

المقتطف

الجزء الرابع من المجلد الثامن والتسعين

٣ ربيع اول سنة ١٣٦٠

١ ابريل سنة ١٩٤١

سر طاقة الشمس

وأدوار زيديتها ونقصانها

لا حياة على الارض ولا حركة بنهر أشعة الشمس . فما مصدر طاقتها ؟ ومتى بدأت تولدها وتخزنها ؟ وإلى متى نستطيع أن نحضي تمدداتها ؟ وكيف نشأت شمسا وما يكون مصيرها ومصير ارضنا بعد أن تنفذ مصادر طاقتها

قيس مقدار مايقع عمودياً من اشعاع الشمس على مساحة مترمتر مربع من سطح الارض في الثانية فإذا هو ١٣٥٠٠٠٠ راج (erg) وذلك بعد حساب مايمتصه الهواء في خلال اختراق الأشعة له . فإذا حولنا هذا القدر من الطاقة الشمسية الى مايقابله من طاقة الفحم ، وجدنا أن أرضاً مساحتها ضعف مائة قدم مربعة تتلقى من طاقة الشمس في يوم عادي قدرأ يعادل الطاقة المستخرجة من فحم ثمنه بضعة جنيهات . وغني عن البيان أن الشمس تتلقى جزءاً صغيراً جداً من مجموع مايشعه الشمس من طاقة في الفضاء

وتقدر حرارة سطح الشمس بنحو ستة آلاف درجة . وليس في العالم مادة لا تتحول غازية بفعل حرارة هذه شدتها . ولذلك فجميع العناصر على سطح الشمس في حالة غازية . وتدل مباحث أخرى وباضية وتجريبية على أن حرارة قلب الشمس تبلغ عشرين مليون درجة أو أكثر قليلاً . ولو كان في الوسع أن تصنع مدفأة صغيرة لا يصهر مئونها بفعل الحرارة العالية وولدت

فيها شدة حرارتها من رتبة حرارة قلب الشمس ، لكثفت حرارة هذه الشعة لاشعاع كل ما يقع حول المدفأة في دائرة نصف قطرها مائة ميل

ومن الخطأ أن نض أن الغازات في الشمس لطيفة مخلخلة البياض ، فالغازات التي تتاوهها على سطح الأرض أنظف وأقل كثافة من السوائل والمواد . ولكن الضغط في باطن الشمس عال جداً يبلغ عشرة آلاف مليون جوف . ففي حالة كهذه تضغط الغازات حتى لقد تفوق في كثافتها كثافة السوائل والمواد المألوفة أي إنها في حالة طبيعية غير مألوفة على سطح الأرض

. وشددة الضغط، وقبول الغازات للانضغاط، يضيان الى زيادة الكثافة في مادة الشمس زيادة كبيرة سرية وفقاً للانتقال من سطح الشمس الى قلبها . وقد حسب فريق من العلماء أن كثافة قلب الشمس أعظم من كثافة الشمس جملة واحدة نحو خمسين ضعفاً . ولذلك يمتبر العلماء أن كثافة الغازات في قلب الشمس تفوق كثافة الزئبق ستة أضعاف . ويقابل هذا ان غاز طبقات سطح الشمس لطيفة ، والضغط الجوي في جو الشمس — Cirromosphere وهو غلافها الخارجي — لا يبلغ أكثر من جزء من الف من ضغط هواء الأرض

