

---

---

## العناصر الحيوية

---

خمة عشر ضرراً لا يتغنى عنها الانسان

---

---

الزرنيع عنصر سام . يسم معظم الاحياء ، ولكن طائفة من المكروبات تستعمله غذاء . بل اغرب من هذا ان طائفة اخرى من المكروبات تحتاج الى عنصر السليسيوم في غذائها . وهو كما يعلم القراء الضرع الذي يتأثر بالضوء فتريد مقاومته لتيار الكهرلبي او تنفس وفقاً لنصف الضوء الواقع عليه او قوته . ثم ان السليسيوم يؤثر تأثيراً ساماً في النبات والحيوان . فقد ثبت ان مناطق مينة في ولايتي وايونج وداكوتا ، تحتوي تربتها على عنصر السليسيوم ، فيدو اثره في الحيوانات والناس الذين يفتقونها . اذ يصابون بضعف النمو . والشيوخة بالاكراه . بل ان اثره يمتد الى ماوراء للتاقلق نفسها لان الخنطة التي تزرع هناك ، تقل تأثيره السام الى حيث تباع وتؤكل

فهنا عنصران - الزرنيع والسليسيوم - هما غذاء لبعض الاحياء ، وسم لبعض الآخر . ومن أفاذ الكيماة الحيوية ، ان بعض الاجسام الحية تكثي باستعمال بعض العناصر فتعجز قاندة من استهلاكها . حالة ان بقية العناصر لا قبل لها بها ولا قاندة لها منها بل قد يكون لوجودها في الجسم الحلي فعل ضاراً او ساماً . حتى العناصر انقرية بعضها من بعض في الخواص الكيماوية ، لا يمكن ان يحل بعضها محل بعض في الاجسام الحية ، بلا تمييز . فالحديد عنصر حيوي في جسم الانسان . ولكنك لا تستطيع ان يحل النيكل محله . بل قد نجد عملاً حيوياً واحداً يقوم به عنصر سمين في احد الاحياء ، وعنصر آخر في احياء اخرى . فالنحاس في بعض الحيوانات كالكر كند او السرطان البحري يفعل فعل الحديد في جسم الانسان . اي انه جزء من المادة التي تقوم بعمل التنفس الاماسي ، وهو نقل الاكسجين من عضو التنفس الى خلايا الجسم ومن غرائب ما يلاحظ ، ان مقادير العناصر في الارض متدرجة وفقاً لحاجة الحياة اليها ؟ قبل هذا مجرد صدفة او هو تابع لنظام علوي ؟ فقوم جسم الانسان يتامل قوام الماء والارض .

وملوحة مياه البحر شبيهة بملوحة دم الجسم ، لذلك نؤكد تكون المحلولات التي تحتفظ فيها الاناج حية في معامل البحث، قرية في قوامها من مياه البحار. فصح شيء من التجوز ان نقول ان مياه المحيطات القديمة تجري في عروقنا .

ومن الاسئلة التي تخطر لباحث في هذا الموضوع : لو كان توزيع العناصر في الارض غير ما هو اكان من استطاع نشوء الحياة عليها ؟ اكان في استطاعة الاحياء ان تنشأ وترقى ، لو لم يكن هناك قصور وكبريت ، وكان محطها زربخ وسليوم فقط ؟ ان هذا ضرباً من الاسئلة ، يقرأ علماء الكيمياء الحيوية بعجزهم عن الاجابة عنها . فالقصور لا يزال يكتشف الصلة بين العناصر وأماكن الحياة المتعددة

الآن ان البحث بدأ يكشف عن حقائق متنوعة كبيرة الشأن تصل بالعناصر التي تدخل في تركيب الجسم الانساني . ومعظم هذه الحقائق مستخلص من علم التغذية الحديث ، وتطبيق ما يعرف عنه في اجسام الحيوانات على جسم الانسان

