

مقام الكربون

في الأفعال الحيوية

والتراث العصري

للكربون مقام خاص بين النااصر لأنّه يدخل في مركبات شوّعة متعددة يزيد عددها على مركبات جميع العناصر الأخرى ، فمن المهم به عند الكيماويين أن جمع النااصر ما عدا الكربون ، تدخل في تركيب عشرين فائلاً لربعين منها من المركبات مع إنّهم تركب جميعها . يقابل ذلك أن الكربون يدخل في تركيب نحو ٣٠٠ ألف مركب له ولا يهدان يزداد هذا العدد في التراث المتقدمة حتى يصبح ٦٠٠ ألف . ظليس ثمّة حدّ من الناحية النظرية للمركبات التي يمكن تركيبها من الكربون . ولعلّ الصفة المسنة لذرات الكربون قدرتها على توليد مركبات ذاتية . وهذا يجعل المركبات الكربونية «ما لا عد لها» ، وقد اثبتت التجربة في أحوال متعددة وجود مركبات كربونية كان الدليل إليها البحث النظري فقط . وعلى ذلك نرى أن تغيراً يسيراً في بناء الجزيء الكربوني من الناحية الكيماوية ، كابدال ذرات بذرات ، أو بمحولات من الذرات بمحولات أخرى ، يمكن الباحث من احداث تبدل في الخواص التي يتصنّف بها ذلك الجزيء . وهذا حلط الطاء على الاعتقاد بأنّ هذا المنصر هو أساس لا عن له لاعظم ظاهرات الطبيعة ، ففي ظاهرة الحياة وقد عُرفت الكيماية الضوئية بـ «كيماية مركبات الكربون»

أثبت الطاء بالبحث الطيفي الدقيق أنّه نحو ٦٠ عنصرًا من النااصر الاثنين والخمسين موجودة فضلاً في الأجرام السوية والكربون منها . ظليس ثمّة ريب الآن في إنّ هناك كربوناً غازياً في أكيل الشس (كروموسيفر) . ولما كان متوسط درجة الحرارة في الأكيليل يبلغ منه آلاف درجة سطحية ، فمن الممتنع على الناابل أن يدخل الكربون هناك في تركيب مركبات كربونية . وما يجدر ذكره في هذا العدد أن الكربون يدخل في بعض مركبات شبيهة قلما زراعها على الأرض ومنها لالات غازات أحدها يعرف باسم داي كربون Dicarbon وعبارة الكيماوية C_2 . والثاني اسمه مونيان Monyan وعبارة الكيماوية C_3 — لكن الثالث مثاني Methine C_2H_2 وعبارة الكيماوية C_2H_4 — كذلك . وهذه الغازات معروفة عند علماء الفلك وقد وجدوا آثارها في أجواء الشموس أو النجوم التي من قبيل ثيتا . وبلغ العلامة الألماني نوداك Noddack

ان هذه المركبات الكربونية الثلاثة هي الاركان التي تقوم عليها الكيماه العضوية، وقد ظهر من دراسة البازاك ان بعضها يحتوي على مركبات عضوية، وبخت هذه المركبات لازان في مستهلة لفترة ما امكن استخراجها منها من البازاك قادره لاجراء البحث عليه ووجودها في البازاك يبعث عن الاحاجم ذلك ان الملم به ان البازاك لا اثر له حياة فيها وادن فهذه المركبات نشأت فيها بالتركيب الكرباوي قد يظن انه يسهل على الباحث والطلاب ان يروا بأعينهم تحول المواد غير العضوية الى مواد عضوية على الارض ولكن هذا ليس في الواقع بالامر البسيط . ذلك ان دهوراً طوالاً انقضت على الاجاء، وهي السائل الفعال في انشاء المواد العضوية على الارض ، حتى تنصب اقامة الدليل على ان بعض المركبات العضوية المقدمة نشأت من اصل غير عضوي

والكربون عنصر واسع الانتشار ولكنه ليس اكثرا الطافر مقداراً في كرة الارض ، والنائب في رأي توداك ، ان متوسط مقدار الكربون في الارض يبلغ ثلث واحد في الاب يستدل بنتائج المباحث الحيوانوجية على انه كان على الارض من عوائل مليون سنة احياء كثيرة . والظاهر ان الحياة على الارض بدأت على سطحها بعد ما يزيد بـ 3000 سنة ولكن الطاء لا يعلمون على وجه من الصحة كيف بدأت الحياة ولا متى . وما بدأت الحياة على الارض وقطط سطحها حتى اصبح لنصر الكربون شأن في تطور الحياة على سطح الارض اكبر جداً مما يمكن ان يؤخذ من متوسط مقداره في قشرها

