .
- (٤) شرح العمليات المستعملة في الكيمياء وطرق إجرائها كالإذابة والتقطير والتسامى والتكليس والتجمد والتشميع وغير ذلك . والمقصود بالعملية الأخيرة تحويل الجسم إلى مادة لينة

كالشمع. والتفاصيل التي ذكرت عن هذه العمليات تدل على خبرة عملية تثير الدهشة .

(٥) ذكر أنواع المواقد والأفران وطرق استعمالها وتعديل الحرارة لتلائم العمليات المختلفة .

الجزء الثاني من الكتاب يصف الوسائل التي يتيسر معها تحويل المعادن إلى ذهب . وقد عالج المؤلف كل فلز على حدة شارحاً الطرق الحاصة به والتي لا تصلح لغيره . وأشار إلى أن الغرض من التدبير هو إزالة ما في الفلز من العوامل التي تؤدى إلى اختلال الاتزان فيه سواء بالزيادة أم بالنقص . وهذا لا يتحقق إلا باستخدام الإكسير أو الدواء . ولكل فلز ثلاثة أكاسير خاصة به مختلف بعضها عن بعض . ولمكسير الدرجة الثالثة هو الذي يتم بهتحويل الفاز إلى ذهب صرف. ومما يؤسف له أن طرق معالجته لكل فلز صيغت في لغة مبهمة يتعذر تتبعها وفهمها . ولكنه كان حريصاً على ألا يخدع قراءه أو الذين يحاولون إجراء التجارب التي وصفها ، فوضع في آخر الكتاب عملية للكشف عن نقاء الذهب أو الفضة نلخصها فيما يأتى :

«خذ الرماد الناتج من حرق العظام ونده بالماء ، واجعل منه عجينة ، واحفر في وسطها حفرة صغيرة ، وانثر فيها قليلا من مسحوق الزجاج ، ثم اتركها حتى تجف . واستحضر بعد ذلك الفلز الذى تريد اختبار نقائه وألقه في الحفرة وغطه بحمر متقد وانفخ عليه بنار حامية حتى ينصهر ، ثم أضف إليه قليلا من الرصاص وواصل التسخين ، فإذا رأيت أن الفلز يهتز بحركة عنيفة فاعلم أنه غير نتى . حينئذ انتظر ريما تتشرب العجينة بمادة الرصاص ، وانظر إلى صهارة الفلز فإن كانت مستمرة في اهتزازها فأضف كمية أخرى من الرصاص وأعد العملية المتقدمة مرة بعد أخرى حتى تجد أن المتزاز الفلز قد سكن دليلا على أنه أصبح نقيا خالياً من الشوائب » .

ويتلخص التفاعل في هذه العملية في أن الرصاص ينصهر ويصنع سبيكة مع الفلز تاركا الشوائب المختلطة به ، ثم يتأكسد الرصاص ويتطاير جزء من أكسيده ، ويتشرب رماد العظام الجزء الباق منه ويتخلف الفلز نقيا .

وقد ظلت هذه الكتب اللاتينية تحمل اسم جابر إلى أواخر

القرن التاسع عشر حيث ظهر العالم الفرنسي الشهير برثلوت الا ميسالا ، (۱۹۰۷ – ۱۸۲۷) Berthelot لاستقصاء تاريخ الكيمياء في القرون الوسطى ، ورأى أن هذا العلم كان مقصوراً على العرب من القرن الثامن إلى القرن الثاني عشر ، فدرس الكيمياء الإسلامية دراسة عميقة معتمداً على التراجم اللاتينية للكتب العربية الموثوق بصحة انتسابها لمؤلفيها . ثم انتقل إلى الفحص عن الكتب اللاتينية التي ظهرت في القرن الثالث عشر وما بعده ليصل إلى حقيقة مؤلفيها . ورأى تفسه مضطرا للاطلاع على بعض الأصول العربية في الكيمياء ، ولكنه كان جاهلا باللغة العربية ، فلجأ إلى وزير المعارف إذ ذاك ليتوسط بينه وبين المستشرق الشهير « هودا » O. Houdas مترجم البخارى ، وقد قبل هذا أن يقوم بدور المترجم . وانتخب برثلوت ١٣ رسالة عربية ، منها ٩ بلحابر بن حيان ، وقدمها لهودا فترجمها . وعكف برثلوت على دراستها والموازنة بينها وبين الكتب اللاتينية المشار إليها . وفي سنة ١٨٩٣ أخرج كتابا في ثلاثة أجزاء عن الكيمياء في العصمور الوسطى La Chimie au Moyen Age

وأوضح فيه رأيه عن هذه الكتب اللاتينية قائلا إنه يشك في انتسابها لجابر ، وعزز ذلك بأدلة كثيرة مسهبة . ومن هذا الوقت أطلق على مؤلف هذه الكتب المجهول اسم «جابر اللاتيني » أو « جابر القرن الثالث عشر » وأشير إلى اسمه بالحروف Geber تمييزاً له عن جابر العربي الذي يكتب اسمه هكذا Jabir

ولكن الرواية لم تنته عند هذا الحد ، فني سنة ١٩٢٣ أستاذ أثارها من جديد العلامة هوليارد E. y. Holmyard أشاذ الكيمياء بكلية كلتون Clifton بإنجلترا ، وهو رجل متضلع في اللغة العربية يجيدها كأحد أبنائها ، ويمتاز بقدرته الفائقة على قراء النصوص العربية القديمة وتتبعها بسهولة وفهم مصطلحاتها ومعانيها ومغزى ما خني منها . وهو واسع الاطلاع غزير المادة . درس الكيمياء الإسلامية من أصول عربية وأتقنها حتى أصبح أفضل مرجع فيها . والمطلع على مؤلفاته يرى أنه يشيد بذكر العرب وعلمائهم في كل مناسبة . وإن العالم العربي لمدين لهذا الرجل لجهوده الجبارة وبحوثه التي رفعت من شأن العرب في الأوساط العلمية .

وقد تناول هولميارد بحوث برثلوت وفندها وأظهر مواطن الضعف والخطأ فيها . وتتلخص آراؤه فها يأتى :

(١) الباحث في تاريخ الكيمياء عند العرب يجب أن يكون خبيراً بعلم الكيمياء وملما باللغة العربية ، وقد توفرت الناحية الأولى عند برثلوت ولم تتوفر الثانية فعجز عن الاطلاع بنفسه على الأصول العربية واعتمد في ذلك على ترجمة غيره .

(٢) كان الأستاذ هودا خبيراً بالعربية ولكنه كان يجهل الكيمياء ولا يعرف أصولها ومبادئها ومعنى مصطلحاتها ، ومثل هذا لا يصح الوثوق بترجمته .

(٣) يوجد أكثر من ٣٠٠ كتاب عربى فى الكيمياء عفوظة فى مكتبات باريس وبرلين وليدان والمتحف الإنجليزى ودار الكتب المصرية وغير ذلك ، ومنها نحو ٥٠ مؤلفا لجابر ابن حيان . وبعض هذه الكتب يربو على ألف صفحة ككتاب «نهاية الطلب » للجلدكى المصرى . ومن بين هذه المجموعة الضخمة انتخب برثلوت ١٣ مؤلفا فقط يبلغ مجموع صفحاتها ٢٠٥ ، واتخذها مرجعاً لبحوثه ، ومثل هذا

الأساس الضعيف لا يجوز الاعتماد عليه فى الوصول إلى رأى حاسم وحكم سديد .

(٤) وردت أخطاء كثيرة في كتاب برثلوت تدل على أنه لم يستوف دراسة الكيمياء عند العرب وفيها يلى أمثلة منها :

ا ـ قال إن ابن سينا عاش في القرن الثاني عشر مع أنه ولد سنة ٩٨٠ ومات سنة ١٠٣٧ ميلادية . كذلك أخطأ في ذكر أسماء العلماء البارزين من العرب أو الزمن الذي عاشوا فيه كالطغرائي وابن أميل التميمي وابن أرفع رأس والغزالي . فيه كالطغرائي وابن أميل التميمي وابن أرفع رأس والغزالي . ومن المدهش أن يتوهم أن خالد بن يزيد هو « جالود » ملك بابل وأن « سقراط » هو « زوروستر » . وربما نشأ هذا الحطأ عن النقل في الترجمة .

ب ــ اعتقد أنجابراً لم يذكر فى مؤلفاته نظرية تكوين المعادن من الزئبق والكبريت ، وهذا مخالف للحقيقة لأنه فسرها فى كتاب « الإيضاح » .

جـ توهم أن كلمة « الأستُقُص » من أسماء الأعلام ، في حين أن جابرا يقصد بالأستقصات الصفات الأربع الملازمة للعناصر وهي : الرطوبة والجفاف والبرودة والسخونة .

د - بحابر مؤلف يسمى « كتاب أبى عَلمُون » وقد أشار إليه برئلوت باسم « كتاب إلى قلموك » فكأنه لم يدرك أن كياويي العرب يقصدون بأبى قلمون « اليشب » Jasber وهو ضرب من الصوان .

(٥) كثير من المبادئ والآراء الواردة في الكتب اللاتينية المنسوبة لجابر موجودة بنصها في كتب أخرى له . (٦٠) ينسب برثلوت للأوربيين بعض البحوث الكيميائية

ولم يفطن إلى أن العرب توصلوا إليها من قبل .

وانتهى هولميارد إلى أن برثلوت لم يتقن دراسة الكيمياء العربية ولم يستوف الأساس الذى اعتمد عليه فى بحوثه ، فهو غير صالح للحكم على هذه الكتب اللاتينية التى يلزم أن تحمل اسم جابر العربى حتى يظهر ما ينقض ذلك بالدليل القاطع الذى لا يتسرب إليه الشك .