فند ما لسأل ما مصدر حرارة الشمس ، منذ كرين درجات هذه الحرارة العالية ، فلم أن عمل الاحتراق المعروف على سطح الأرض لا يكفي لتوليد هذه الحرارة العالية ولا لتوليد مادة طويلة كافية تتفق وعمر الشمس . فند ماغرق غراماً من الفحم بولد طاقة لا تزيد على جزء من خمس مائة الف جزء من الطاقة التي ولدها غرام من كتلة الشمس في خلال تاربجتها . ولو كانت الشمس من الفحم وبدأت تشتعل في عصر التفرعون الأول لما كانت الآن إلاً وبدأت يبرداً والحقيقة أن فكرة الاحتراق قسها لا تتفق وأحوال الشمس . ففي طبف الشمس خطأ الكريون والاكسجين وهما عنصر الاحتراق . ولكن حرارة الشمس أعلى من ان تدع مجالاً لاحتراق هذين العنصرين . فحين نهم الاحتراق على انه تفاعل المادة القابلة للاحتراق مع الاوكسجين تتولد من التفاعل مواد مركبة وتطلق طاقة حرارة . ولكن شدة الحرارة في كتلة الشمس تحمل المركبات المتقدمة الى عناصرها . فيخار الماء يتحلل ايدروجيناً وأوكسجيناً وثاني اكسيد الكريون يتحلل كربوناً وأوكسجيناً . فالغازات التي تتقوم بها كتلة الشمس يجب ان تكون عناصر لا مركبات

وقد عمز علم الطبيعة في القرن الماضي عن تفسير مشكلة طاقة الشمس وسرها . ولكن كشف ظاهرة انحلال المادة الاشعاعية، واحتمال تحويل العناصر بعضها الى بعض، اخلفنا ضوءاً على هذا

السر الفاض . ذلك أن العلم الحديث أبان أن في باطن نوى الذرات تحتوي مقادير عظيمة من الطاقة

هذه الطاقة الذرية subatomic التي كشفت أولاً منطلقاً من تلقاء نفسها من ذرات العناصر المشعة ، تطلق في أحوال خاصة في تيار عظيم فوق طاقتها ملايين الأضعاف طاقة التفاعلات الكيميائية المعروفة كفاعل الاحتراق . وإذا كانت الشمس المكونة من لحم مشتمل تحول رماداً في خمسين قرناً أو ستين ، قائماً وهي تستمد طاقتها من العالم الذري تستطيع أن تمضي في إطلاق طاقتها العظيمة ملايين والوف الملايين من السنين

إلا أننا نعلم أن العناصر المشعة التي من قبيل الأورانيوم والثوريوم ليست على جانب من الوفرة في جسم الشمس بفسر هذه الطاقة العظيمة التي تطلق منها . ولذلك لا مفر لنا من القول بأن طاقة الشمس مردّها إلى تحويل العناصر العادية المستقرة إلى عناصر مشعة فإهي الأساليب المثبتة في هذا الآتون الكوني ، حيث يحدث تحول واسع النطاق في نوى الذرات فتطلق هذه المقادير العظيمة من الطاقة ؟

كان الجواب الأول عن هذا السؤال من مقترحات باحثين شابين في سنة ١٩٢٩ أحدهما يدعى روبرت أتكينس والثاني فرتر هورمانز . ومؤدى رأيهما أن الاصطدامات التي تقع في قلب الشمس بين نوى الذرات المتطارة ، في جوٍّ طلي الحرارة ، تحدث تحولاً في هذه النوى من نمط التحوّل الذي تحدثه انفذائف التي يطلقها العلماء بوسائلهم القاصرة على نوى الذرات في معامل البحث غل سطح الأرض

ويجب أن نذكر أن العناصر في جوٍّ هذه حرارتها الشديدة ، ليست مجموعة من الذرات والجزيئات ، بل هي نوى ذرات جردت من كهرباتها وكهربات فصلت بعضها بعض . ونحن نعلم أن الكهربات تنزع من النوى إذا كانت الحرارة أقل من حرارة باطن الشمس . فصورة باطن الشمس حيث يقع التفاعل بين النوى نولداً مقادير عظيمة من الطاقة ، هي صورة نوى مجردة من كهرباتها وكهربات منفصلة بعضها من بعض وجميعها تتحرك هنا وهناك بغير ضابط أو نظام ودوام الاصطدامات بين النوى في باطن الشمس بفعل الحرارة العالية والحركة ، يجعل تأثير الاصطدام اعظم وأقوى من طريقة قذف النوى في معمل البحث بقذائف شتى . فإذا أخذنا قدرأ من مزيج الأيدروجين والليثيوم وأجناه إلى درجة واقية فإن الاصطدامات الضيفة بين ذراتهم هذين الضعيفين تستمر حتى تتحوّل جميع النوى إلى هليوم . وفي هذه الحالة ينطلق

