

Lycée Collégial Ait Ali Ouiko Enseignant : Abdelilah CHARAF	Devoir N°1 Semestre 1 Physique-Chimie	Année Scolaire : 2019/2020 Durée : 1 heure
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 del'ion	Charge D'ion
Cu			+29e	27				
S	16							-2e
Al			+13e				Al³⁺	
F		-7e		8				

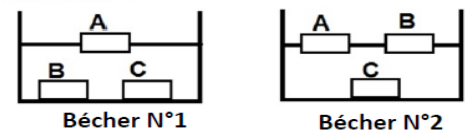
EXERCICE N°2 : (4,5pt)

❖ 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 laqui est un oxydede formule
- ▶ L'aluminium s'oxyde àde formule, c'est une couche mince protégé 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