وثما يلفت النظر اهتمام الأوربيين إلى هذا الحد بمثل هذا الموضوع . وهو ناحية واحدة من حياة جابر ، فى حين أن معظم المنقفين من العرب لا يعرفون عن هذا الرجل سوى اسمه .

خلفاء جابر

كان طبيعياً أن تتجه أنظار العرب إلى الكيمياء بعد أن بدأ بها رجلان من أعرق بيوبهم حسباً ونسباً وهما الإمام جعفر الصادق وخالد بن يزيد . وبعد أن اشتغل بها جابر بن حيان فرفع شأنها وأثار الاهتمام بها بما أظهره من فوائدها وأبان من وسائل تطبيقها في الطب والصناعة ، وبما أخرجه من الكتب التي سهلت دراستها على طلابها . وكان محققا أن السراج الذي أشعل في القرن الثامن الميلادي لم تخمد جذوته ولم يلق به من عل ، بل ظل محمولا على سواعد متينة تعمل على تذكيته ونشر ضوئه .

وقد نبغ فى الكيمياء بعد جابر نفر غير قليل من العلماء . هم خلفاؤه الذين استفادوا بمجهوده وثمرات تأليفه وزادوا عليها من نتائج تجاربهم وتفكيرهم وبحوثهم .

وإنه ليطول بنا المجال لو حاولنا تفصيل حياة العلماء الأفذاذ من العرب الذين ظهروا فى الكيمياء وسردنا أعمالهم ومذاهبهم فى هذه الناحية . ولكنا سنعالج هذا الموضوع بما نستطيع من إيجاز.

الرازي#

حياته

هو أبو بكر محمد بن زكريا . ولد سنة ٨٦٦ وتوفى سنة ٩٢٤ ميلادية . وهو فارسى الأصل ، وسمى بالرازى نسبة إلى مسقط رأسه مدينة الرى القريبة من طهران .

« كان في شبيبته يضرب بالعود ويغنى . فلما التحى وجهه قال كل غناء يخرج من بين شارب ولحية لا يستظرف »، وهجر الموسيق والمغنى ومالت نفسه إلى الطب والكيمياء . ويقال إن هذا الميل نشأ من حادثة وقعت له ، إذ كان يقوم بعمل إحدى التجارب الكيميائية فاستنشق غازاً ساما سبب له مرضاً شديداً وعالجه أحد الأطباء حتى شفى وطلب أجراً قدره خمهائة دينار (٢٥٠ جنبهاً) ، وعندئذ قال الرازى : « حقا هذه هي صناعة الذهب » . وتقول رواية

لله الإفراج Rhozes تلا يسبه الإفراج

أخرى إنه كان يتردد على صديق له يشتغل بالصيدلة فتاقت نفسه إلى مهنة الطب .

ولما بلغ الأربعين من عمره كان أشهر أطباء عصره . وقد تولى إدارة مستشفى الرى ثم مستشفى بغداد . وهو الذى انتخب البقعة التى شيد فيها الأخير ، إذ علق قطعاً من اللحم فى أماكن مختلفة من بغداد ، ووقع اختياره على المكان الذى استغرقت فيه قطعة اللحم أطول مدة قبل أن تتعفن .

واعتاد الرازى أن يشرك تلاميذه في استشاراته الطبية ، إذ كان يجلس في بهو كبير وحوله هؤلاء التلاميذ ، المبتدئون منهم في الدائرة الحارجية وذوو الحبرة في الدائرة القريبة منه . فإذا ما حضر أحد المرضى عرض حالته أولا على المبتدئين ، فإذا تعذر عليهم إدراك كنهها انتقل إلى الدائرة الداخلية ، فإذا استعصى الأمر على الطلبة تولى الرازى بنفسه فحص المريض ومعالحته .

والمعروف عنه أنه كان شفيقاً رحياً سخيباً مع الفقراء لا يتناول منهم أجرا . وكان يصرف معظم وقته فى التأليف ، وكان هذا سبباً فى ضعف بصره . ألف كتاباً فى الكيمياء

يسمى « المنصوري » نسبة إلى صاحب خراسان أبو صالح منصور ؛ وقد أثبت فيه إمكان تحويل المعادن الرخيصة إلى ذهب أو فضة ، وقصد به المنصور وقدمه إليه فقرأه وأعجب بما فيه وأهداه ألف دينار ثم قال له : « أريد أن تخرج هذا الذي ذكرت في الكتاب إلى الفعل » فقال الرازي: « إن هذا مما ُتتَـمَـوَن له المؤن ويحتاج إلى آلات وعقاقير صحيحة وإلى إحكام صنعة وفي ذلك كلفة ». فقال له المنصور : « كل ما احتجت إليه أحضره لك كاملا حتى تخرج ما ضمنته كتابك إلى العمل » . فأحجم الرازى عن إجابة هذا الطلب وغضب الملك وظن أن الرازى يخدعه وقال: « ما اعتقدت أن حكما يرضى بتخليد الكذب في كتب ينسبها إلى الحكمة يشغل بها قلوب الناس ويتعبهم فما لا يعود عليهم من ذلك منفعة . ولقد كافأناك على قصدك وتعبك بما صار إليك من الألف دينار ، ولابد من معاقبتك على تخليد الكذب » . ثم حمل السوط على رأس الرازى وأمر أن يضرب بالكتاب على رأسه حتى يتمزق . ثم جهزه وسيره إلى بغداد . فكان ذلك الضرب سببا في نزول الماء على عينيه

وإصابته بالعمى . وقد رفض أن تعمل له عملية جراحية قائلا : « لقد رأيت الدنيا » . وعاش بعد ذلك سنتين ثم مات مؤلفاته و بحوثه

وضع الرازى كتباً كثيرة فى الطب والكيمياء وأشهرها ما بأتى :

(١) كتاب الحاوى ، وكان مرجعاً للأطباء ، ونقل إلى اللاتينية واستعمل فى أوربا ، وعلى الأخص بإيطاليا حتى أواخر القرن الحامس عشر .

- (٢) الحصبة والجدرى . وهو مؤلف طبى نفيس ، ويعتبر من أثمن المخلفات الإسلامية .
- (٣) المنصوري في صناعة الذهب وقد سبقت الإشارة إليه .
- (٤) سر الأسرار وهو أشهر مؤلفاته في الكيمياء . توجد نسخة منه بالعربية في مكتبة البلدية بمدينة (ليبزج) Ieipzig ونسخة باللاتينية في المكتبة الأهلية بباريس . وقد لخصه برثلوت في كتابه عن كيميائي العصور الوسطى . وهو كتاب عملي بحت ، وصف فيه الرازي خواص المواد الكيميائية المعروفة وصفاتها وطرق تنقينها وتمييزها . وشرح فيه

العمليات الشائعة الاستعمال والأجهزة التي تستخدم في كل منها . وأثر جابر ظاهر في هذا الكتاب ، وكثيراً ما يشير إليه الرازى بكلمة « أستاذى » .

وكان الرازى يعتقد بإمكان تحويل المعادن إلى ذهب متأثراً فى ذلك بمذهب جابر ، ولكن الشك كان قد أثير فى هذه النظرية لظهور بعض الأدعياء فى الكيمياء الذين اتخذوا من هذه الصفة وسيلة للغش وتضليل الأغنياء وسلب أموالهم بالحيلة . وأراد الرازى أن يدافع عنها بأدلة علمية فوضع كتاب المنصورى الذى جلب له الضر والأذى كما تقدم .

ومن مآثر الرازى على الكيمياء قدرته على إجراء التجارب العملية وقوق ملاحظته واستنباطه السليم . وهو أول من وضع تقسيا للمواد الكيميائية . وهى فى نظره على ثلاثة أنواع : حيوانية ونباتية ومعدنية . وتنقسم المعادن إلى ست طوائف : الأرواح والأجساد والأحجار والزاجات والبوارق والأملاح . والأرواح مواد سهلة التطاير تتسامى أو تتبخر بسهولة بتأثير الحرارة كالكبريت وملح النشادر والزئبق والزرنيخ

(كبريتيد الزرنيخ) .

والأجسام هي فلزات الذهب والفضة والنحاس والرصاص والقصدير والحديد والحار الصيني (الحارصين) .

والأحجار هى الشب والطباشير والجص والزجاج والتوتيا (أكسيد الخارصين) والمرقشيشا (بيريت الحديد Marcasite أوكبريتيد النحاس) والطلق (سليكات المغنزيوم) والمغنزيا (كربونات المغنزيوم وثانى أكسيد المنجنيز المسمى بير وسلوسيت) (كربونات المغنزيوم وثانى أكسيد المنجنيز المسمى بير وسلوسيت) والكحل (كبريتيدا الأنتيمون والرصاص) والزجاج .

والزاجات مواد تشبه الزجاج لها لون أخضر أو أزرق أو أحمر أو أضمر أو أبيض ، ومن أمثلها الزجاج الأخضر (كبريتات الحديدوز) ، والزجاج الأزرق (كبريتات النحاس) والبوارق هي النطرون (كربونات الصوديوم الطبيعية) ورماد العظام والتنكار Borax أو البورق .

والأملاح هي ملح الطعام والملح المر والملح الحلو والقلكي (كربونات البوتاسيوم) وملح الرماد (كربونات الصوديوم) . أما المواد الحيوانية المستعملة في الكيمياء ، فهي الشعر

والجمجمة والعظام والمخ والدم والمرارة واللبن والصوف والقرون . وأهم المواد النباتية التي استخدمها الرازى هي الأشنان إذ كان يتخذ من حرقه رماداً يستحضر منه القلي .

