

LBRIS

We know
books

actinide

LEBRIS

We know
books

Un grup de 15 elemente metalice radioactive, cu numerele atomice de la 89 la 103. Numele este dat de primul element al seriei, actiniu.

nr. atomic: 6

LBRIS

C

CARBON

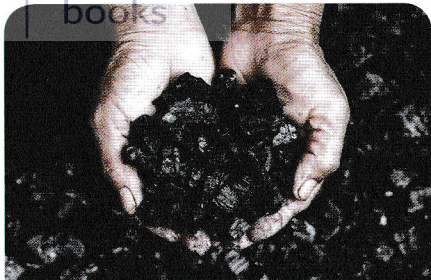
masă atomică:

12,011

stare de agregare:



We know
books



Cărbuni

punct de sublimare: 3825°C



Carbonul se găsește în toate formele de viață. Printre formele sale diferite se numără grafitul, unul dintre cele mai moi minerale, și diamantul – unul dintre cele mai dure.

.....

Antracitul, cărbunele care dă cea mai multă căldură, conține cel puțin 95% carbon.

.....

Fibra de carbon a fost descoperită de inventatorul american Thomas Edison.

LBRIS

We know
books

**gaze
nobile**

LIBRIS

We know
books

Elementele din grupa 18
(VIII-A) a Sistemului Periodic.
Nu formează compuși cu alte
substanțe. Cu excepția radonului,
toate se găsesc în atmosferă.

nr. atomic: 1

LBRIS

H

HIDROGEN

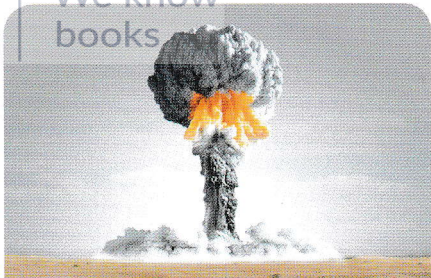
masă atomică:

1,008

stare de agregare:



We know
books



Bombă cu hidrogen

punct de topire (H_2): $-259,16^{\circ}C$

punct de fierbere (H_2): $-252,879^{\circ}C$

35

HIDROGEN

We know
books

nemetal



Este un gaz ușor inflamabil și, deși este cel mai ușor element chimic din Tabelul periodic, reprezintă 90% din totalul numărului de atomi din Univers și 75% din masa acestuia.

Este componenta principală a stelelor și a planetelor gazoase.

Bombele cu hidrogen sunt de sute de ori mai puternice decât primele bombe atomice.

LIBRIS

We know
books

lantanide

LBRIS

We know
books

Un grup de 15 elemente metalice, cu numerele atomice de la 57 la 71. Numele este dat de primul element al seriei, lantan.

nr. atomic: 7

LIBRIS

N

AZOT

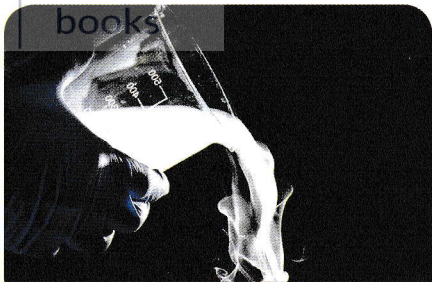
masă atomică:

14,007

stare de agregare:



We know
books



Azot lichid

punct de topire: (N_2) **-210,00°C**

punct de fierbere: (N_2) **-195,795°C**



Numele gazului vine de la grecescul *azotikos*, adică „fără viață”. Mai este cunoscut și sub numele de nitrogen.

Alcătuiește 78% din atmosfera Pământului și este parte componentă a tuturor țesuturilor vii.

Azotul lichid este folosit, printre altele, pentru conservarea la temperaturi foarte joase – numită crioconservare – a sângelui și altor tipuri de celule sau țesuturi.