



## ثبت أنه أساس تكوين لب الأرض وأكثر العناصر انتشاراً فيها الإعجاز القرآني .. معدن الحديد منزل من الفضاء الخارجي



الشمس من 15.000.000

كيلون في المركز إلى 5.800

كيلون على سطحها النير.

«يحتلّ النجوم ذات

الكتلة المختفية أن تكون

درجة الحرارة القصوى

متتنّية جداً لـية تفاعلات

نووية مهمة يمكن لها ان

تحدث، ولكن للنجوم الهائة

مثل الشمس وأعظم منها،

فأنه يمكن أن تحدث أغلب

تسلاسات تفاعلات الاندماج

النويّة الموصوفة سابقاً.

علاوة على ذلك، فإن ميزان

الوقت للتطور النجمي يتنقّل

من نظريات التطور النجمي

التي تبيّن أن النجوم الأكبر

الكون من نظرية الانفجار

العظميّة الكونية.

هذه النتيجة تعني أن

النجوم الأكبر كتلة من

الشمس والتي تحوّلت بآخر

جداً في تاريخ حياة المجرة،

من تحتمل أنها انتجت

بعض العناصر القليلة التي

تشاهد اليوم، وأما النجوم

الأقل كتلة من الشمس فهي

لم يكن لها أن تعبّد أي دور

في هذا الانتاج».

«إن الحديد، الذي هو

أساس تكوين لب الأرض،

هو أكثر العناصر انتشاراً

في الأرض بشكل كلي (35)

في الملة».

وجه الإعجاز: وجه الإعجاز

في الآية القراءية الكريمة هو

دلالة فقط «أَنْتَنَا الْحَدِيدُ»

الذى يفيد هبوط الحديد

من السماء، وهذا ما كشفت

الثانية الراسات الفضائية

والجيولوجية في التنصيف

الثانى من القرن العشرين.

احتراق السيليكون لأن قسمًا

مهمًا من العمليّة هو تحطيم

لنوى السيليكون إلى نوى

البيلسيوم، والتي تضاف

بناعماً إلى نوى سيليكون

آخر لانتاج العناصر

المذكورة سابقاً.

أخيراً على درجات الحرارة

تقريباً 4 × 10<sup>4</sup> ك، هناك

إمكانية لبلوغ تكريبي إلى

الموازنة الاصحائة النوية.

فإنه يمكن أن تحدث أغلب

تسلاسات تفاعلات الاندماج

النويّة الموصوفة سابقاً.

علاوة على ذلك، فإن ميزان

الوقت للتطور النجمي يتنقّل

من نظريات التطور النجمي

التي تبيّن أن النجوم الأكبر

الكون من نظرية الانفجار

العظميّة الكونية.

فإن الانتاج التدرجي

للعناصر القليلة من خلال

الاكتسجين بالكامل، يتحدّ

من الحديد مخلفاً البقى على

تزاورها، كما يحصل في المغنتيزيوم والسيلىكون

أيّة حال، إن أصل تكون

لديهما انتلاف مع الاكتسجين

التي تختلف عن طريق النمو

الشّرسى، هو هكذا يظهر أن

يغوص المعدن في العمق

لشكل اللب، صاحب معه

الجسم الصلبة مع التراكيب

التي عاشت فيمرحلة

قبل التوّركب من النبات

الشّرسى، هو الذي قد ينبع بعضها

فهو يستخدم كأنسب معدن

في صناعة الأسلحة وأساساً

لجميع الصناعات التقليدية

والخفيفة.

ولابد من ذكره د. زغلول

الشّرسى، وهو من كبار علماء

الطبّ والعلوم في العالم.

في الغالب السيليكات

وتوافق المادّة المكونة للذّرات

بشكل تدرجى إلى عناصر

(الستيرودوفيل).

الثانية: الياف

الكريات: الياف

الستيرودوفيل: الياف

الثانية: الياف