والراجح ان الافعال الحيوانية في مختلف الصور كانت على خط واحد ولكنها كانت متباينة في شدتها . وهذه الافعال يصفها الطاه مادة بكلتين سناها « دوره الكربون ». ولا يخفى ان كثيراً من العناصر والمواد على سطح الارض يطرأ عليها وجوه من التغير تنتهي بها الى المرحلة التي بدأت منها . وأشار الاشتغل بذلك انهما ، قلائد منتشر في الجو بخاراً ثم ينقمطر ويسقط على الارض ويعبرى جداول وأنهاراً الى البحر ثم يتبعثر بفضل حرارة الشمس فيعود بخاراً مائلاً في الهواء أما المبرة التي تمتاز بها « دوره الكربون » فهي اشراك الاجاء في اعمالها . فنصر الكربون موجود في قشرة الارض في الصخور الكربونية وأطباق الفحم وماء العصبي والماء والاجاء . والاجاء قصان حامن النبات والحيوان . ومن صفات النبات الاساسية قدرته على تناول ثاني أكسيد الكربون من الهواء ثم تحويله بفضل الضوء الى مركبات عضوية وأوكسجين . ثم يتناول الحيوان هذه المركبات الكربونية طعاماً يحيط لها ثانية الى ثان اكسيد الكربون بعد ان يتحمل بعضها في نزيله الطاقة . فالنبات يطلق في البذل ثان اكسيد الكربون في الهواء . وبعد الموت تحلل الاجسام العضوية وتبتعد عن الماء ثان اكسيد الكربون . وادن تتعذر انسداد دورة ثان اكسيد الكربون في نزيله الطاقة اشراكاً فسالاً تنتقل ذرات الكربون من الهواء الى النبات

ومنه إلى الحيوان ثم تعود إلى الماء، إلا أن جانباً من ثاني أكسيد الكربون الذي يطلق من جسم الحيوانات لا يطلق في الماء حتى يتناوله بذاته ويغسله. أما الباتات البحرية فتناول ثاني أكسيد الكربون من ماء البحر. والحيوانات البحرية تطلق في الماء، حتى بعد موتها وأخلالها بطلق منها هذا النازل ويدفع جانب كير منه في ماء البحر إلا أن « دوره الكربون » لا تغير دائعاً هذا السير المطلق. لأن بعض الحيوانات يستطيع أن يعده تفاعلاً بين ثاني أكسيد الكربون وعنصر الماء فتولد مركبات تعرف باسم « الكربونات ». وفي هذه المركبات يخزن جانب غير بسيط من عنصر الكربون في الأرض. أو قد تعرف « دوره الكربون » بتولد اطباق الفحم. ولكن اطباق الفحم أقل من دواسب « الكربونات » الحيوانية مقداراً. وكلما اتساع بزيل من الطيارة جانباً من الكربون الذي تتناوله الأفعال الحيوانية على التوالي المقدم، لاسيما لأن هذه المد بين الكربونات الحيوانية والفحم من الموارد التي تقاوم التفاعل الكيميائي. والتزبيب مع هذا أن البحوث الجيولوجية أثبتت أن مقدار ثاني أكسيد الكربون في الماء والماء ومقدار الكائنات الحية كانت مقداراً ثابتاً مدي ملايين من السنين. والظاهر أن التقص يبدأ بما يطلق من ثاني أكسيد الكربون من الطبقات السفل من القشرة الأرضية ومن تفتت الصخور البركانية.

وإذا بحثنا هنا التوازن بين ثاني أكسيد الكربون والباتات والحيوان وجدنا أنه لا يعتمد فقط على كون مقدار ثاني أكسيد الكربون ظل ثابتاً دهوراً طويلاً، بل ويعتمد كذلك على تركيب الأحياء كذلك وذلك يصح أن ندعوه « التوازن الضوئي ».

ف هنا إن الباتات تستطيع أن تحول ثاني أكسيد الكربون بفضل ضوء الشمس وحييات الضمير (الكلوروفيل) إلى مواد ضوئية وأوكسجين. وإن الحيوانات تأكل الباتات فأكل الباتات تأخذ مقداراً من الكربون فيها وتحوله إلى ثاني أكسيد الكربون. ولما كانت الباتات لا تستغني عن ضوء الشمس لتركيب المواد الضوئية فضوء الشمس إذا مامل لاغنى عنه في حفظ التوازن الضوئي. ولا يعني أن معظم الطاقة في ما يصيب الأرض من ضوء الشمس يستند في تدفقها إلى بجهلها قابلة لكن الاندان، وإن قليلاً منها فقط يستند في التركيب الضوئي.

