

عناصر الاجسام

(تابع ما قبله)

اذا قطعنا قطعة السكر الى قطعتين فكل قطعة منها تحتوي خواص السكر التي ينابذها عن غيره من المواد كاللؤلؤ والطعام والدواء وما اشبهه . ويعكنا ان نقسم كل قطعة الى اجزاء صغيرة وكل جزء منها يحتوي خواص السكر وهذا الى ان ننهي الى اجزاء صغيرة جداً لوقت تذهب من اقسامها خواص السكر فهذا الاجراء هي دقائق السكر . فدقائق المادة اصغر اجزاءها التي تحتوي خواصها . وهذه الدقائق قد لا تكون بسيطة بل مولدة من اجزاء اخرى اصغر منها تذهب بالحل الكيماوي من مركب الى آخر بدون ان تغيراً وفي الجواهر الزردة التي عصت على التعabil الكيماوي فلم تخل الى اجزاء اصغر منها . فالجواهر يقد بعضها بعض ويكون من اتحادها الدقائق . والدقائق يجتمع بعضها مع بعض ويكون من اجتماعها الاجسام المختلفة والجواهر اما ان تكون كلها من نوع واحد ففيكون من اتحادها دقائق الاجسام البسيطة ولما ان تكون مختلفة الا نوع فيكون من اتحادها دقائق الاجسام المركبة . ولا فرق بين الاجسام البسيطة والمركبة من حيث البناء الطبيعي فغاز الاكتجين مثلاً مولدة من دقائق متشابهة ايضاً وكل من دقائقه مركب من جوهرين من الاكتجين . وبخار الماء مولف من دقائق متشابهة وكل دققة منها مركبة من جوهرين من الميدروجين وجوهر من الاكتجين . وهذا اي كون دقائق العناصر البسيطة مركبة من جواهر فردة ايضاً ان على الكباريون الآخرين . وكان اعتقاد الكباريين في ایام لافوازيه ان هذا الاتحاد المزدوج شيء بالرزاوج بين طوابق الحيوان ولذلك دعته الله العناصر بعضها البعض باللغة الانجليزية ابه ان نوعين من العناصر يتزاوجان فيكون من تزاوجها حاصل او قاعدة ، والحاصل والتزداد تزدواج فتتكون منها الاملاح . وما التغويل الكيماوي سوى تسمية الله شديدة بين الحامض او النالوي وزوج احد رفاته . فكرbones الكلس مثلاً مؤلف من تزدواج الحامض الكربونيك والكلس فإذا صبّ على حامض كبريتيك ترك الكلس حامضه الكربونيك واتحد بالحامض الكبريتيك لأن ميزة للحامض الكبريتيك اشد من ميزة لزوجه الاول الحامض الكربونيك . ثم قام هرزووس الكيماوي الشير وحارل ان

يُفسر هذا الانعداد بالعلاقة الكهربائية زاعماً ان الانعداد يكون على شدته بين المعنصرات المخالفين ولكن ذلك خطأ لأن الفعل الكهربائي الشديد المحاصل من اتحاد المعنصرات اختلف عن الاكتجيين والميدروجين تكون الماء ليس باشد من الفعل الكهربائي المحاصل من اتحاد جواهر الميدروجين لتكوين دقيقته منه . ونجد الآن ان اختلف الماء يتوقف على اختلف دقاتها واختلاف الدقائق يتوقف على المذاهب بين جواهرها كما يتوقف على الحالة فيها مثال ذلك ان باتحاد جوهرين من الميدروجين وجوهرين من الاكتجيين تكون دقيقة ماء وباتحاد جوهرين من الاكتجيين بجهورين من الميدروجين تكون دقيقة من هرآكيد الميدروجين وباتحاد ثلاثة جواهر من الاكتجيين تكون دقيقة من الاوزون والفرق بين الاخيرين كالفرق بين الاولين وكل ذلك بذلك على انه لا علاقة بين اختلف المعاشر وشدة الانعداد او ختى