ووصف الرازى هذه المواد جميعاً وصفاً مسهباً وشرح خواصها وصفاتها وطرق تنقيتها . وهو أول من ميز بين الملحين الناتجين من حرق الأعشاب البرية والبحرية وسمى الأول ملح الرماد والثانى القلى .

وعنى الرازى بالأجهزة الشائعة الاستعمال فى التجارب وأتى على وصفها وطرق استخدامها وفيا يلى أمثلة مها: (١) الفرن (٢) المنفاخ (٣) البوتقة الصغيرة والبوتقة الكبيرة (٤) الملعقة (٥) المقراض (٦) الهاون (٧) المرجل (٨) الإنبيق (٩) القابلة (١٠) القرعة أى المعوجة (١١) الأثال (١٢) الأحواض الزجاجية (١٣) القوارير (١٤) الوجاق – الموقد (١٥) الطابستان (١٦) العمياء والآثال 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 .

والطابستان وعاء من الفخار على شكل نصف كرة توضع فيه المواد المتفاعلة ويسخن بعد أن يغطى بإناء به ماء بارد فيتكاثف على جداره الخارجي ما قد يتسامى من المواد المسخنة .

والعمياء تتركب من إناءين كل مهما على شكل نصف كرة ، توضع المادة فى أحدهما وتغطى بالثانى ، ويحكم الوصل بينهما بالطين ، ثم تحفر فى الأرض حفرة عميقة وتوقد فيها نار الخشب ، ويلتى بالعمياء فى الحفرة وتغطى ببعض الأعشاب وتترك حتى تبرد . وفى هذه العملية يحدث التصعيد والتكثيف داخل الإناءين .

وليس من شك في أن الرازي أسدى إلى الناحية العملية في الكيمياء خدمات جليلة ، فلا عجب أن يسميه الإفرنج بويل Boyle الفرس .

ابن سينا*

حياته

هو أبو على الحسين بن عبدالله بن سينا المعروف بالرئيس أو أرسطو العرب . من أشهر علماء الإسلام وأنبغ حكمائهم وأعلاهم كعبا في الفلسفة والطب . وهو من أصل فارسي ، ولد سنة ٩٨٠ ميلادية في بلدة قريبة من بخاري . وقد عني أبوه بتثقيفه على أيدى نخبة من المعلمين الأكفياء . فتفقه في القرآن والحديث والشريعة ، وأتقن الشعر ؛ وتعلم الحساب من بائع خضر ؛ وتلتى الهندسة والمنطق على أحد العلماء المتجولين أقام بمنزل ابن سينا لهذا الغرض .

وقد وهبته القدرة الإلهية ذكاء نادراً تتضاءل أمامه أعقد المشاكل العلمية ، فتفوق على أساتذته ، ولجأ إلى الاطلاع الشخصي ، فدرس الطبونبغ فيه. ويقال إنه لم يبلغ السادسة عشرة

Avicenna يعرفه الإفرنج باسم

من عمره حتى ذاع صيته وأقبل عليه الأطباء يلتمسون منه المزيد من صنعتهم . ثم اشتغل بالفلسفة ، وقال إنها أصعب منالا من الطب . وكان كلما استعصت عليه مسألة فيها ذهب إلى المسجد وأقام فيه من الصباح إلى المساء يصلى ويسبح ثم يعود إلى المنزل ويشعل مصباحه ويعاود التفكير ومراجعة الكتب ، فإذا ما أدركه النوم أزعجته الأحلام وبرزت أمامه صورة القضية التي شغلت ذهنه ، وكثيراً ما يوفق في الوصول إلى حلها وهو في غفوته .

ذكر عند الأمير نوح بن نصر الساماني صاحب خراسان في مرض أصابه ، فأرسل في طلبه ليعالجه ، وشني على يديه فأكرمه وقربه إليه . وكانت له دار كتب مليئة بذخائر العلوم ، فاطلع عليها ابن سينا واستفاد كثيراً مما حوته . وتروى عن مقدرته في الطب نوادر كثيرة ، منها أن أميراً من بيت بويه أصيب بمرض عصبي وامتنع عن تناول الطعام ، وأخذت حالته تسوء حتى توهم أنه تحول إلى بقرة ، وكان يقلد خوار الثيران ويصرخ قائلا: اذبحوني وأطعموا الناس لحمى! يقلد عجز الأطباء عن معالجته لحأ أقاربه إلى ابن سينا ،

فذهب إلى بيت الأمير ومعه نفر من أتباعه ، ووقف في ردهة الست بشحد سكينين كبيرين ، ثم صرخ قائلا : أين هذه البقرة التي تريدون ذبحها ؟! فلما سمع الأمير ذلك اغتبط وخار بصوت مرتفع وهرول نحو أبن سينا ؟ فأشار هذا إلى أتباعه فقيدوا الأمير وطرحوه أرضاً ، وأخذ ابن سينا يجس جسمه بطرف السكين ، ثم قال : إن هذه البقرة نحيفة هزيلة الجسم لا تصلح غذاء لأحد ، فاعلفوها حتى تسمن وتصبح مأكولا صالحاً ، وعندئذ نحضر لذبحها . ومن الغريب أن الأمير بدأ بعد ذلك يتناول الطعام ، وكانوا يدسون له فيه أدوية يضعها ابن سينا. وتحسنت صحته شيثاً فشيئاً حتى برئ من مرضه بتأثير هذا العلاج النفساني . وكان ابن سينا دائم التنقل ، وكلما حل في بلد لتي فيه ما يستحق من إجلال وتقدير ، واتصل به عظماؤها . وفي همذان تقلد الوزارة لشمس الدولة . ولما مات هذا الأمير توجه ابن سينا إلى أصبهان ، وهناك أدركته المنية سنة ١٠٣٧ ميلادية .

ويقال إنه كان قوى المزاج يغلب عليه حب الملذات والإسراف فيها ، وكثيراً ما كان يصاب بالصرع ، ولذا مات صغير السن . ومن المدهش أنه هو القائل :

اجعل غذاءك كل يوم مرة واحذر طعاماً قبل هضم طعام واحفظ منيك ما استطعت فإنه ماء الحياة يصب في الأرحام

أعماله

أشهر تصانيفه موسوعة فى العلوم الطبيعية تسمى « الشفاء » وضعها سنة ١٠٢٢ ميلادية تقريباً ، ثم اختصرها فى كتاب « النجاة » . وله مؤلفات أخرى كثيرة كالإشارات والقانون ورسالة حى بن يقظان .

ولا نستطيع أن نقول بلهجة التأكيد إنه وضع كتباً فى الكيمياء خاصة ، وإن كانت هناك تراجم لاتينية لكتب منسوبة إليه .

ومذهبه فى الكيمياء واضح فى كتاب الشفاء ، فهو يعتبر الفلزات أنواعاً مختلفة لجنس واحد ، كما يشمل جنس الحيوان أو النبات أنواعا متعددة . ولما كان من المستحيل تحويل

نوع من الكائنات إلى نوع آخر ، كالحصان إلى كلب أو الطير إلى إنسان ، كذلك يستحيل تحويل الرصاص إلى نحاس أو الحديد إلى فضة. فصناعة تدبير الذهب فى نظرة ليست فى حيز الإمكان . وهو يقول إنه يمكن صبغ النحاس بلون أبيض فيتخذ شكل الفضة ، وصبغ الفضة بلون أحمر فتظهر كالذهب ، ولكنهما يظلان نحاساً وفضة . وتستخلص الصبغة البيضاء من الزرفيخ والزئبق والفضة ، والحمراء من الكبريت والذهب وملح النشادر . وقد يبلغ التقليد بالصباغة حداً يُخدع به حتى العلماء ، ولكنه لا يتجاوز التقليد ، لأن كل فلز يحتفظ بصفاته الذائية التى تميزه عن غيره ، ولا يطرأ عليه سوى تغير اللون .

وهو يعتقد أن الفلزات تنشأ فى الطبيعة من اتحاد الزئبق والكبريت على أن يكونا قد بلغا الدرجة القصوى من النقاء . وهذا هو المبدأ الذى قال به جابر من قبل ، ولكنه أردفه برأيه فى استحالة تحويل الفلزات بعضها إلى بعض ، قائلا إن الكيماويين عاجزون عن تغيير طبيعة الفلز ، وليس فى

مقدورهم إلا أن يصبغوه ، ولكنه لا يتحول إذ ذاك إلى فلز آخر .

ولابن سينا نظريات أخرى فى تكوين الصخور والجبال وطبيعة الحفريات وغير ذلك مما أخذه عنه لوناردو دافنسى Leonardo da Vinci الفليسوف الإيطالى الشهير وبدأ به علم الجيولوجيا .

المجر يطي

هو أبو القاسم مسلمة بن أحمد المجريطى ، ولد فى قرطبة بالأندلس ، وعاش بمدريد أيام الحكم الثانى (٩٦١ – ٩٧٦ ميلادية تقريباً .

ولا يعرف عن حياته الحاصة إلا النزر اليسير . والشائع عنه أنه رحل إلى الشرق ودرس الفلسفة والرياضة والكيمياء وضرب فيها بسهم وافر ، ثم عاد إلى الأندلس وواصل الدرس والتحصيل حتى أصبح أعلم أهل زمانه فى الفلك والرياضيات، وحجة يرجع إليه فى علم الميراث .

