

Exercice 01 : 8p

1) Classer les corps suivants dans le tableau :

Fer – Ballon – PE – Chaise – stylo - Bois

3

Objets	Matériaux
.....
.....

2) Répondez par « **Vrai** » ou « **faux** »

2

- ⇒ 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.

3) Complétez les Phrases par : **noyau – électrons - cation - charge élémentaire – neutre – (+Ze) - numéro atomique -perdu– négative– positive**

3

- ✓ 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 02 :9p

8
X
0,5

I. L'atome de Soufre S de numéro atomique Z=16 :

- 1.** Combien d'électrons dans l'atome de soufre?.....
- 2.** Déterminer la charge des électrons d'atome de soufre ?.....
- 3.** Déterminer la charge de noyau d'atome de soufre

II. L'atome de soufre gagné deux électrons pour donner l'ion de soufre:

- a.** Déterminer la charge des électrons d'ion
- b.** Déterminer la charge du noyau d'ion
- c.** Calculer la charge d'ion en fonction de e puis en Colomb.....
-
- d.** Ecrire la formule de l'ion de soufre :
- e.** Donner le type de cet ion :

4

III. Complétez le tableau suivant :

Atome				Ion			
Atome	Numéro Atomique	Charge des électrons	Charge du noyau	nombre des électrons	Charge des électrons	Formule del'ion	Charge de l'ion
Cu	Z=.....		+29e	27			
F	Z=.....	-9e		10			

Exercice 03 :

4
X
1

La charge d'ion qui ce produit d'un atome d'aluminium Al est : **Q= +4,8.10⁻¹⁹ C**

- 1) Quelles le type de cet ion.
- 2) Quelles la charge d'ion avec la charge élémentaire (e).
-
- 3) Explique qu'est ce qui ce passe pour avoir cet ion.
-
- 4) Donner le symbole de cet ion.