

Nom et Prénom :

3APIC/

N° :

/20

EXERCICE N° 1 : (10,5pt)

1) Compléter le tableau : H^+ ; Cu^{2+} ; NH_4^+ ; Cl ; Na^+ ; SO_4^{2-} ; Cu ; OH^- ; S^{2-} ; $HCOO^-$

Atome	Anionn		Cation	
	Monoatomique	Polyatomique	Monoatomique	Polyatomique

2) 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 de l'ion	Charge D'ion
Cu			+29e	27				
S	16							-2e
Al			+13e				Al³⁺	
F		-7e		8				

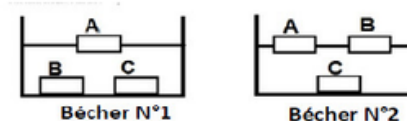
EXERCICE N°2 : (4,5pt)

❖ Complète les phrases suivants :

- Un..... peut être fabriqué à partir de différents.....
- Les trois classes principales matériaux utilisés au quotidien sont les..... et les et les
- L'atome est constitué d'une partie centrale : le chargé entouré des..... chargés
- Les tournent autour du noyau formant un
- Le fer s'oxyde lentement à l'air..... pour donner de la qui est un oxyde de formule
- L'aluminium s'oxyde à de formule c'est une couche mince protège l'aluminium contre la

EXERCICE N°3 : (4pt)

1) On met 3 types de plastique PVC, PS et PE dans deux béchers le 1er contient d'eau douce et l'autre d'eau salée :



a. quel est le nom systématique des matières A,B et C ?

A : B : C :

b. quelle est les 2 propriétés commune entre (PVC,PS et PE) ?

2) Relier par flèche :

Cuivre
Aluminium
Fer

Plus légère
Couleur rouge brique
Attiré par l'aimant

Bonne chance