وبعض نواحي هذه المعارف الجديدة ذو قيمة علمية كبيرة الشأن . فالجحوظ ( النواتر ) وهو مرض سوطن في بعض المناطق — كويسرا مثلاً — يمكن سالجته الآن باضافة مقادير قليلة من عنصر اليود الى ماء الشرب او ملح الطعام . ثم انه بفضل هذا العلم الحديث ، علم التغذية ، استطاعت جماعات من الناس في سنوات الازمة الاقتصادية ، ان تتغلب على أنواع الامراض المعروفة بأعراض نقص الغذاء . وذلك لهم ما يجب ان يحوي عليه كل غذاء من العناصر الحيوية فاهي العناصر الاساسية التي لا بد منها في جسم الانسان ؟ هي خمسة عشر عنصراً على الاقل . قاناً أصيبت الارض بمحادث كوني ، ازان أحد هذه العناصر من الارض وجوها ، أفضى ذلك الى هلاك الانسان . ان رجال بعض الممالك الافريقية لا يحجمون عن اعطاء مواشيهم وأحياناً زوجاتهم مقابل الصوديوم الذي في ملح الطعام . ونقص اليود في التربة والماء والهواء يحمل الغدد الدرقية عبثاً ثقلاً فتضخم ويحصل مرض الجحوظ ( النواتر )

ولما كان الماء محور ثلثي الجسم الانساني وزناً ، ولما كان معظم ما يتأوله من المواد يحوي على عنصري الماء — اي الابدروجين والاكسجين — فقنارها في الجسم كبير بحكم الطبع . وينها عنصراً الكربون والنروجين ، لان الجزئيات الضوية الكبيرة التي تقوم بأفعال الحياة الاساسية تركيب منها ، أوها أسلان لا غنى عنها من أصولها . ويساعدها في تركيب هذه الجزئيات الضوية المعقدة عنصراً القصنور والكبريت — ومن هذه الجزئيات كما قلنا ، جزئيات البروتين — مثل حمسبر ( هيوغلوين ) الدم وجسبين ( كاسين ) اللبن وزلال ( البومين ) البيض ثم ان الجسم لا يستغني عن عنصرتن معدنيتين هما الكالسيوم والمغنسيوم ، في تكون النظام

والأسنان ، ثم انهما بالاشتراك مع الصوديوم والبوتاسيوم لازمان للانفعال السوية في الاعصاب والدماع والعضلات ومنها عضل القلب ، وللاحتفاظ بقلوية الدم وملوخته وقلوية سوائل انساج الجسم وملوحتها ، على مستوى مناسب . واثبات ان هذه العناصر الارضية ، اجزاء نظام سقّد من التوازن الدقيق . فاذا كثر الصوديوم عما يجب ، وقلّ الكليسيوم عما يجب ، انبسط عضل القلب ووقف عن الخفقان . أما البوتاسيوم ففعل فعلاً شبيهاً بفعل الصوديوم والمنشيوم بفعل فعلاً شبيهاً بفعل الكليسيوم ، ولكن لكل من هذه العناصر عمله الخاص به ، ولا يمكن ، احلال الصوديوم تماماً محلّ البوتاسيوم ، ولا للمنشيوم محلّ الكليسيوم . فوجب ان تكون جميعها في المقادير اللازمة ، حتى يكون القلب — أو أي عضو أو نسج آخر — سويًا في قيامه بوظيفته .

ثم هناك عنصر الكور . فهو في ناحية من نواحي فعله ، لا غنى عنه لتقيام العناصر الارضية المنفردة بفعلها . ومن أم وظائفه تعديل شحناتها الكهربائية ، وموازنة تأثيرها . فالكور يطلق ايونات سالبة الكهربائية . والمعادن الارضية التي تقدم ذكرها ، أي الصوديوم والمنشيوم والبوتاسيوم والكليسيوم ، تطلق ايونات موجبة الكهربائية تمثّل هذه فعل تلك . ويضاف الى هذا ان الكور يدخل في تركيب مركبات حيوية ، فهو يتحد بالايديروجين فيتولد الحامض الايديروكوريك المشتمل في المعدة لضم المواد البروتينية