وينسب إليه كتاب « رتبة الحكيم » فى الكيمياء . والمطلع على هذا الكتاب يدرك أن واضعه كان كيميائيًّا ممتازًّا 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 يهيمون فى الجهالة ، يقرؤون ما لا يفهمون وينشدون مالا

يفقهون . وقد بلغ بهم الغرور حدًّا توهموا معه أنهم أدركوا نهاية العلم وأصبحوا في غنى عن قراءة كتب المتقدمين من الحكماء وعن تفهم الفلسفة التي هي ضوء الإيمان . ولا يجوز لأى رجل أن يدعى العلم إذا لم يكن ملمتًا بالكيمياء. وطالب الكيمياء يجب أن تتوفر فيه شروط معينة لا ينجح بدونها ، إذ يلزمه أن يتثقف أولا في الرياضة بقراءة إقليدس Euclid وفي الفلك بقراءة المجسطى Almagest لبطليموس Ptolemy وفى العلوم الطبيعية بقراءة أرسطو أو ديموكريتس Democritus أو أبولونيس Appoloniusوفي المنطق بقراءة ترجمة الكندي لأرسطو. تم ينتقل إلى كتب جابربن حيان والرازى ليتفهمها . وبعد أن يكون قداكتسب المبادئ الأساسية للعلوم الطبيعية يجب عليه أن يدرب يديه على إجراء التجارب، وعينيه على ملاحظة المواد الكيميائية وتفاعلاتها ، وعقله على التفكير فيها . ولما كان سلوك الطبيعة واحداً لا يتغير ، لأنها لا تعمل الشيء الواحد إلا بطريق معينة وجب على الطالب أن يتتبع خطواتها . فما هو إلا خادم لها ، ومثله في ذلك مثل الطبيب يشخص الداء ويصف الدواء ، ولكن الطبيعة نفسها هي التي تقوم بالعمل .

وكتاب رتبة الحكيم لا يختلف فى نظرياته ومبادئه عن كتب جابر والرازى . ومؤلفه يقدر هذين العالمين تقدير عظيا ، ويحيط جابراً على الأخص بهالة من المدح والإعجاب . وفى هذا الكتاب يظهر تطور الكيمياء فى المائة والحمسين سنة التى مضت بعد جابر ، وعلى الأخص فى الناحية العملية ، وفها جمعه الكهاويون من معلومات .

وقد وصف المجريطى تجربة أجراها بنفسه ، كان لها فيما بعد أثر خالد فى تاريخ العلوم ، إذ اتخذها بريستلى ولافوازييه Priestley & Lavoisier بعدد نحو سبعة قرون أساساً لبحوتهما التي وضعت الكيمياء على أساس علمى متين . وهي تتلخص فها يأتي :

أخذت الزئبق الرجراج الحالى من الشوائب ، ووضعته فى قارورة زجاجية على شكل بيضة ، وأدخلها فى وعاء يشبه أوانى الطهى ، وأشعلت تحته ناراً هادئة بعد أن غطيته . وتركته يسخن أربعين يوماً وليلة مع مراعاة ألا تزيد الحرارة

عن الحد الذى أستطيع معه أن أضع يدى على الوعاء الخارجى . وبعد ذلك لاحظت أن الزئبق الذى كان وزنه فى الأصل ربع رطل صار جميعه مسحوقاً أحمر ناعم الملمس وأن وزنه لم يتغير .

وفى مثل هذه التجربة يلزم أن يزيد الوزن بقدر جزء من مائة من الرطل . ولكن المجريطي لم يلحظ ذلك ، ولا شك أن السبب راجع إلى أن جزءاً من الزئبق قد تبخر ، وكان نقص الوزن الناتج من ذلك معادلا للزيادة الناشئة من اتحاد باقى الزئبق بالأكسيجين .

وإنه لمن الجحود أن تنسب أمثال هذه التجارب العاريخية لعلماء من الإفرنج دون أن يشار إلى البادئين بها من العرب . وللمجريطي علاقة بكتاب آخر يسمى « رسائل إخوان الصفا » كانت له شهرة عالمية وأثر علمي جليل ، إذ يقال إنه هو الذي حمله من الشرق إلى الأندلس .

« وإخوان الصفا وخلان الوفا » جماعة من علماء الشرق اجتمعوا على تصنيف كتاب فى أنواع الحكمة والعلوم ، ورتبوه مقالات عددها إحدى وخمسون ، والأخيرة مها

جامعة لما تقدمها على سبيل الإيجاز .

واشهر هذا الكتاب وعلا قدره وتزاحم عليه العلماء ، وقد شغفوا بمعرفة مؤلفيه لكونهم كتموا أسماءهم لأسباب ليست معروفة .

واختلف المؤرخون فى واضعى هذه الرسائل ، ويقول صاحب « كشف الظنون » إنها كتبت بعد المائة الثالثة فى دولة بنى بويه ، أملاها أربعة من الحكماء هم (١) محمد بن نصر البستى المعروف بالمقدسي (٢) وأبو الحسن على بن هرون الزنجاني (٣) وأبو أحمد النهرجوري (٤) والعرف زيد بن رفاعة .

ولا يبعد أن يكون المجريطى قد اتصل بواضعى هذه الرسائل فى أثناء إقامته بالشرق واشترك معهم فى وضعها ، وعلى الأخص الجزء الكيميائى منها . وهو يصرح بهذا فى كتابه « رتبة الحكيم » ويشير فيه إلى فقرات كثيرة من الرسائل . والجزء المخصص للكيمياء فى هذه الرسائل مكتوب بلغة سهلة واضحة دقيقة ، ويشمل الموضرعات الآتية : (١) نظرية تكوين الفلزات من الزئبق والكبريت .

- (٢) وصف الفلزات والمواد الشائعة الاستعمال في العمليات الكسمائية .
 - (٣) تصنيف المواد المعروفة إلى أقسام مختلفة .
 - (٤) مبدأ أرسطو في العناصر الأربعة .

وقد نالت رسائل إخوان الصفا قسطاً وافراً من عناية علماء الغرب ، وظل اهتمامهم بها إلى أواخر القرن الماضى . فنى سنة ١٨٣٧ طبع العلامة الألمانى نوڤرك خلاصة لها . وفى سنة ١٨٨٦ طبعها بالعربية الأستاذ فردريك ديتريسى Dieterici الألمانى ولحصها فى كتاب آخر جمع فيه طائفة كبيرة من الموضوعات نشير إليها فها يأتى :

(۱) الموجودات وأصول الكائنات (۲) الهيولي والصورة (٣) ماهية الطبيعة (٤) الأرض والسهاء (٥) وجه الأرض والتغيرات التي تطرأ عليه (٦) الكون والفساد (٧) الأسطرونوميا أو علم النجوم (٨) تكوين المعادن (٩) علم النبات (١٠) أوصاف الحيوان (١١) تركيب الجسد (١٢) الحاس والمحسوس (١٣) العقل والمعقول (١٤) الصنائع العملية (١٥) الصنائع العلمية (١٦) الارتماطيقي

أى العدد وخواصه (١٧) الجومطريق أى الهندسة (١٨) الموسيقى (١٩) علم النسب العددية والهندسية (٢٠) المنطقيات (٢١) ماهية البعث والنشور والقيامة (٢٢) 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 كتبا تشبه أن تكون جوامع للعلوم ، ولكنها خلو من الطريقة التى اتبعها إخوان الصفا ، لأنهم تحروا ضم أشتات الفنون وترتيب العلوم وربطها .

أبو المنصور الموفق

في السنوات الأخيرة من القرن العاشر الميلادي ظهر كتاب في الصيدلة لرجل فارسي يسمى « أبو المنصور الموفق » حوى بحثاً مستفيضاً في الأدوية الإغريقية والهندية والعربية والفارسية ووردت به طائفة من المعلومات الكيميائية نستخلص منها ما يأتى :

- (۱) التمييز بين النطرون (كربونات الصوديوم) ، والقلى (كربونات البوتاسيوم) ، وشرح طريقة استخلاص الأخير من رماد بعض النباتات (البحرية) ووصفه بأنه مادة بيضاء متميعة ذات طعم حريف كاو .
- (٢) استخدام الجير الحي أو لبن الجير في إزالة الشعر
 (من الجلود) .
- (٣) وصف كلس الزرنيخ (أكسيد الزرنيخ) والطباشير (حامض السليسيك) المستخرج من الخيزران .
- (٤) إذا عرض النحاس للهواء فإنه يتحول إلى مادة

خضراء ، وإذا سخن بشدة نتجت عنه مادة سوداء يمكن استخدامها لتكسب الشعر لونا أسود .

(٥) مركبات النحاس والرصاص سامة ، وعلى الأخص الزاج الأزرق وأبيض الرصاص .

(٦) إذا سخن الجص (كبريتات الكلسيوم) تحول إلى مادة جيرية ، وهذه إذا مزجت بزلال البيض نتج عنها لاصوق صالح لمعالجة كسر العظام .

والمادة المشار إليها فى الفقرة الأخيرة هى نوع مما نسميه الآن عجينة باريس . وأبو منصور هو أول من كشف فائدتها فى الحراحة .

الطغرائي

هو أبو إسماعيل الحسين مؤيد الدين الأصبهاني المشهور بالطغرائي . فاق أهل عصره بصنعة النظم والنثر . ومن محاسن شعره قصيدته المشهورة بلامية العجم التي مطلعها : أصالة الرأى صانتني عن الحطل وحلية الفضل زانتني لدى العطل كان وزيراً للسلطان مسعود بن محمد السلجوقي بالموصل ، ولما انتصر عليه أخوه السلطان محمود دبرت للطغرائى حيلة قتل بسبها . ويقال إن أعداءه الذين يخشون فضله وبأسه أرادوا التخلص منه فاتهموه بالإلحاد وسيق إلى الإعدام . وكان ذلك سنة ١١٢١ ميلادية تقريباً ، وقد جاوز الستين . والطغراثي نسبة إلى من يكتب الطغراء وهي « الظرَّه » التي تكتب في أعلى الكتب فوق البسملة بالقلم الغليظ متضمنة نعوت الملك الذي صدر عنه الكتاب ، وهي لفظة أعجمية . اهتم بالكيمياء ودافع بحماسة عن فكرة تدبير الذهب من المعادن الرخيصة ، ولكن أقواله نظرية بحتة خالية من الأدلة

العملية . ولا شك أن منصبه كوزير واهتمامه بالشعر والأدب حالا دون تفرغه لإجراء التجارب .