وقد نبين للكماريين حدثاً ان خواص الاجسام تتوقف على كثافة اجتماع دقاتها كما تتوقف على نوع جواهرها . وكل دقيقة من الماء من الردبك المحيط الراهن والإثير الحبيك الطيب الراهن مركبة من اربعة جواهر من الكربون وثمانية من الميدروجين وجوهرين من الاكتجيين . والفرق بين هذين المركبين اما هو في كثافة اجتماع هذه الجواهر بعضها مع بعض . والبحث في ذلك من ام اغراض الكيمياء في هذا العصر وقد اشتعل الكيماءيون فهو من خمس وعشرين سنة الى الآن ووضعوا لاظماماً مخصوصاً واكتشفوا بامان اكتشافات جديدة اهم من جميع اكتشافات العلم

وظام الكيماء والدقائق يشبه ان يكون مثل نظام الميلارات والشموس كما اوضنا ذلك في الجزء الثامن في المقالة التي عتناولها (جواهر الاجسام وقدرة المخالى) . والانسان متوسط بين مخلوقات أكبر منه بما لا يقدر ومخلوقات أخرى أصغر منه بما لا يقدر وهو يحاول ان يدرك هذه وتلك وينبض عليها يده فهو في فنصر عن الاولى وبعجز عن الثانية ولكن ثمينة المخالق فيرى جزئياتها ويجرد كلابها وينقض اليوم ما بناء امس لبنية ثانية على اسس ارجح ونظم اتم

واليآن قد بلغ عدد المعاشر المكتسبة بناءً وسبعين عصرًا ومها ترك الاجسام الارضية والسموية على اختلف اندارها وانواعها ولكن هذه المعاشر لم تست اجياماً مسافة بعضها عن بعض بل فيها علاقة شديدة يجب فرضها بناء على انصال والحكم فيها بما

يُضَع يوماً من وجود العلاقة بينها وبما يدل على المخلل ببعضها في الشس والكواكب حتى أن غاز الميدروجين - وكان المؤمنون أنه أبسط الساتط كلها حتى إذا احتجت كل العناصر إلى هو غير مخلول - قد ظهر بالبحث في نور الشس ما يدل على أنه مركب من عناصرين أحدهما أتى من غاز الميدروجين والثاني أتى من

وقد كان غرض الكيماويين في الدين الأخيرة تحذيل المركبات ومعرفة عناصرها حسين أن العناصر لا يطبع في تحليها لأنها عصمت على الوسائل الكيماوية المعروفة أما الآن فقطعت ابصارهم إلى حل العناصر نفسها وردها كلها إلى عناصرين بسيطين إذا أمكن . وفي الاكتشافات الجديدة ما يهدى الطريق لذلك فنذهب إلى وجنة بين مدليف الكيماوي الروسي ولوثر بير الكيماوي الألماني أن بين العناصر البسيطة علاقة شديدة حتى يمكن ترتيبها في جدول واحد كأنها حلقات من سلسلة واحدة ودتي ذلك بالناموس الدوربي . ولما رتب مدليف العناصر بحسب هذا الناموس وجد أن السلسلة غير متصلة الحلقات بل ان ثلاثة من حلقاتها مقتوية فانها يا يحب ان تكون عليه هذه الحلقات او العناصر الثلاثة لو وُجِدَت فلم يَعْلَم أحد بكلامه في اول الامر ولم يخطر على بال احد ان نسبة مدليف ستم يوماً ما ونكون من ابهر الاكتشافات العلمية ثم أكتشفت هذه العناصر وكانت كما انبأ عنها وأكثف الاول منها في فرنسا فاطلق عليه اسم غاليليو نسبة إلى غاليليو أي فرنسا والثانية في فرنسا فاطلق عليه اسم سكديدينيا اي سكديدينيا اسم بلاد اسرج وزروج الثالث في جرمانيا فاطلق عليه اسم جرمانيوم وقد يبين ذلك بالتفصيل في مقالة عنوانها ثبوت العلام في المجلد الحادي عشر