أما الحديد ، فمصر أساسي في تركيب الحيمر (الهيموغلوبين) وهذه المادة هي ما ينقل الاكسجين في كريات الدم الحمر ، من الرئتين الى خلايا الجسم . ثم انه يدخل في تركيب بعض الحيزونات التي تقوم بعمل الاكسدة داخل الخلايا . ويظن انه يقوم بدور الوسيط (كتاليست) هنا اذن اثنا عشر عنصرًا هي الايديروجين والاكسجين والنترجين والكربون والنفسفور والكبريت والكليسيوم والمنشيوم والبوتاسيوم والصوديوم والكور والحديد ، ومنها يتركب ٩٩ في المائة من جسم الانسان وزناً . ولا يمكن النفاضة بينها ، لانها جميعاً لازمة للقيام بأعمال الحياة الاساسية في جسم الانسان . فجميعها يجب ان تكون فيه ، وبالمقادير المناسبة كذلك

وهناك ثلاثة عناصر اخرى ، لا يحتاج الجسم الا الى مقادير يسيرة جداً منها . ولكن وجودها او عدمه مع ذلك ، فاصل بين الحياة والموت

فمصر اليود لا يتفق عنه ، ولا يمكن ان يحلّ محله عنصر آخر ، في تركيب مادة الثيروكسين ، التي تهرزها الغدة الدرقيه . فذراته الداخلة في تركيب جزيء الثيروكسين ، تؤدي لصيها من السهل في ضبط عمل التمثيل (metabolism) في الجسم ، ومدى التفاعلات للكيماوية الحيوية فيه . فاذا كان ما تهرزه الغدة الدرقيه من الثيروكسين قليلاً ، ضف فعل التمثيل في الجسم ، فيميل الى

النسبة المرصية، ويظهر نشاطه الفعالي الى حدود البلادة . وقد اثبت الطب الحديث ، ان  
 للمصابين مثل هذه الاعراض بصيرون خيراً عظيماً من الحلقن بمقادير موافقة من مادة التيروكسين هذه  
 اما عنصر المنغنيس ، فكان يظن الى عهد قريب ، ان وجوده في الجسم طارىء ولا شأن له  
 ولكن ثبت أخيراً انه لازم لسليمة التماسك وانه يقوم بعمل الوسيط في بعض التفاعلات  
 الكيماوية داخل الخلايا ، وقد جربت تجارب في الجرذان ظهر منها ان معدل الوفاة عال جداً  
 بين صغار الجرذان المولودة من اناث حذفت المنغنيس من غذائها او كان مقداره فيه يسيراً جداً  
 ثم هناك النحاس ، وهو عنصر لا نجد منه في جسم الانسان الا آثاراً ، ولكنه مع ذلك  
 لازم لكي يحسن الجسم استعمال الحديد في تركيب الهيموجلوبين ( الهيموغلوبين ) . ولعل هذا  
 يفسر فائدة حيرعات صغيرة من مركبات النحاس في بعض أنواع فقر الدم ( الانيميا )

ولا يعلم الآن هل يفر البحث عن عناصر اخرى غير العناصر الخمسة عشر التي تقدم  
 وصفها ويثبت ان الجسم يحتاج اليها ، ولكن من المؤكده ان اذا أسفر عن ذلك ، فان المقادير  
 التي يحتاج اليها الجسم منها ، صغيرة جداً

على ان ما تقدم لا يعني ان الجسم لم يكشف فيه اثر للعناصر الاخرى . وانما يعني ان هذه  
 العناصر الخمسة عشر لا تفي عنها اي انها حيوية

قالبها المعرضون بطبيعة علمهم للنسب الناشء عن الصناعات التي يزاولونها ، تجد في اجسامهم  
 مقادير من الكروم او السيليوم او الثوريوم او الراديوم او غيرها