وأشهر مؤلفاته في الكيمياء (١) المصابيح والمفاتيح (٢) حقائق الإشهادات .

وفى الكتاب الأخير تولى الرد على ابن سينا فيا ذهب إليه من استحالة تدبير الذهب، وحاول أن يثبت بالدليل العقلى لا العملي أن استحالة المعادن أمر ميسور.

أبوالقاسم العراقى

مرت على الكيمياء الإسلامية فترة من الركود بدأت من مستهل القرن الحادى عشر وتجاوزت القرنين ، ولم يوقظها من سباتها إلا رجل من العراق يسمى أبا القاسم محمد بن أحمد العراق . ولا يعرف عن حياة هذا الرجل إلا النزر اليسير . ويقول صاحب « كشف الظنون » إنه عاش فى القرن السادس الهجرى ، ولكن 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 ركن الدين . والمعروف أن مدة حكم هذا الملك امتدت من عاش فى القرن السابع الهجرى لا السادس . ويرجح أنه عاش فى القرن السابع الهجرى لا السادس . ويرجح أنه مات سنة ١٣٠٠ ميلادية تقريباً .

وأثهر مؤلفاته كتاب يسمى « العلم المكتسب فى زراعة الذهب » . وقد بدأ فيه بالدفاع عن نظرية تكوين الذهب من المعادن الأخرى ، وانتقل إلى وصف طبيعة الإكسير

وطريقة تحضيره مستشهداً بأقوال العلماء المتقدمين ومشيراً إلى تجارب عملية كثيرة أجراها بنفسه . وطريقته في تحضير الإكسير ليست واضحة كما هي العادة ، ولكن الكتاب له أثر عظيم في تاريخ الكيمياء لأنه يعطى صورة واضحة جلية للمبادئ والنظريات التي سار عليها هذا العلم إبان القرن الثالث عشر .

وهو يقول إن 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 عخالف له فى الجوهر والذاتية كالإنسان والحصان مثلا ؛ 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 . وبهذه الطريقة يمكن الحصول على ربع درهم

من الفضة النقية من رطل من 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 نال السبك ، لأنها تصبغ بالنار إذ ذاك وتتقوى وتستحيل ذهباً . ولو كان الذهب والفضة نوعين مختلفين لما أمكن تحويل أحدهما إلى الآخر .

ومما تجدر ملاحظته أن الذهب يوجد في خاماته الطبيعية كاملا أو ناقصاً ، والناقص منه يمكن تطهيره بالنار فينفصل منه الذهب والفضة . وكذلك توجد انفضة في خاماتها ممزوجة بالرصاص ويسهل فصلها عنه . ووجود الفضة في خامات الذهب راجع إلى أن الحرارة (في باطن الأرض) تنضج أجزاء الحام القريبة منها فتستحيل ذهباً إذا كان الحام 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 خلوه من هذه العوارض. أما الفضة والرصاص والقصدير فتشوبها البرودة بعكس النحاس والحديد اللذين يتميزان بالسخونة. وهذه الكيفيات الست لعنصر واحد أشبه بالحمى التى تصيب الشخص السلم إذا عولج وبرئ منها اكتسب أكمل حالة صحية.

ويعتقد أبو القاسم أن الرطوبة والجفاف الملازمين للمعادن ليسا سوى تيار مائى ودخان أرضى ، 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 العراق لا يتفق مع الحقيقة المعروفة الآن ، ولكنه لم يكن وليد الظن أو نتيجة الحيال ، لأنه بناه على الظواهر التي شاهدها من التجربة . فالرصاص مثلا يحتوى على نسبة ضئيلة من الفضة ، وقد قدرها بربع درهم في الرطل ، أى بنحو ١٠٨ في الألف . وهو لم يفطن إلى أنها كانت في الأصل ممتزجة بالحام وتوهم أنها نتيجة الاستحالة بتأثير النار .

الجلدكي

آخر علماء الإسلام الذين اشهروا في الكيمياء هو عزالدين أيدمر بن على الجلدكي الذي عاش بمصر في القرن الرابع عشر ، وتوفي بالقاهرة سنة ١٣٦٠ ميلادية تقريباً . كان واسع الاطلاع غزير المادة يحيط علماً بما دوّنه الكيماويون السابقون وما أجروه من تجارب وما وصلوا إليه من نتائج . وليس لدينا من المستندات ما يساعدنا على تقدير ناحيته العملية في الكيمياء . ومؤلفاته تحمل بيانات كثيرة عن الظواهر الكيميائية والتفاعلات ونتائجها ، ولكنا لا ندرى إذا كان قد استنبطها من تجاربه أو أنه نقلها عن غيره .

والجلدكي أول من قال إن المواد لا تتفاعل إلا بأوزان معينة ، وهذا هو قانون النسب الثابتة في الاتحاد الكيميائي الذي توصل إليه العالم الفرنسي يوسف براوست (Louis Proust) سنة ١٧٩٩ ميلادية .

وهو أول من أدرك إمكان فصل الفضة عن الذهب بتأثير حامض النتريك (ماء النار) الذى يذيب الفضة ويترك الذهب .

وله كتابان في الكيمياء « يسمى الأول نهاية الطلب » والثاني « التقريب في أسرار التركيب » ، ويبلغ كل منهما نحو ألف صفحة ، وهما أشبه بموسوعة علمية تضمنت الكيمياء الإسلامية بمبادئها ونظرياتها وبحوث علمائها ونتائج تجاربهم مع وصف العمليات المستخدمة فيها كالتقطير والتصعيد والتكليس وغير ذلك . وقد سجل فيها أقوالا كثيرة وتجارب للعلماء السابقين أمثال جابر والرازي . ويعتبر هذان الكتابان مرجعاً يوثق به في الكيمياء عند العرب . وننقل فيها يلى بعض .مقتطفات من كتاب « التقريب » في موضوعات منوعة لبيان ما وصلت إليه الكيمياء الإسلامية في آخر العهد بها .

(۱) موضوع صناعة الكيمياء هو الجواهر الذائبة المنطرقة والبحث عن خواصها الذاتية وهي الذهب والفضة والحديد والنحاس والرصاص والزئبق والخارصيني . وهذه الجواهر

- متفقة في النوعية مختلفة في الكيفية .
- (٢) الذهب جوهر تام فى طبيعته كامل فى صورته . والجواهر الأخرى ناقصة ، وسبب النقص عرض من الأعراض التى تزول بالتدبير . ومتى زال النقص من الجوهر أصبح ذهباً ، لأن الجواهر الناقصة كلها متفقة فى النوعية ، ولولا ذلك لما أمكن تحويلها ذهباً ، لأن كل نوعين طبيعيين غتلفين لا يمكن نقل أحدهما وتحويله إلى الآخر بوجه من وجوه التدبير كالإنسان والفرس .
- (٣) الأسرُبُ (الرصاص) ينسب إلى زحل . جسم ثقيل بطباعه يذوب بالنار ذوباً سريعاً ، ويحترق فيها ويتولد منه بالاحتراق المرتك والأسرنج ، ومرتكه أصفر وأسرنجه أحمر . وإذا طرق يحتمل التطريق حتى يسرع إليه التفتت والتقصف . ويسرع إليه التصديد بالحموضات وبخل العنب إلى أن يصير أسفيداجا .

ومثل هذا الوصف للرصاص جدير بأن يوضع في أى كتاب حديث للكيمياء .

(٤) الخارصيني منسوب لعطارد ومعدنه ببلاد الصين ،

فيه يبوسة مفرطة ، وبينه وبين الحديد مناسبة شديدة بحيث أنه إذا ألتى عليه ليتنه جدا . ليت شعرى كيف يحدث اللبن بنار السبك بين يابسين .

(٥) الأجزاء المعدنية الداخلة في العلاج هي الأملاح والبواريق والزاجات والكباريت والزرانيخ والتواتيت والمغانيس والمرقشيشات والنوشادرات والزنجارات والزيابق والزجاج والطلق والجير والمرمر والبلور والرخام وما أشبه ذلك .

(٦) تستخرج أملاح النبات بعد حرقها بالنار إلى أن تصير رماداً هامداً ثم يحل (يذاب) الرماد بالماء على النار إلى أن يخرج الملح كله في الماء ثم يستقصى في تصفيته بعد الاستقصاء في غليانه إلى أن يبتى من الماء الثلث أودونه ثم يعقد (يرسب أو يبلر) بالتقطير أو بحر الشمس.

(٧) الصابون مصنوع من بعض المياه الحادة المتخذة من القلى والجير (محلول الصودا الكاوية) والماء الحاد يهرى الثوب ، فاحتالوا على ذلك بأن مزجوا الماء الحاد بالدهن الذى هو الزيت وعقدوا منه الصابون الذى ينتى الثوب ويدفع

⁽ﷺ) صحتها يهرأ بمعنى يفتت .

ضرر الماء الحاد عن الثوب وعن الأيدى .

(٨) قال الحجريطى فى كتاب « مفاخرة الأحجار » إن الزئبق اسمه أرميس ، يدخل فى منافع شنى وأدوية كثيرة مثل الجرب والحكة والقمل . وهو روح لطيف طاهر فى الأجساد متشيط مع سطوحها غائص فى أعماقها . هارب من الحرارة ، فإذا اشتدت عليه كسر الإناء وفر . وله مضار شديدة لأنه يورث الرعشة والفالج والبرص والرياح ويقلع الأسنان . وتدفع مضرته بشرب النبيذ واستعمال الأشاء الحارة الياسة .

