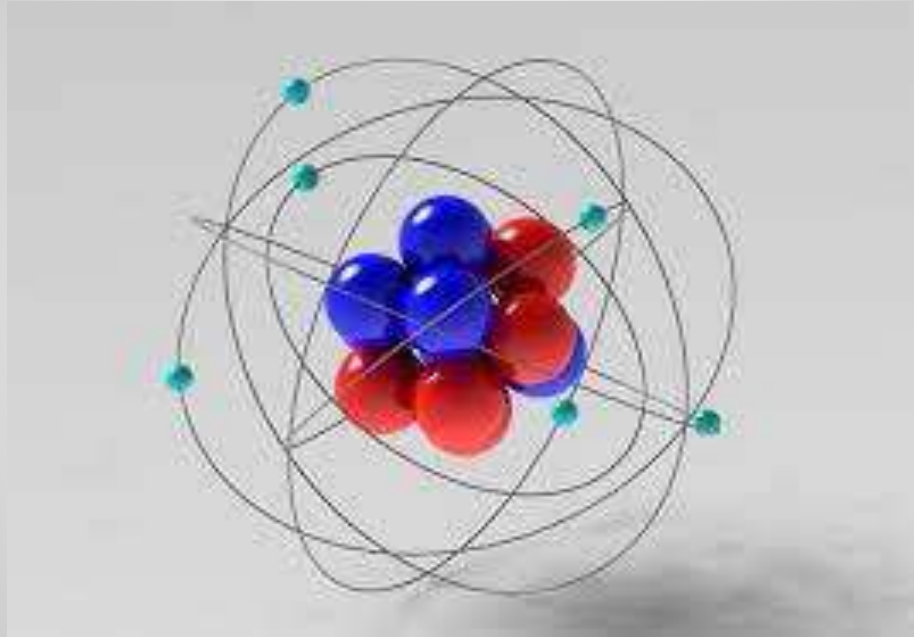


Il Carbonio

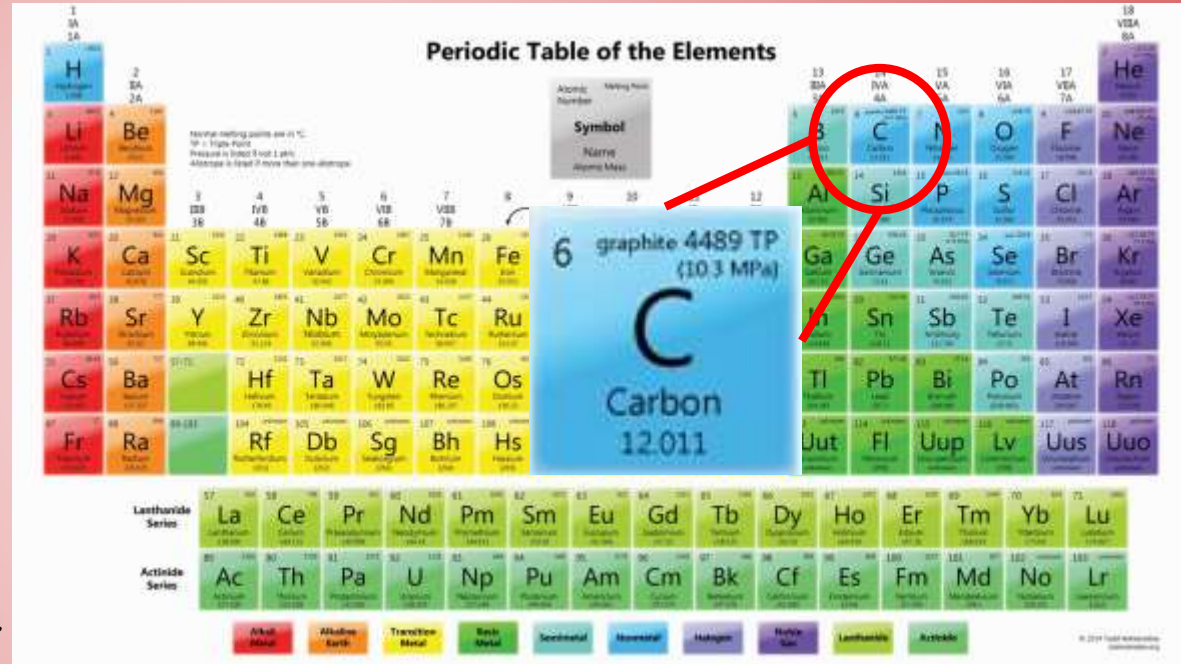


Di Tommaso Scalia

Storia

Il carbonio è l'elemento chimico della tavola periodica degli elementi che ha come simbolo **C** e come numero atomico 6, perché il suo atomo è costituito da 6 elettroni e 6 protoni, e la sua massa atomica è di 12,011. Non c'è una vera e propria data di scoperta, il carbonio era noto fin dall'antichità: Plinio descrive l'impiego del nerofumo nella preparazione di inchiostri, ma spetta ad Antoine Lavoisier il merito di averlo riconosciuto come elemento.

Periodic Table of the Elements



Atomic Number

Symbol

Name

Atomic Mass

6 graphite 4489 TP (10.3 MPa)

C

Carbon

12.011

Lanthanide Series

Actinide Series

Alkali Metal

Alkaline Earth

Transition Metal

Rein. Metal

Semimetal

Nonmetal

Halogens

Noble Gas

Lanthanide

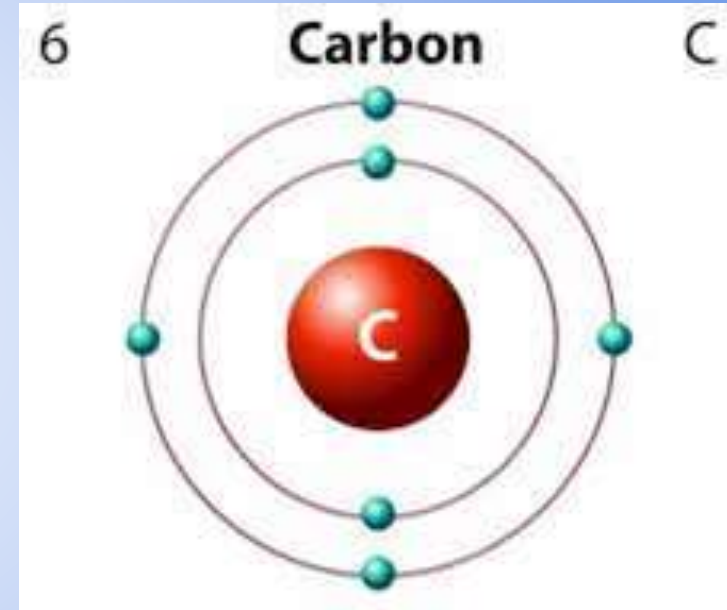
Actinide

© 2014 Taylor & Francis

Utilizzi Principali

Siamo fatti di carbonio, mangiamo carbonio e le nostre economie sono basate sul carbonio. Ma apparte questo, può essere utilizzato per le applicazioni più disparate: come combustibile, come lubrificante, per realizzare elettrodi, come componente di vernici e di inchiostri. Nell'industria nautica, nell'automotive, per realizzare attrezzature sportive, per realizzare freni efficientissimi. Ma vorrei focalizzare sul suo ruolo nella composizione di leghe metalliche. Infatti si conoscono più di due milioni di composti di cui fa parte. La capacità del carbonio di formare una così grande varietà di composti dipende sostanzialmente da due fattori:

- a) l'atomo di carbonio può formare quattro legami covalenti stabili perché possiede quattro elettroni nel livello più esterno;
- b) il carbonio può formare lunghe catene di legami carbonio-carbonio secondo una varietà di combinazioni quasi infinita;



The End

Sitografia:

[Geopop.it](#);

[Google.com](#);

[Treccani.it](#);

[Meccanicaneews.com](#).