

1. Choisir la ou les bonnes réponses (dans certains cas, plusieurs réponses pourraient être correctes) :

1. Dans un atome neutre :

- a. Le nombre de neutrons est égal à celui des électrons.
- b. Le nombre de protons est égal à celui des neutrons.
- c. Le nombre de protons est égal à celui des électrons.

2. Les électrons sont:

- a. Situés autour du nuage d'électrons.
- b. Situés autour du noyau
- c. Chargés négativement.
- d. Neutres.
- e. Plus petits que les protons.

3. Le noyau d'un atome neutre :

- a. Contient de protons et d'électrons.
- b. Contient de neutrons et de protons.
- c. Est neutre.
- d. Est chargé positivement.

4. Un atome de potassium (K) a $Z=19$ et $A=39$, son symbole atomique est :

- a. ${}^{19}_{39}\text{K}$
- b. ${}^{39}_{19}\text{K}$
- c. ${}^{39}_{19}\text{P}$
- d. ${}^{19}_{39}\text{P}$

2. Compléter les phrases suivantes :

- Un atome neutre a une charge totale
- La masse d'un proton est égal à la masse d'un
- Le nombre de masse est égal au nombre de

3. Choisir la bonne réponse et remplir le tableau ci-dessous :

Elément	Numéro atomique	Nombre de masse	Nb de p ⁺	Nb de n ⁰	Nb d'e ⁻
Mg	12			12	
B		11			5
Al		37	13		
S	16	32			
Pb				125	82

4. Choisir la bonne réponse, et remplir le tableau ci-dessous :

Formule chimique	Nombre d'atomes	Nombre d'éléments
C ₃ H ₇ Cl		
C ₂ H ₅ NO ₂		
CH ₃ CO ₂ H		
NaHCl		