من التوى المتحوّلة ، في اثناء تحوّلها ، قدر عظيم من الطاقة يكفل استمرار حمولة المزيج الى ان تفقد التوى المرصّة لهذا التحوّل

فكل الحاجة الى رفع درجة حرارة المزيج حتى يبدأ التفاعل

والثابت ان العنصر بدأت عمرها ككتلة ضخمة من غاز على درجة واحدة من الحرارة . وان حرارتها ازدادت ووبداً روياً بتأثير التجاذب بين دقائقها ، وبجاذبها تفلست وكان من أثر تفلصها تولد حرارة جديدة في باطنها ، فلما بلغت حرارة باطن هذه الكتلة الغازية ، درجة كافية لاجداث التفاعل المتقدم وصفه بين التوى ، كفى انطلاق الطاقة الدورية من التوى المتحوّلة بتأثير هذا التفاعل ، لمنع الشمس من تفلص آخر ، ولا استمرار التفاعل بين التوى ، فبانت الشمس حالتها المستقرة التي هي عليها الآن

ان طبقات الشمس الخارجية ، تضبط انطلاق الطاقة من باطنها . فاذا حدث ، لسبب ما ، ان ضعف التفاعل بين التوى المولد للطاقة ، أعقبه تقلص في مجموع كتلة الشمس ، ينشأ عن التقلص زيادة الحرارة ، — لأن التقلص يفضي الى زيادة معدل الاصطدام بين التوى — فيعود انطلاق الطاقة الى معدله السابق . واذا حدث لسبب ما ، ان زاد التفاعل بين التوى وزاد مقدار الطاقة المنطلقة ، أعقب ذلك تمدد ، ينشأ عنه زيادة المصع من طاقة الشمس وهبوط في معدل الاصطدام بين التوى ، فيقل التفاعل ويهبط مقدار الطاقة المنطلقة الى معدله السابق

غير ان التفاعل بين الايدروجين والليثيوم سريع جداً فلا يكفي منبعاً رئيساً لطاقة الشمس . لأن تحوّل الليثيوم والايدروجين الى هليوم لا يستغرق اكثر من بضع ثوانٍ اذا كانت الحرارة عشرين مليون درجة . يقابل هذا ان التفاعل بين البروتونات وتوى الأكسجين بصري جداً فلا يبي في تفسير حرارة الشمس

اما التفاعل الذي يرجع اليه معظم ما يتولد في الشمس وما ينطلق منها من طاقة فقد كشفه اندكنوره زويت herbe بجامعة كوريل والندكتور كارل فون فيساكر وهو لا يحد في تفاعل واحد ولكنه سلسلة من التحولات حلقاتها مرتبط بعضها ببعض ، أي انه تفاعل مسلسل فاذا كان مقدار الايدروجين وافياً توقف معدل التحول على نسبة الكربون او التروجين في كتلة الشمس . واذا سلّمنا بأن نسبة الكربون في كتلة الشمس تبلغ واحداً في المائة — بحسب علم الفلك الطبيعي — فالتا نجد ان « بيت » استطاع ان يثبت ان مقدار الطاقة

المطابقة من الشمس على اعتبار أن معدل الحرارة ٢٠ مليون درجة ، يطابق المقدار المنطلق منها فعلاً . ولكن إذا فرض أن حرارة قلب الشمس ٥٠ مليون درجة فإن الدورة تستغرق خمسة ملايين من السنين أي أن كل نواة من الكربون أو التروجين دخلت في هذا التفاعل تخرج منه ثانية بعد هذا الزمن وكأنها لم تكن .

فإذا بنظر من تحول في شمسنا نتيجة لاستنفاد وقودها الايدروجيني ؟ يبدو لأول وهلة أن هذا يفضي الى نقص مستمر في مقدار الطاقة المتولدة فيها . وهذا يعني أن شمسنا سالكه طريقاً يفضي بها رويداً رويداً الى التمام والبرودة .