(٩) صفة ماء حاد : يجمع كلس البيض (أكسيد الكلسيوم) مع النوشادر (يقصد ملح النشادر) في برنية (إناء من الفخار) وثيقة ، ويركب عليها إنبيق ، ويوثق الوصل ، فإن النوشادر يقطر وقد اكتسب من كلس قشر البيض حدة وحرافة .

(١٠) أنواع التقطير أربعة :

أولها تقطير العلقة وهي أن يحل (يذاب) الشيء المطلوب في الماء ويقطر من لباد أو فتيلة . (وهذا النوع من التقطير

يسمى الآن ترشيحاً) .

الثانى تقطير اليبوسة بإيقاد النار تحت القراع (المعوجات) المطينة المأخوذة الأوصال ، فإنه يقطر ما فى جملة الدواء من الماء ومن الدهن .

الثالث تقطير الرطوبة ، وهو أن تركب القراع على قدور فيها الماء بعد أخذ الوصل وقد تم التقطير .

وظاهر أن تقطير الرطوبة يقصد به استعمال الحمام المأتى في تسخين المادة المراد تقطيرها .

الرابع هو التقطير المنكوس باستعمال البوط المربوط وهو بوتقة في أسفلها ثقب صغير ، ومن تحتها بوتقة أخرى والوصل مأخوذ بينهما ، ويجعل الذي يستنزل من الحلاصة في البوتقة العليا ، وتوقد النار فتنفخ عليه بنار السبك بعد خلط الجسد المستنزل بما فيه من الأوساخ بالزيت والنطرون فإن الحلاصة تذوب وتقطر في البوتقة السفلي .

(سبق أن أشرنا إلى هذه الطريقة التي كانت متبعة في الاختزال) (١١) من أنواع التصعيد ما يعمل في الأثال المهندم المصنوع من الخزف أو الزجاج وهو قرعة طويلة طول عشر أصابع ، ومن فوقها غطاء على قدر فمها . وتوقد من تحتها النار على تدريج إلى أن تصعد الخلاصة إلى فوق وتنفصل الأوساخ أسفل الآلة .

ومنها التصعيد في الأثال الحاص ، وصفته أن يجعل الدواء في قدر أو قرعة طولها ثماني أصابع ، ويجعل حول فيها ترس سعته قدر أربع أصابع ، ومن فوق الترس قبة من زجاج يطبق على محيط الترس بإفريز مهندم ليصعد الصاعد إلى أعلى الإناء ثم ينحدر من أعلى القبة يمينا وشهالا في المحيط ويستقر على الترس . وفي رأس القبة ثقب لطيف لحروج البخار والرطوبات لئلا تتصدع الآلة .

(١٢) خد منبًا من زاج وملح تضعه فى برنية مطينة ، وضع عليها إنبيقا ، واجعل تحت الإنبيق قابلة ، واستقطر الماء بالنار ، وهذا الماء الحاد يحل قشر البيض فى ساعة واحدة .

وتفسير التفاعل الذي يحدث في هذه العملية هو أن الزاج الأخضر (كبريتات الحديدوز) تتأثر بالحرارة فيتصاعد ثالث أكسيد الكبريت الذي يتحد مع ماء التبلر

فى يلورات الزاج مكونا حامض الكبريتيك الذى يتفاعل مع الملح فينتج حامض الإيدروكلوريك .

(١٣) الكبريت الأبيض لا يسود الفضة (أى لا يكون معها كبريتيد الفضة كما يفعل الكبريت المعتاد).

(١٤) لتكليس الأسرب (الرصاص) بالتصدية يضرب صفائح ويدفن في حب العنب المجمض في بئر خال .

ومن السهل تعايل هذه العملية ، لأن العنب المحمض به حامض الحليك ، وهذا يتفاعل مع صفائح الرصاص منتجاً خلات الرصاص التي تتأثر بثاني أكسيد الكربون المتجمع في قاع البئر المهجورة فتتحول إلى كربونات قاعدية للرصاص وهي كثيرة الاستعمال في الطلاء باللون الأبيض .

(١٥) من خواص الذهب أنه إذا وضع منه لوح مربع زنته خمسة مثاقيل على صدر إنسان فإنه يزيل عنه الخفقان . وإذا صنع منه ميل (مرود) يمره الإنسان في عينيه من غير كحل ويفعل ذلك في اليوم والليلة فإنه يقوى العين وينشف الدمعة ويمنع المواد السائلة .

وإن خلط منه مثقال بمثقال من الفضة الخالصة وعمل

منه صفيحة ونقعت فى شراب عتيق ثلاثة أيام وأسقى الشراب من به غشيان شديد أزاله . وإن علقت الصفيحة على جبين المصروع نفت عنه الصرع .

(١٦) إذا قويت النار على النحاس خرج على وجهه قشور هي التوتياء .

(۱۷) من الأجساد ما هو حلال (مذيب) ومنها ما هو عقاد (مرسب) ومنها ما هو مصلب ومنها ما هو ملين . (۱۸) نقل الجلدكي الأبيات الآتية عن برهان الدين أبي الحسن على الأندلسي المعروف بابن أرفع رأس ، وهو أحد مشاهير الكياويين في القرن الثاني عشر . ومات سنة ۱۱۹۷ ميلادية . وهي مثل من الأقوال المبهمة والعبارات الغامضة التي اعتاد بعض الكياويين ذكرها في كتبهم عندما يريدون إخفاء الحقيقة .

وتدبيره منه به وتمامسه بماءين فى التقطير يمتزجان إذا جعل المطبوخ والني تربة فإنهما باليبس ينعقدان هناك يغوص الماء والنارفى الثرى فيسحق أدناها فينصبغان ولا يصبغ النيران إلا غبيطه إذا جف عنها الماء فى السيلان

لعمرى لقد أبديت كل خفية تواصى بها وصال كل زمان ولكننى لم أظهر الوزن إنما أشرت إليه فى خنى معانى فإن شئت حل الرمز فيه فقد من وأخر و باعد ما شرحت ودان وبالرغم من أن الشاعر يصرح بأنه « أبدى كل خفية » فلا يستطيع أحد أن يدرك معنى ما يقول لأنه لم يوضع ما يقصده بالماءين ، ولم يبين ماهية المادة المطبوخة والأخرى النيئة .

(١٩) الحديد منسوب للمريخ . إذا نتى جسمه أو احمر لونه وتلين جوهره وذاب فى النار ذوباً مناسباً للذهب أو للفضة وتلززت أجزاؤه (اندمجت) وذهب طعمه وريحه انقلب إلى الذهب أو الفضة كيانه .

وظاهر من هذه العبارة أن الجلدكي كان يؤمن بإمكان تدبير الذهب والفضة من المعادن الأخرى .

الكيمياء الإسلامية

ورث المسلمون الكيمياء عن المصريين والإغريق فهذبوها وصقلوها ورفعوها إلى مرتبة العلوم الأخرى بعد أن كانت صنعة ممقوتة مرذولة، حتى إنها لصغر شأنها كانت تدرس في الطابق الأسفل من مبنى الميوزيوم بالإسكندرية . وقد وضعوا فيها مؤلفات لاحصر لها ذكر منها صاحب "الفهرست" أسماء أكثر من ٢٠٠ كتاب لجابر وحده و ١٩ للرازى . وتوجد نسخ كئيرة من هذه المؤلفات في المكتبات الشهيرة بباريس ولندن وروما والقسطنطينية وليدان وبرلين والقاهرة . وقد ترجم بعض هذه الكتب إلى اللاتينية ولغات أخرى أوربية فكانت هي المورد الحصب الذي استمدت منه أوربا هذا العلم الحطر .

وجما يؤسف له أن مؤلفات المسلمين في الكيمياء لا تجد في عصرنا الحاضر من اهتمام العلماء والجامعات ما هي جديرة به ، إذ لم يعن بدراستها إلا نفر قليل من علماء الغرب

لا يتجاوز أصابع اليد . وقد كلفهم هذا العمل عناء وجهداً متواصلا إذ اضطروا في أول الأمر لدراسة اللغة العربية والتفقه فيها . ولا شك أن دراسة الكيمياء الإسلامية تكون أسهل منالا في بلد يتكلم العربية كمصر وسورية والعراق وغيرها ، فياحبذا لو عنيت هذه الأقطار بها . ومما هو جدير بالملاحظة أن الكيمياء الإسلامية نشأت أولا في العراق ، ولكن أهل هذا القطر الشقيق لا يظهرون أقل اهتام بها . ولما كانت مصر مرشدة العالم الإسلامي فعلى عاتقها يقع هذا العبء ، وفي كلياتها ومعاهدها العلمية يلزم أن تقوم دراسة الكيمياء الإسلامية على أساس متين من البحوث الواسعة الأفق والاستقراء الدقيق .

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 :

(١) الاعتقاد بنظرية أرسطو في تكوين المادة . فالهبولي هي المادة الأساسية في جميع الكائنات ، ولكنها لا توجد منفردة مستقلة ، ويلزم أن تتحد أولا بالهيئة الجثمانية فتصبح

جسما وهميا ثم بالهيئة الذاتية فتصبح جسما معيناً . وأبسط الهيئات الذاتية ما ينتج من اتحاده مع الجسم الوهمي عناصر الماء والهواء والنار والتربة . وتتركب جميع الكائنات الأخرى من هذه العناصر بنسب مختلفة ع ولكن المادة الأولية فيها واحدة .

