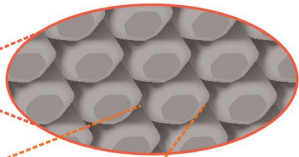


**STRUCTURE DE LA MATIÈRE**

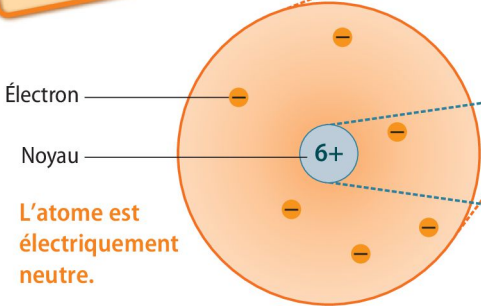


Toute la matière est composée d'atomes.

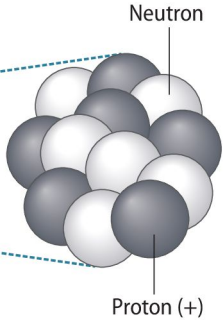


Une mine de graphite est constituée d'atomes de carbone.

**MODÉLISATION DE L'ATOME**



L'atome est électriquement neutre.



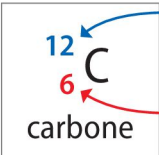
Numéro atomique :  $Z = 6$

Nombre de masse :  $A = 12$

Nombre de **protons (+)** = nombre d'**électrons (-)**

**nucléons** = protons + neutrons

Élément



Nombre de masse :  $A = 12$  = nombre de **nucléons** = nombre de protons + nombre de neutrons

Numéro atomique :  $Z = 6$  = nombre de **protons**