

Exercice 1 : (8point)

1- Distinguer les objets et les matériaux :

plastique – règle- le verre – robinet – poly éthylène – zinc

objets : / matériaux :

2- Relie par une flèche chaque matériau à la propriété correspondante :

Aluminium	Opaque et perméable
Plastique	Conducteur d'électricité
Verre	Flotte à la surface de l'eau et imperméable
Carton	Cassable

3- Répondre par **VRAI** ou par **FAUX** :

- a) Un cation est un atome ou un groupe d'atomes qui a gagné un ou plusieurs électrons.
- b) Un anion est un atome ou un groupe d'atomes qui perdu un ou plusieurs électrons.
- c) Un ion monoatomique est constitué d'un seul atome.

Exercice 2:(8point)

1- Compléter le tableau

atome				ion				
Symbole chimique	Numéro Atomique Z	Charge électrique d'électron	Charge électrique du noyau	nombre d'électrons	Charge électrique d'électron	Charge électrique du noyau	Formule de l'ion	Charge d'ion
Al	10	Al ³⁺
S	16	-2e

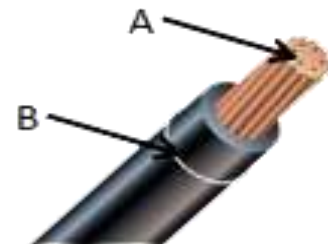
2- Compléter le tableau par : NH⁴⁺ O²⁻, HCOO⁻, Cu²⁺

anions		cation	
monoatomiques	poly atomiques	monoatomiques	poly atomiques
.....
.....

Exercice 3 : (4point)

Un fil de connexion est constitué de deux matériaux A et B.

- 1- Quelle est la couleur du matériau A ?
- 2- A quelle famille appartient le matériau A ?
- On brule le matériau B.la flamme est de couleur verte.
- 3- Quel est le nom de ce matériau ? Donner son logo



...../.....