(۲) إذا اتحد الجسم الوهمى بالهيئة الذائية المعدنية نتجت عنه الفلزات التى تعتبر والحالة هذه كيفيات 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 ذهبا . المؤثر الذى يزيل الصفات العارضة عن الفلزات الرخيصة هو الإكسير ، ويلزم استخدام إكسيرين ، أحدهما الرخيصة هو الإكسير ، ويلزم استخدام إكسيرين ، أحدهما البياض والثانى للحمرة ، والأول يحول المعدن فضة والثانى إذا ألقى على الفضة استحالت ذهها .

(٤) لما كان مذهب العرب فى تركيب المادة يؤدى إلى نتيجة منطقية وهي إمكان تحويل المعادن إلى ذهب ، فقد

انحصرت جهودهم أولا في تجهيز الإكسير ، واتجهت بحوثهم نحو هذه الناحية حتى سميت الكيمياء علم تدبير الذهب ، وأصبح الغرض منها ماديثًا يرمى إلى جمع الثروة . ويروى أنه قيل لحالد بن يزيد : « لقد فعلت أكثر شغلك في طلب الصنعة » فقال : « ما أطلب بذاك إلا أن أغنى أصحابي وإخواني . إني طمعت في الحلافة فاختزلت دوني ، فلم أجد منها عوضاً إلا أن أبلغ آخر هذه الصناعة » . ولم يترك كماويو العرب وسيلة لتحضير الإكسير إلا جربوها ، ولا مادة مما يقع تحت حسهم إلا استخدموها وأجروا التجارب عليها . ويقول الجلدكي إنهم حاولوا تدبير المواد والعظام والحوافر والألبان وكثير من النباتات والأملاح والفضلات والعروق وناب الفيل ولباب الأفاعي والصنمغ .

وكان للتجارب التى قام بها كياويو العرب توصلا لغرضهم أثر علمى جليل إذ تمكنوا من كشف خواص الفلزات وصفاتها مع طائفة كبيرة من الأملاح والمركبات الكياوية الأخرى . وعرفوا طرق تحضيرها وتنقيتها وتأثير الحرارة فيها . وكانت أولى محاولاتهم إذابة الفلزات وغيرها في سوائل ملائمة ،

ولم يكن معروفاً لديهم سوى حمص العنب (حامض الحليك) الذي يذيب النحاس ، فاهتدوا إلى تحضير كثير من المذيبات المائية كحمض الكبريتيك والنبريك 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 الذي ينسب إليه تحضير المذيب فالماء الحاد الذي يستعمله جابر قد يختلف في تركيبه وطريقة تحضيره عن الماء الحاد الذي يستخدمه الرازي .

وفى العادة كانت المياه الحريفة تستحضر بإذابة القلى أو النطرون فى الماء . والماء المثلث نوع من المياه الحريفة حضره 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 أملا فى تحويلها إلى ذهب تمكنوا من تحضير كثير من المواد الكيميائية النافعة . فمن الرصاص وحده

جهزوا المرتك الأصفر والأسرنج الأحمر والإسفيداج الأبيض. ولما كانت هذه التجارب الكثيرة لا تصلح إلا بإتقان العمليات الكيميائية فقد عنى كياويو 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 .

ره) كان لنتائج بعض التجارب أثر خداع في نفوس القائمين بها كاستخلاص الفضة من الجالينا وتحضير الذهب من بيريت الحديد وتجهيز تلك السبيكة التي صنعها جابر من الزنجفر والزئبق وقليل من الذهب والفضة وبعض المواد الأخرى ، فكانت أشبه بالذهب في صفاته وخواصه . فلا عجب أن يعتقد أمثال جابر والرازى 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 أدعياء وضعوا نصب أعينهم جمع المال

بالحيلة والحداع موهمين ذوى اليسار بأنهم يستطيعون تحويل الحديد أو الرصاص إلى ذهب صرف . وقد ذهبوا في حيلهم إلى أبعد حد . ومن النوادر التي تروى عنهم أن دجالا فارسيًّا استحضر قطعاً من الذهب وبردها ومزج البرادة بالدقيق ومسحوق فحم الحشب والصمغ وجزأها إلى كرات صغيرة وتدثر في زي الدراويش وذهب إلى دمشق وباعها لأحد العقارين بثمن زهيد مدعياً أنها دواء نافع مشهور يسمى « تَطبَرَمَتَ خراساني » . ثم تخفي في ثياب العلماء ودخل على الوزير وأوهمه أنه كماوى خبير يستطيع تدبير الذهب ، فاصطحبه إلى السلطان ، فرحب به وطلب منه أن يثبت بالفعل مقدرته الكيميائية ، فكتب بطاقة ذكر فيها أسماء بعض العقاقير ومنها « طبرمق خراساني » فاستحضروها له ، وأجرى تجربته التي أسفرت عن تحضير حبات ظاهرة من الذهب الخالص . وأراد السلطان أن يحصل على كميات وفيرة من الذهب ، ولكن الخبر كان قد شاع في المدينة ونفذ 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 والحدم وأعطاه مبلغاً كبيراً من المال ليستعين به على نفقات السفر والعودة ، ولكنه ذهب ولم يرجع واختنى أثره . (٦) وجد بين كياويي 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 .

ولا) من أظهر مميزات الكيمياء الإسلامية اعتادها على الدليل العملى ، فمجرد القول أو النقل عن عالم مشهور لا يعد برهانا على صدق ظاهرة أو عملية كيميائية . وكان جابر أسبق من وجه النظر إلى ضرورة اتخاذ التجربة والمشاهدة أساساً لتقصى الحقيقة . وقد وضع شروطاً معينة لإجراء التجارب وللقائمين بها . وهو يقول في كتاب "الحواص الكبير" إنه لم يذكر فيه إلا ما رآه بعينه . ويقول المجريطى ليس هناك إلا دليل واحد على استحالة المعادن ، وهذا هو الدليل العملى . وهو ينصح طالب الكيمياء بأن يكتسب

مراناً كافياً في إجراء التجارب وأن يدرب نفسه على قوة الملاحظة والتفكير العقلى السلم .

ومبدأ الاعتماد على الناحية العملية في الكيمياء ظاهر بوضوح في المؤلفات العربية حيث نرى وصفاً دقيقاً للتجارب وطريقة إجرائها وما يلاحظ من نتائجها والاحتياطات التي يلزم اتخاذها في أثناء القيام بعملها . ومن الأمثلة التي نسوقها لذلك التجربة الآتية المنقولة عن الجلدكي : «خذ زنجارا معمولا من الردسختج (أكسيد النحاس) ونوشادراً بلوريًّا صافياً (ملح النشادر) وكلس القشر الحريف (جير حي) أجزاء سواء ، واجمعها بالسحق واستقطرها ، فإذا انقطع القطر اكشف رأس القرعة واتركها يوما وليلة ، ثم أعد الإنبيق وأوقد على القرعة فإنه سيقطر أيضا أكثر من الأول . ولا تزال تفعل ذلك حتى يحصل عندك من الماء ما يكفيك .ثم أعد الماء (المستقطر) على أخلاط جديدة واحذر رائحتها بأن تجعل في أنفك قطعة مبلولة بدهن البنفسج ، وصفَّه منها واستقطره فهو ماء السم وماء الحيوان والماء الحاد وربما سنمي الماء الناري . »

وقد وصف جابر تجرية مماثلة لهذه في العبارة الآتية : «خذ من النوشادر النقي المسمى بالبلوري رطلا ومن الزنجار الحيد المتخذ من النوشادر (ملح النوشادر) والنحاس المحرق والخل رطلا ومن كلس قشر البيض رطلا واخلط الجميع بعد السحق لكل واحد على حدة ، ثم اجعله في الشمس قليلا ، لأن سبيل هذه الأشياء إذا خلطت تندت . ثم اجعلها في برنية مطينة طويلة العنق ، ثم يوضع على رأسها إنبيق ويحكم الوصل . وإن كان الإناء في جوف قدر فيها رماد كان أجود (حمام رملي) ثم أوقد بنار وسط في المرتبة الثانية من مراتب النار . ثم خذ ما قطر ، وإذا انقطع افتح رأس القرعة وروح عليها بمروحتين حتى تعلم أنه قد صار مثل ما أدخلته إليها ، يعني البرد والصلابة . ثم عاود عليه النار والإنبيق فإنه يقطر مثل ما قطر أولا ، فإذا انقطع أعدت عليه الترويح ، ثم أعدت عليه التقطير حتى يقطر نصفه أو أكثر . »

والتفاعل الذي يحدث في كل من هاتين. العمليتين معقد نوعاً ما ، ويمكن تبسيطه بتصور أن الحرارة تؤثر في

الجير الحي وملح النشادر فيتفاعلان ويتصاعد النشادر ، وتؤثر أيضا في الإنجار (وهو بلورات زرقاء من خلات النحاس) فيخرج منه ماء التبلر والإسيتون ويتكثف الماء والإسيتون في قابلة التقطير ويكون الماء مذيبا لبعض النشادر . وأهم ما يعنينا في هاتين التجربتين هو الدقة في وصف إجرائهما ، وذكر أوزان المواد المتفاعلة ، والاحتياط من الغازات المضرة بالتهوية أو بوضع قطنة في الأنف مغموسة في زيت البنفسج ، والعناية بتحديد درجة التسخين .