ولكن بحث الملامة « جامو Gamow » يدل على أن الشمس على الرغم مما تقدم سالكة الآن طريقاً يفضي بها رويداً رويداً الى زيادة الحرارة والاشراق .

ذلك أن معدل التحول في نوى الذرات لا يتوقف على مقدار النقص المتفاعل (وهو الايدروجين) بل على درجة حرارة التفاعل كذلك . ولا يخفى أن الهليوم الذي يتولد في باطن الشمس نتيجة لتفاعل الايدروجين ، أكتف من الايدروجين وأقل شفوفاً منه . فالطاقة السالكة طريقها من باطن الشمس الى سطحها الاشعاع ، تجرد في الهليوم ستاراً اختراقه أشق عليها من اختراق ستار الايدروجين فيزيد مجمع الطاقة في باطن الشمس . وهذا يفضي بدوره الى زيادة معدل حرارة الشمس وإلى زيادة معدل التفاعل النووي وزيادة معدل الطاقة المتولدة من هذا التفاعل . ولا بد من أن يزيد على الزمن رغم ستار الهليوم ، مقدار الطاقة المنطلق من سطح الشمس لكثرة المحزون في باطنها . وبعد انقضاء زمن معين يزداد هذا المقدار مائة ضعف في حين أن مقدار الايدروجين في كتلة الشمس يكون قد قارب النفاذ .

ولكن هذه الحالة لا تحدث لتتيرأ في الحرارة المتولدة والمنطلقة حسب بل تحدث تيرأ في حجم الشمس فيزيد حجمها أولاً — لأن زيادة حرارة الباطن تفضي الى زيادة الحجم فيزيد الاشعاع ويقل التفاعل — ثم بعد ذلك يبدأ حجمها في الضور .

وزيادة حرارة الشمس بمقدار مائة ضعف يرفع معدل حرارة سطح الارض الى درجة غليان الماء . وإذا كانت الصخور لا تنصهر عندما تبلغ هذه الحرارة ، قلبهار والمحيطات تبلغ درجة الغليان .

من المتذر علينا ان تصور جيداً ما باتياً على سطح الارض في مثل هذه الاحوال . ولكن يجب أن نذكر ان التبر في اشعاع الشمس يعني جداً ، يدل على ذلك ان في اثناء انصهار

الجيولوجية المعروفة . خسرت الشمس مقدار واحد في المائة من ايدروجينها ، ولكن معدل حرارة الأرض لم يزد إلا بضع درجات

غير ان الارتفاع البطيء المتدرج في معدل حرارة سطح الأرض ، يحتمل ان يصحبه تطور في عالم الاحياء بحيث تصبح الاحياء قادرة على العيش في بيئة حرارتها أعلى من حرارة بيئها الحالية . ولكن لما كانت الاحياء العليا — كما نعرفها — طاجرة عن العيش في ماء فان ، فالتألب ان ارتفاع الحرارة يصحبه تنكس وانحطاط في انواع الاحياء . ولذلك يرجح ان تكون الأنواع العليا من الاحياء قد اندثرت من الأرض قبل ان تبلغ حرارة سطحها على المعدل درجة النيلان

ونرى استنفدت الشمس آخر ايدروجينها نفدو وهي مجردة من مصادر الطاقة الذرية ، وعندئذ تبدأ في التقلص . ولكن الحرارة الناشئة عن التقلص لا تكفي لبعث الروح فيها بدأتاً جديداً ، وهي اذا قيست بالطاقة الذرية لم تكن شيئاً مذكوراً . وعندئذ تبدأ الشمس في الانحطاط اي في الضور وضعف الاشراق . وعندئذ تشرف على «الموت»

وقد تصور الشمس في هذه المرتبة من نموها، كتلة صخرية باردة . ولكن هذا تصور خاطيء . والتألب ان حالة باطن الشمس تكون حينئذ على غير ما نعهده من احوال المادة على سطح الأرض