ورب قائل يقول ما المتنع من البحث عن عناصر الاجام وجواهيرها ودقائقها ونسبة بعضها إلى بعض وكوتها متساوية أو غير متساوية وهو ذلك من الابحاث العورية التي تجدها مطردة في كتب الكيماويين بالارقام والحرف والخطوط على اشكال وضروب حتى كأنها طلام اهل الرمل والزراجرة . والجواب ان المتنع كبيرة على كل حال فإذا قسمنا نodium او ربا او ميركا في الصناعة والزراعة والثروة الى اربعة وعشرين قبراطا لزاما ان نوزي أكثر من عشرة قراريط منها الى الكيمايم وعلى البحث المفرد الذي يقصد منه معرفة المفاتئ الكيماوية تجت عنها منافع مادية لم تتحقق . والبلاد التي افتتحت علم الكيمايم أكثر من غيرها قد فاقت غيرها في انتاج الصنائع الكيماوية نعم في بها جرمانيا . ومهما ان المباحث الكيماوية لم يتحقق عنها ناتج ماديّة معاشرة فذلك لا يحيط من قدرها لأن

الانسان نفس وجد وبمحض ان يهتم بتحذية نفسه بطعم المعرف كما يهتم بتحذية جسده بالطعام المادي . وكل اكتئاف جديد وكل حقيقة عليه عذراً للقتل وذكاءه للنفس . انزع الكتب من الدنيا والفي منها وسائل المعرفة فنوت النفوس سوّاً اديباً كما تموت الاجسام من مرض الطعام

— ٥٥ —

السم في الدسم

أولاً: الانسان في لبن الحيوان

اللبن غذاء طبيعي لصفار الحيوان واسع انواع الغذاء واسهلها هضمًا ولكنه لا يخلو من الشوائب وقد يكون سبباً نافعاً كاسبيسي . ولا يعني ان الانسان يمتص ما لا يمحض من الملوثات الكبيرة الصغيرة التي لا تترك بالعنون لصفارها في المستيمبر المكعب من الماء الصافي الصالح للشرب غير خمس منه الف جماعة من جمادات البكتيريا . وهذه الملوثات الكبيرة سائحة في الماء وطائرة في الهواء موجودة في كل مكان حتى في فم الانسان ومعدته ودمه وبعضها نافع له جداً لا يتم بدونه اختبار ولا هضم وبعضها على اشد الضرر اذا أصاب الانسان امامه حالاً . وقد لا يضر به بنفسه بل بما يتولد منه من المواد السامة التي يطلق عليها اسم البترومان

وقد وجد الباحثون في اللبن انواعاً مختلفة من هذه الملوثات الصغيرة منها البكتيريوم الخلوي الذي يتحول اللبن الى سرّ وحامض لبنيك والبكتيريوم الدقيق الذي يكوّن الحامض الزبديك ونوع آخر من البكتيريوم لا يفعل باللبن الا كان فيه شيء من زلال البيض . هذه الانواع الثلاثة توجد عادة في اللبن وقد يوجد فيه باشلس السل والحسيني الشيفونيد والفرمزية . ووُجِد في اعماق الاطفال الصابرين بالاسهال صيناً وطعمهم متصرور على اللبن ٢٣ نوعاً من انواع البكتيريا المختلفة ولذلك اشار الدكتور نوكارد في مؤتمر باريس الذي عند درس مرض السل ان لا يعطي اللبن للمعرضين للسل الا اذا اغلي جيداً

وقد محدث من اللبن مرض اذا اشتد اشبه البدرة الخبيثة في اعراضه ووجود سه هذا المرض في اللبن والزبنة والنضدة بالمجبن وسي تدور نقاشكم اي سه المجبن . وكثيرون اكتئافوا ان ثلثة من اهالي مشيغان باسمير كانوا نسموا من اكل اثني عشر نوعاً من