والكربون الذي يخزن في الباتات كل سنة ليس كل الكربون المتثبت في أجسام النبات لأن كثيراً من النبات يسرّر، وكثيراً منه تأكله الحيوانات ومنها ما يسرّر أيضاً. فالنبات الأكبر من الكربون المخزون على هذا التوالي يخزون في الأشجار المسمرة. وما في الحيوانات من الكربون يعدل تقريباً مقدار الفحم الذي يحوي كل سنة. وبقدر توداده ان مقدار الكربون المتثبت في أجسام النبات والحيوان يعدل نصف مقدار ثاني أكسيد الكربون في الماء.

واما قابلنا بين مقدار الكربون الذي تثبتُ البيانات كلَّ سنه بقدر المخزون في الأرض كان الثاني اعظم جداً من الاول . وسبب ذلك واضح وهو ان الوف الالوف من الدين انتقت والبيانات تثبت الكربون في جسمها بضما المجرى ثم تغير في الأرض . ومع ذلك فان متادير النحْم وكربونات الحجر المدفونة في الأرض يسيرة جداً اذا قياس بعاليين السنين التي اشترت على فعل البيانات في تثبت الكربون وهذا يدلُّ على ان جسيماً قليلاً جداً من هذا الكربون المتبقية يتحوّل فجأة وكربونات . والبحث يدل على ان البيانات تأخذ من الماء مقداراً من الكربون يكاد يعدل تماماً لالمقدار الذي تطلقه الحيوانات بالتنفس . اما ما يتحوّل الى كربونات الحجر او فحم فلا يزيد على خمس واحد في المائة . الا أن هذا التوازن قد يتغير الى ناحية البيانات لأن في الماء من ثاني اكسيد الكربون ما يكفي لتقدير من البيانات هو ضعفاً لقدرته الحالي مدى ثلاثة فرون . وهذا إذا تمَّ يعني نشوء حرج كثيف على نحو ما شهد العالم في بعض العصور الحالية . وأما انحراف التوازن الى ناحية الحيوان فلا يدوم - اذا أتحقق - لأن الحيوانات لا تلبث حتى ترى ان ليس أمامها بات يمكن لذاتها . والتزبيب ان الطبيعة تحافظ بالتوازن العصري وتحافظ عليه بمحافظة دقيقة تدعى الى النجع . فالوازنة بين الماء وبيانات تشمل عموداً طويلاً . ولا يعلم الباحثون كيف يحافظون بهذا التوازن الضوئي . ولكن لا دليل ان هناك وسائل طيبة لا تعرف الا شيئاً يسيراً عن بعضها

فهل يمكن الاحتفاظ بهذا « التوازن الضوئي » الى ماشاء الله ؟ سؤال عظيم الشأن ، فإذا حارتنا ان نغيب عنه من ناحية العوامل التي تحمل هذا « التوازن » مسطعاً عجزنا عن ذلك طبعاً مطمع هذه العوامل . ولكن اذا نظرنا الى الموضوع من ناحية الكيميائية الحيولوجية استطعنا ان نغيب بالايجاب . ذلك ان الحياة تستند على اشعاع الشمس ووجود ثاني اكسيد الكربون في الماء والماء . وليس ثمة ما يدل على ان قوة اشعاع الشمس قد ضفت في الصور الحيولوجية التي درستها . ولا ما يدل على أنها تتدفق في المستقبل القريب . أما في ما يتعلق بنائي اكسيد الكربون في الماء فالصلة مختلف قليلاً . ذلك ان البيانات والحيوانات حوصلت أثناء تطورها مدى تلابين ومتلات الملايين من السنين ، مقداراً عظيماً جداً من كربونها الى فحم وكربونات الحجر . فالكربون الذي في هذين المعدفين متبقٍ فيها لا يعود منه الى « دورة الكربون » الا مقدار يسير لا يزيد على الرابع على الاكثر . وعلى هذا الاساس ومن هذه الناحية وحدتها ، لا يمكن ان يقدر مدى التوازن الضوئي - كما هو الحال - بأكثر من ٣٠٠ مليون سنة . أما هل تستطيع الاحياء ان تتبع نموولاً عيناً يمكنها من اطلاق كربون النحْم وكربونات الحجر ، فن أسرار المستقبل وحده