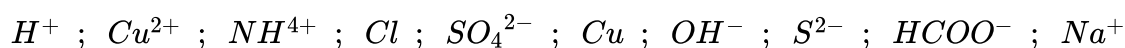


Exercice 1 (5 pts)

- Répondez par « Vrai » ou « faux »
 - Un anion porte une charge positive : _____
 - L'atome est électriquement neutre : _____
 - Le cuivre a une couleur rouge brique : _____
 - Le PVC flotte sur l'eau douce et l'eau salée : _____
- Complétez les Phrases par :
noyau – électrons - cation - charge élémentaire – neutre – (+Ze) - numéro atomique - perdu
– négative – positive
 - L'atome est constitué d'un _____ entouré par des _____ formant un nuage électronique.
 - Le noyau d'un atome porte une charge _____ égale à _____ .
 - Le _____ est le nombre des charges positives de noyau.

Exercice 2 (6 pts)

- Complétez le tableau avec les éléments suivants :



-----Atome-- ---	Anion		Cation	
	Monoatomique	Polyatomique	Monoatomique	Polyatomique

- Complétez le tableau suivant :

Atome				Ion				
Atome	Numéro Atomique	Charge des électrons	Charge du noyau	nombre des électrons	Charge des électrons	Charge du noyau	Formule del'ion	Charge D'ion
Cu			+29e	27				
S	16							-2e
Al			+13e				Al ³⁺	
F		-7e		8				

Exercice 3 (5 pts)

L'aluminium est le métal le plus utilisé après le fer, dans plusieurs domaines (cuisine – emballage –industrie).

Le symbole chimique d'atome d'aluminium (Al) est le numéro atomique $Z = 13$.

On donne $e = 1,6 \cdot 10^{-19} C$

1. Quelle est la famille d'aluminium ?
2. Combien d'électrons il y'a dans l'atome d'aluminium ?
3. Déterminer en fonction de la charge élémentaire e et en Coulomb :

La charge des électrons d'atome d'aluminium Q_e

La charge du noyau d'atome d'aluminium Q_n

La charge totale d'atome d'aluminium Q_a

L'atome d'aluminium perd trois électrons pour devient un ion.

4. Combien d'électrons il y'a dans l'ion d'aluminium ?
5. Déterminer en fonction de la charge élémentaire e et en Coulomb :

La charge des électrons d'ion d'aluminium Q_e .

La charge du noyau d'ion d'aluminium Q_n .

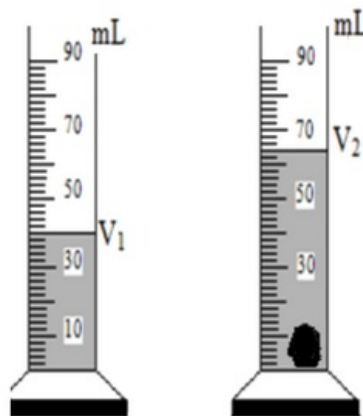
La charge totale d'ion d'aluminium Q_a .

6. Écrire la formule chimique d'ion d'aluminium
7. Donner le type de cet ion.

Exercice 4 (4 pts)

Ahmed a trouvé un objet métallique. Pour identifier le métal constituant cet objet, il réalise les deux expériences suivantes :

- Expérience 1 : Il pèse l'objet et note sa masse $m = 187,2g$.
- Expérience 2 : pour déterminer son volume, il prend une éprouvette graduée et y verse un volume $V_1 = 40mL$ d'eau, il plonge l'objet délicatement dans l'eau et lis alors un volume $V_2 = 64mL$.



1. Déterminer le volume V de l'objet métallique.
2. Identifier ce métal d'après le tableau ci-dessous. Justifier votre réponse.
3. Donner une autre propriété qui permet d'identifier cet objet métallique.

Métal	Aluminium	Fer	Cuivre
Masse volumique en (g/cm^3)	2,7	7,8	8,9

