Nom:……Prénom:…… Classe:……Date:……..

Notions d'atome

Objectifs :

- connaître les charges des particules d'un atome
- connaître les dimension d'un atome
- savoir présenter un atome

Exercice 1 : QCM *D4 Mobiliser ses connaissances*

1 Le numéro atomique d'un élément correspond au nombre de
a. proton **b**. neutron
c. nucléons **d**. électrons

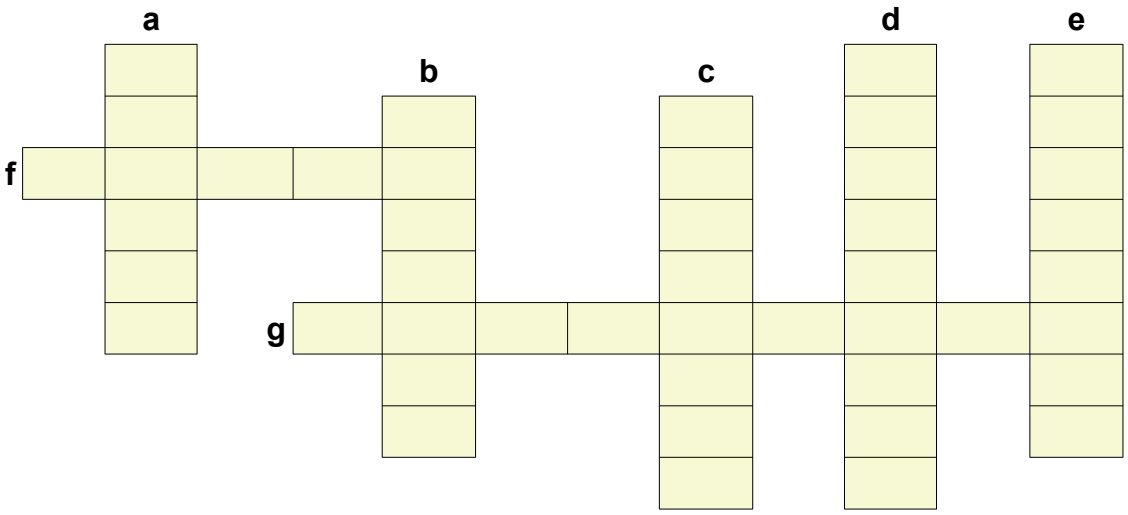
2 D'après le tableau périodique présenté à la fin de votre cahier, tous les atomes d'aluminium possèdent:
a. 13 protons **b**. 13 neutrons
c. 13 nucléons **d**. 26 électrons

3 La dimension du noyau d'un atome est de l'ordre de:
a. 10^{-9} m **b**. 10^{-12} m
c. 10^{-15} m **d**. 10^{-18} m

4 Le krypton (z=36) est utile notamment en imagerie médicale. Son nombre total de nucléons peut être de 81
Un atome de krypton possède alors :
a. 81 protons et 81 électrons
b. 36 protons, 45 neutrons et 36 électrons
c. 45 protons, 36 neutrons et 36 électrons
d. 36 protons, 81 neutrons et 36 électrons

5 Comme la charge électrique d'une atome est nulle, on dit qu'il est électriquement
a. positive
b.négative
c.neutre
d.lacunaire

Exercice 2 : Complète la grille *D1.3 passer d'une forme de langage scientifique à une autre*



a) Constituant de l’atome portant une charge positive
b) Constituant du noyau.
c) Atomes ayant le même nombre de protons mais un nombre de neutrons différents.
d) Sous-multiple du mètre correspondant à la dimension de l’atome.
e) Constituant de l’atome portant une charge négative.
f) Lieu où se concentre la masse de l’atome.
g) Sous-multiple du mètre correspondant à la dimension du noyau.