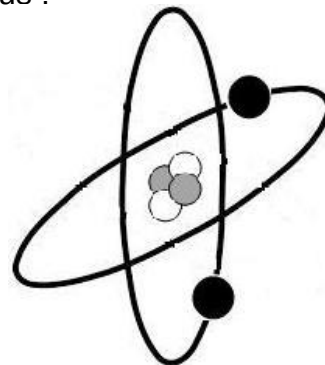
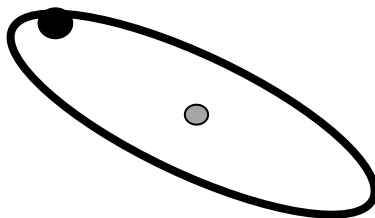
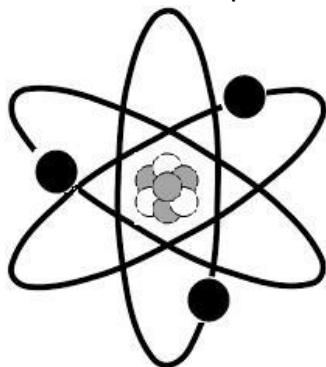


Exercices chapitre 2

L'atome

Exercice 1 : Identifier des particules

1 – Identifier les particules des atomes représentés ci-dessous :



2 – Donner le nom de chacun des atomes ci-dessus.

3 – Noter chaque atome sous la forme A_ZX

Exercice 2 : Utiliser la classification périodique

1 – Quels sont le nom et le symbole des atomes de numéro atomique : 26 – 8 – 15 et 79 ?

2 – Quels sont le symbole et le numéro atomique des atomes suivants :

carbone, hydrogène, tungstène et azote ?

3 – Quels sont le nom et le numéro atomique des atomes de symbole : Na ; Ti ; Ba et Pb ?

4 – Représenter les atomes suivants : hydrogène, azote, oxygène, sodium, plomb et or.

Exercice 3 : Passer d'un langage à un autre

Compléter le texte suivant :

L'atome noté ${}^{35}_{17}\text{Cl}$ est un atome de, de symbole

Cet atome possède protons, électrons et neutrons.

Le nombre 35 correspond au nombre de Ce nombre est obtenu en ajoutant le nombre de et de

Le nombre 17 est appelé Il correspond au nombre de

L'atome étant, ce nombre correspond aussi au nombre

L'atome d'argon possède 18 électrons et 22 neutrons. Il se note :