ومن العناصر التي توجد دائماً في جسم الانسان عنصر الكوبلت ، ولكن الرأي الآن  
 انه طارىء وانه بلازم شوائب الجسم . الا ان بعض الباحثين ، تقدم في العهد الاخير ،  
 رأي خلاصته ان الكوبلت لا تفي عن تعاونه مع النحاس والحديد في تركيب الهيموجلوبين ، وانه  
 لا بد منه لمنع فقر الدم الذي سببه قلة الهيموجلوبين . وقد يكون الكوبلت في النشاء في شكل لا يسهل  
 تمثيله في الجسم او قد يتخذ ذلك على جسم معين لحواصن فيولوجية ينفرد بها . ونوعه فريق من  
 العلماء يرى الآن ان الزنك والزرنيخ لازم للجسم ، ولكن هذا البحث لا يزال في حاجة الى  
 كثير من التدقيق والتحقق . ثم هناك عنصر الفلور fluorine فقد كان الرأي قبلاً انه حيوي  
 لا يستنى عنه في تركيب بناء الانسان . ولكن هذا القول لم يستند الى اساس علمي . ثم ثبت في  
 العهد الاخير ، ان اسنان الناس في مناطق مختلفة في الولايات المتحدة الاميركية ، تصاب بضع  
 دكر وثبت كذلك ان سبب هذا الداء وجود مقدار يسير جداً من الفلور في ماء الشرب  
 يقع جزءاً في مليون جزء من الماء . وهذا مثال على عنصر كان يظن انه حيوي قبلاً  
 فظهر انه ضار

ان هذا المثل الذي ضربناه على تأثير الفلور في ثقب مينا الأسنان ، دليل على الصواب التي يبانها العلماء في هذا الضرب من البحث ، لصغر التقادير التي يتناولونها في بحوثهم. فالحقائق التي يكتشفونها ، مستخرجة من تجارب ، قاعدتها أعداد طعام مؤلف من مواد معينة بتقدير معروفة ، ومراقبة تأثيرها في الحيوانات ، ولا سيما الجرذان . ولكن تحضير طعام تن من كل شائبة ، لا يجتري الأهل المواد التي تريد عافية ، ليس بالعمل السهل . ثم ان منع تلوثه بعد تحضيره ، عمل شاق ، لان جدران الأوعية قد تكون فيها مواد يتصل أثرها بالطعام . فيشوش الناتج التي تسفر عنها التجربة . فإذا كان الوعاء من زجاج ، فقد يتصل بالطعام منه مقادير بسيطة جداً من الصوديوم أو البوتاسيوم أو الحديد أو الزنك وفقاً لتكوين الزجاج نفسه ، بل ان الماء المكرر ينقص ذراته أشياء من جدران الأجهزة التي يكرر فيها ، ومن الأوعية التي يحفظ فيها . تلوث الطعام التي المدة لهذه التجارب ، ليس بالامر الذي يسهل شمه بها تبلغ اساليب البحث من الاتقان ، وإنما ينطاع الاقتراب به من التفاه السام . ثم ان الجرذان التي تجرب التجارب عليها يجب ان تحفظ في اقص لا تستطيع ان تقضم منها او فيها اشياء تضيف الى اجسامها ما يطل على الباحث بحدته . ويضاف الى هذا ان الحيوانات يجب ان تربى احياناً متوالية ، حتى تكون خاضعة لجميع قواعد الدقة العلمية اللازمة . اما البحث في النباتات فأسهل منه في الحيوانات ، وضيق المقام يضطرنا ان نحيل القارئ الى « باحث جديدة في غذاء النباتات » ( مقتطف ابريل ١٩٣٠ ص ٣٩٤ ) و « صحائب حياة النبات » ( مقتطف نوفمبر ١٩٣٣ ص ٢٩٢ )

وهذا البحث في العناصر اللازمة للجسم الحي يزداد تعقيداً عندما نذكر ان للعناصر نظائر ، اي اشياءاً تحمل مكاناً واحداً من جدول العناصر الدوري والذري ، ولكنها تختلف من حيث وزن الذرة . فالإيدروجين السادي وزن ذرته واحد ، والديوتيريوم أو الأيدروجين الثقيل وزن ذرته ٢ والبريتيريوم وزن ذرته ٣ . وكذلك للأكسجين وغيره من العناصر نظائر . فهل تأثير النظائر في الجسم شبيه بتأثير العنصر السادي المألوف أو هو يختلف ؟ هل الماء الثقيل ضار بالإنسان ؟ انه ضار ببعض الحيوانات الدنيا . فلذا تأثيره في جسم الانسان ؟ واي نسبة من الأيدروجين الثقيل في الماء السادي تنفق ولو ازم الجسم الحي ، فلا تسممه ولا تضره به ؟

\*\*\*

هذه بعض المسائل التي تخطر على البال عند البحث في تركيب الجسم من ناحية  
الطبيعية الكيماوية  
( ملخصة عن البستك أميركان )