ان الغازات تشو للضغط لأن الفراغ بين ذرة واخرى ، وجزية واخر ، فراغ كبير جداً وبخاصة بالقياس الى احجام الذرات . وعندما تنفخ الهواء في عجلة سيارة لا تضغط جزيئات الهواء قسها وانما تقلل المسافات التي تفصل بينها . ولكن اذا مضينا في ضغط الهواء ، ولاسيما اذا بردنا الهواء المضغوط نحول سائلاً وعندئذ تصجر زيادة الضغط عن نقص حجم السائل نقصاً يذكر . أما السوائل والجوامد فذراتها وجزيئاتها قريب بعضها من بعض فرباً متفاوتاً وهذا سر المشقة في ضغطها ونقص حجمها

عل اننا نعلم أن الذرات قسها فراغ على الأكثر ، وان معظم كتلة الذرة مركز في نواتها . والكهربات واقعة في اساق سديمي حول النواة على ابعاد كبيرة جداً بالقياس الى حجم النواة والكهربات قسها ، حتى نبلغ مسافة الكهرباء في بعض الذرات الوفاً من اضافة حجم النواة قسها

ولكن بالضغط الشديد ، أو بالحرارة العظيمة والضغط الشديد، قد تتحسك الذرات فتشغل حجراً من المكان أقل كثيراً من الحيز الذي تشغله وهي في حالتها الطبيعية . أي أن الكهروبات البعيدة عن الثواة مثلاً تتداخل في مناطق الكهروبات القريبة من الثواة وكذلك تصح المادة المحشوقة على هذا الوجه كثيفة جداً حتى لقد وزن البوصة المسكبة

كثثة المشتري تفوق كثثة الأرض ٣١٧ ضعفاً . فالضغط الواقع مثل مركزه قريب جداً من الضغط اللازم لتحويل المادة الى هذه الحالة الجنية . وإذا كانت الذرات في باطن المشتري لم تضغط وتحمسك فانها قريبة من ذلك الحد بحيث لو زادت كثثته الزيادة اللازمة لصغر حجمه وزادت كثثته وكل جسم تزيد كثثته على كثثة

المشتري لا بد أن

يفضي ضغط كثثته الى

انضغاط ذراته فيقصر

قطره و يصغر حجمه

بغير أن تقل كثثته وكل

ما هناك أن معدل

كثثته يزيد

فالمشتري أكبر حجم

من المادة الباردة يمكن

أن يكون

والشمس عند ما تبلغ

نجيل حضرات القراء
على مقالين في هذا الموضوع
أحدهما مقال : نجوم الأفرام
اليض مقتطف مارس ١٩٤٠
ص ٢٥٥ والآخرفصل : آفاق
الكون ، حجمه وحرارة
نجومه وهو الفصل الاول في
كتاب (آفاق العلم الحديث)

منها — كما في رفيق

الشعري — ٦٢٠ طنناً

وحتى اذا ذهب رجل

يلتح وزنه على سطح

الأرض ١٥٠ رطلاً الى

سطح نجم من هذا القبيل

ووقف عليه بلغ وزنه

على سطحه ٢٥٠ ألف

طن . وبلغ من شدة

جذب كثثة النجم له أن

ينضغط وينبسط كأنه

واقع تحت كثثة بارجين ضخمتين

وقد حسب العلماء مبلغ الضغط الذي

يفضي الى هذه الحالة غير المألوفة من حالات

المادة ، فإذا هي ١٥٠ مليون جواً ، بتأثيرها

الضغط في مركز الأرض فإذا هو لا يزيد

على ٢٢ مليون ضغط . أي أن كثثة الأرض

وضغطها على مركز الأرض لا يكفي لضغط

الذرات وحسبك على النحو المتقدم ولكن

مرتبة « الموت » الكوني أي عندما يضم حجمها

ويقل اشراقها ، تكون أصغر حجماً من

المشتري مع أنها أعظم كثثة منه

وقطرها جيتد يكون من قبل

قطر الأرض وتوضع في طبقة « الأفرام

اليض » وقد دعت أتزاناً لصغر حجمها

ووصفت بالياض لشدته تألق سطحها وارتفاع

حرارتها البالغة درجة الياض