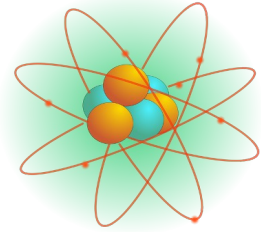


Comment décrire un atome et un ion ?

Dans un moteur de recherche taper Moodle Maurois, cliquer sur **Physique Chimie - SNT - Cité scolaire Maurois**, choisir le cours **Physique Chimie 3ème** → Séquence « De quoi est constituée la matière ? » → dossier **Vidéos - Explications - Quiz**



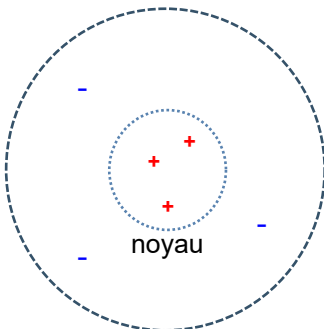
Il faudra utiliser dans ce dossier :

- la classification périodique des éléments
- toutes les vidéos sous la classification

Lorsque l'activité est terminée, appeler le professeur pour tirage au sort et s'entraîner ensuite avec les activités du même dossier.

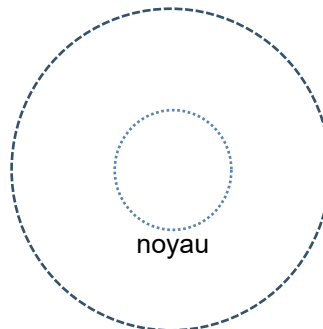
Le numéro atomique correspond au nombre de protons dans le noyau. Les éléments sont rangés par ordre de numéro atomique croissant.

→ atomes : nombre de protons (donne son nom) et d'électrons identiques



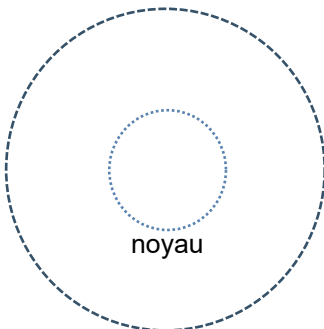
atome

Nom :
Formule :
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons :



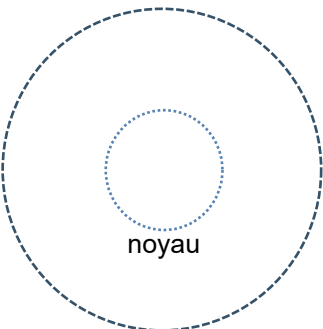
atome

Nom : Bore
Formule :
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons :



atome

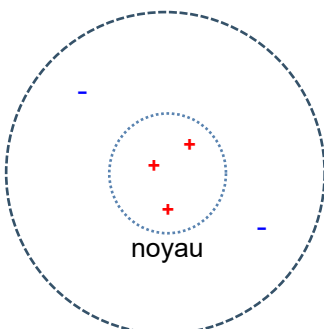
Nom :
Formule :
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons : 8
Nombre d'électrons :



atome

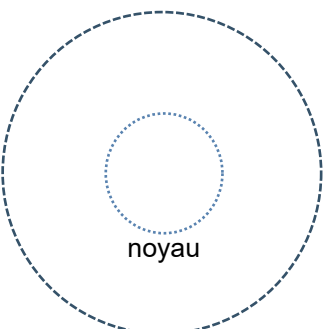
Nom :
Formule :
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons : 6

→ ions : nombre de protons (donne son nom) et d'électrons différents



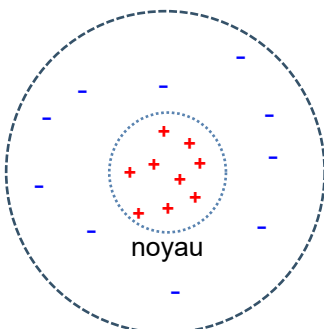
ion

Nom : ion lithium
Formule : Li^+
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons :



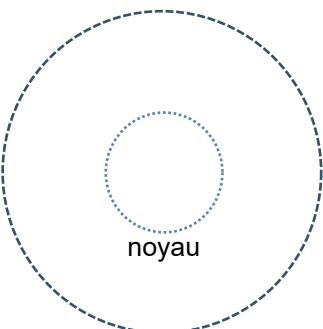
ion

Nom :
Formule : Be^{2+}
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons : 4
Nombre d'électrons :



ion

Nom : ion fluorure
Formule :
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons :



ion

Nom : ion sulfure
Formule : S^{2-}
Numéro atomique $Z =$
Nombre de protons :
Nombre d'électrons :