واهنهام العرب بالناحية العملية يعتبر بغير شك خطوة واسعة في سبيل تقدم الكيمياء . وقد تفوقوا في ذلك على الإغريق الذين كانوا يؤمنون بالقول المأثور عن هرميز إله الحكمة ومبتدع الكيمياء في نظرهم وهو : « لقد علمت ابني الكيمياء في ثلاثة أيام دون أن أستخدم جهازاً حتى ولا إنبيقاً . »

(٨) لم يكن اشتغال الكيهاويين من العرب بتجهيز الإكسير وبالتجارب العملية ليصدهم عن التفكير والبحث النظرى ، فقد حاولوا تعليل كثير من الظواهر الطبيعية

والكيميائية ، واستنبطوا النظريات الني تساعدهم على تحقيق هذا الغرض . وأقرب دليل نسوقه على ذلك تلك الصورة الني تغيل بها جابر عملية اتحاد الزئبق بالكبريت ، فهي لا تختلف عن نظرية دالتن في تفسير هذا الاتحاد . ومن أشهر النظريات التي وضعوها واعتقدوا بصحتها أن المعادن تتكون من اتحاد الزئبق بالكبريت ، وقد استنبطوها من نتائج التجربة لا عن طريق الظن والحيال ، لأن الفلزات التي كانت معروفة لديهم تتحول بالصهر إلى سائل لامع رجواج يشبه الزئبق ، واستخدم جابر هذه النظرية في تفسير ظاهرة التكليس ، فقال إن الفلز عندما يتأثر بالحرارة يتطاير منه الكبريت ويتخلف الكلس ، وهو تربة من الزئبق مختلطة ببعض الشوائب الأرضية . وهذه النظرية هي الأساس الذي بني عليه العالم الألماني إستاهل (١٦٦٠ Stahl – ۱۷۳۶ ب . م) نظریة السعیر (Phlogiston) وهی تتلخص في أن الأجسام القابلة للاحتراف تحتوى على مادة تسمى السعير ، فإذا ما تأثرت بالحرارة انطلق السعير بشكل لهب أو ضوء أو حرارة وتخلف الكلس . ولا فرق بين النظريتين إلا في اسم المادة المتطايرة ، فجابر يسميها كبريتا وإستاهل يسميها سعيراً .

(٩) كان العرب يعتقدون بتأثير الأجرام السهاوية في المعادن ، وقد نشأ هذا الاعتقاد من البابليين الذين درسوا انتقالات الكواكب وقاسوا حركاتها وعينوا منازلها في الاثني عشر شهراً من السنة ونسبوا إليها مظاهر الحياة على الأرض من نور وظلمة وحرارة وبرودة وتوالى الليل والنهار وتتابع الفصول وغير ذلك . ثم إنهم ربطوا كل معدن من المعادن السبعة التي 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 ٩٥٠ بعد الميلاد من كتاب لزوسيمس (٣٠٠ Zosimos ب . م) وهو إغريقي الجنس كان يدرس الكيمياء بالإسكندرية ونبغ فيها . وهذه النسخة محفوظة في سان مارك بالبندقية ، وفيها يرى أسماء الفلزات ، وأمام كل منها أحد الرموز الدالة على الكواكب. وأخذ العرب هذه الفكرة عن الإغريق ، ولكن البارزين من علمائهم لم يتقيدوا بها فى تجاربهم العلمية إذ لم يتخذوا احتياطاً لتدخل الكواكب فيها . والمطلع على مؤلفات هؤلاء العلماء فى الكيمياء يرى أن وصفهم للتجارب لا يتعدى الطرق العملية لإجرائها ، ولا يشترط فيه وجود نجم معين فى موقع خاص . وفى كتب جابر الكثيرة لا نجد إشارة إلى تأثير النجوم إلا فى عبارة واحدة وردت فى وصاياه للمشتغل بالتجارب العملية وهى « اختر للتجربة الوقت الملائم لها » ، وقد فسرها بعضهم بضرورة عمل التجربة فى الوقت الذى يضمن نجاحها بتأثير النجوم .

أما أسماء الأجرام السهاوية التي كان العرب يطلقونها على الفلزات السبعة فهي كما يأتي منقولة عن الجلدكي :

(١) الرصاص الأسرب وهو بطبع زحل

(٢) الرصاص القلعي (القصدير) وهو بطبع المشترى

(٣) الحديد وهو بطبع المريخ

(٤) الذهب وهو بطبع الشمس

(٥) الفضة وهو بطبع القمر

(٦) النحاس وهو بطبع الزُهرَة
 (٧) الحار الصيني وهو بطبع عطارد

وكانوا ينسبون الزئبق إلى عطارد 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 والتعاويذ وتأثير الكواكب وغير ذلك .

(۱۰) اهتم كياويو العرب بعملية الوزن الدقيق مع أن الأوربين لم يستعملوا الميزان في العمليات الكيميائية إلا في القرن السابع عشر . وفي كتب جابر والرازي وغيرهما نرى عناية وحرصاً شديدين بذكر أوزان المواد المتفاعلة التي تستخدم في التجارب العملية . ولا شك أن اهتمامهم بالوزن هو الذي هداهم إلى استنباط القانون الذي ذكره الجلدكي ،

وهو أن المواد تتفاعل بمقادير معينة من حيث الوزن . وفيها يلي بيان بالأوزان التي كانوا يستعملونها .

القيراط = ﴿ الله حبات الدانق = ٢ قيراطين الدرهم = ٦ دوانق المثقال = ١٦ درهم الأوقية = ﴿ ٧ مثاقيل الرطل = ١٢ أوقية

وينتج من هذا أن الحبة ، وهي أصغر أوزانهم ، تساوى $-\frac{1}{16}$ من الرطل . ولاشك أن تقدير مثل هذا الجزء من الرطل يستلزم استعمال ميزان حساس .

(۱۱) لم يهمل علماء العرب تطبيق الكيمياء على الحياة العملية ، فقد استعانوا بها على تحضير الأملاح والأدوية والروائح العطرية وغير ذلك ، ولهم فى هذه الناحية مؤلفات تدل على مبلغ عنايتهم باستخدام الكيمياء لفائدة الإنسان . وليعقوب بن إسحق الكندى (نسبة إلى قبيلة كندة) الفيلسوف العربى الشهير الذى عاش فى القرن التاسع الميلادى رسائل

فى الكيمياء التطبيقية تحمل العناوين الآتية :

(۱) الأبخرة المصلحة للجو من الأوباء (۲) الأدوية المشفية من الروائح المؤذية (۳) أشفية السموم (٤) أنواع الجواهر الثمينة (٥) تلويح الزجاج (تلوينه) (٦) ما يصبغ فيعطى لونا (٧) ما يطرح على الحديد والسيوف حتى لا تتثلم (٨) كيمياء العطر.

ر (۱۲) كانت الكيمياء الإغريقية عندما بدأ العرب يدرسونها ذات ثلاثة أركان منعزلة لا اتصال بينها : فلسفى وتجريبي وباطنى . وكان الأخير يستوجب استعمال التعاويد والرقى والمؤثرات الوهمية التى ناصرها علماء الإسكندرية في عهدها الأخير . ويقال إن خالد بن يزيد أراد أن يتفهم أسراره وغوامضه ولكنه تاه في بيدائه المظلمة . أما جابر فقد أعرض عنه ولم يؤمن بتأثيره وأسس الكيمياء على الجانب العملى محاولا تفسير ظواهره بالنظريات الفلسفية التى كانت شائعة في عصره . وسار على نهجه العلماء الذين أتوا بعده ، فظهروا الكيمياء من شوائب الدجل ومظاهر التعمية والسحر . فاذا كان العرب لم يبتكروا هذا الأسلوب الذي نسميه

الآن الطريقة العلمية فهم ولا شك أول من طبقه في الكيمياء. ونرى فها تقدم صورة موجزة لمعالم الكيمياء الإسلامية في آخر تطوراتها حيث كانت مزدهرة ببلاد الأندلس يرد منهلها الطلاب والعلماء من كل صوب وفج ، لا فرق بين إسباني ومراكشي وسكسوني وإيطالي . ومن دواعي الأسف أن جهود العرب في الكيمياء أخذت تتضائل في القرن الثاني عشر . وتخلوا أخيرا عن ميدانها . فورثه الإفرنج، ونشطت حركة النقل من الكتب الكيميائية العربية إلى اللغات الأوربية ، وانتشرت بذور الكيمياء في مختلف الممالك وأخذت تنمو فيها برعاية علمائها وحكمائها . وليس من شك في أن تهضة الكيمياء بأوربا في القرن الثالث عشر لم تقم إلا على أساس واحد هو الميراث الذي خلفه العرب . وكان مقدراً للكيمياء أن تصاب بالعثار عندما تولى أمرها الفرنجة ، ولذا كانت الكيمياء الأوربية في القرن الخامس عشر في مستوى أقل من مستوى الكيمياء في القرن الثاني عشر . ولكنها نهضت من عثرتها وأخذت تتدرج في الرقي حتى وصلت إلى حالتها الحاضرة ، وأصبحت من أظهر مميزات المدنية الحديثة .

وإذا كانت بحوث الكياويين قد سهلت للإنسان سبل العيش وخففت عنه آلام الحياة ومهدت له وسائل الزراعة والصناعة والطب والفنون على اختلاف أنواعها فإنما يعود الفضل إلى فلاسفة الإسلام الذين حملوا الكيمياء إلى أوربا . فإلى ذكراهم الحالدة تحنى الإنسانية رأسها خاشعة .

الفتهرس

صفحة	
٥	المقدمة
٧	الإهداء
4	نشأة الكيمياء
Y•	الكيمياء والعرب
YY	رواد الكيمياء من العرب
٣٦	
77	خلفاء جابر
٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠	<u> </u>
γο	ابن سينا
۸۱	المجريطي
٨٨	أبو المنصور الموفق
4٠	الطغرائيا
٩٢	أبو القاسم العراقى
97	الجلدكي
\. \	7N. N. J<