

➤ CORRECTION DE L'ÉVALUATION DE PHYSIQUE-CHIMIE N°1

➤ EXERCICE 1 : (8PTS)

-1)-Distinguer entre corps et matières : fer – cuivre – fer à repasser – fenêtre – chaise – bouteille en plastique –plastique –le zinc. (2pts)

Corps	Matériaux
fer à repasser- fenêtre – chaise– bouteille en plastique	fer – cuivre –plastique –le zinc

-2)-Relier par un trait la matière avec la propriété qui convienne : (1,5pts)

Le fer

Se dissout dans l'acétone

Le cuivre

. Si l'on met ci-dessus d'une flamme sa couleur devienne verte

L'aluminium

Flotte dans l'eau douce

Le P.V.C

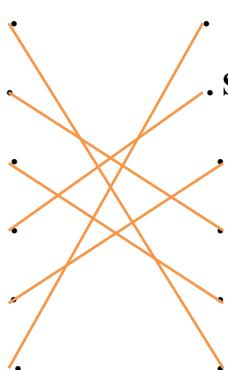
Sa couleur est rouge brique

Le P.E

Sa couleur est grise et il est plus léger que le fer

Le P.S

Attiré par l'aimant



-3)- Compléter le vide par ce qui convient : (3pts)

- Le corps est constitué d'**une matière /un matériau ou plusieurs** et il a **une fonction précise**.
- L'atome se compose d'**un noyau entouré d'électrons** formant **un nuage électronique**.
- Le noyau possède une charge **positive** et les électrons ont une charge **négative** mais l'atome est **électriquement neutre**.
- Chaque atome est caractérisé par son **numéro atomique** qui signifie **le nombre d'électrons de l'atome noté Z**.

-4)- Compléter le tableau : (1,5pts) H^+ , Cu^{2+} , NH_4^{4+} , OH^- , S^{2-} , $HCOO^-$

Anions		Cations	
Monoatomiques	Polyatomiques	Monoatomiques	Polyatomiques
S^{2-}	OH^- , $HCOO^-$	H^+ , Cu^{2+}	NH_4^+

➤ EXERCICE 2 : (8 PTS)

❖ Partie 1 : (6pts)

-A)- L'atome de fer (Fe) se transforme en ion Fe^{2+} . On donne $Z(\text{Fe}) = 26$ et $e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$.

1. Expliquer cette transformation : (0,5pt) **L'atome de fer Fe se transforme en ion Fe^{2+} en perdant deux électrons.**
2. Donner la charge des électrons d'ion Fe^{2+} en fonction de e : (0,5pt) $Q_e = -24.e$
3. Donner la charge du noyau d'ion Fe^{2+} en fonction de e : (0,5pt) $Q_n = +26.e$
4. Calculer la charge d'ion Fe^{2+} en coulomb C : (0,75pt) $Q_i = +2.e = +2 \times 1,6 \times 10^{-19} \text{ C} = +3,2 \times 10^{-19} \text{ C}$.

-B)- Le symbole d'un ion est : NH^{4+}

1. Donner le type de cet ion : (0,5pt) **Un cation polyatomique .**
2. Quelle est la charge d'ion NH^{4+} en fonction de e : (0,5pt) $Q_i = +4.e$
3. Calculer la charge d'ion NH^{4+} en coulomb C : (0,75pt) $Q_i = +4 \times 1,6 \times 10^{-19} \text{ C} = +6,4 \times 10^{-19} \text{ C}$
4. Calculer le nombre d'électrons d'ion : (1pt) $Z(\text{N}) + Z(\text{H}) - 4 = 7 + 1 - 4 = 8 - 4 = 4$
5. Montrer que le numéro atomique de l'atome d'azote $Z(\text{N})$: (1pt)
On a : $Z(\text{N}) + Z(\text{H}) - 4 = 4$ donc : $Z(\text{N}) = 4 + 4 - Z(\text{H}) = 4 + 4 - 1 = 8 - 1 = 7$

On donne : $Z(\text{N}) = 7$ et $Z(\text{H}) = 1$.

❖ Partie 2 : Une petite boule métallique de forme géométrique dite sphérique mais de type inconnu son diamètre D est de 1 cm et de masse m= 1,56 g.(2pts)

-1)- Calculer la masse volumique ρ en (g/cm^3) : (1,5pts)

$$\text{On a : } \rho = \frac{m}{V} = \frac{m}{\frac{4}{3} \times \pi \times R^3} = \frac{m}{\frac{4}{3} \times \pi \times (\frac{D}{2})^3} = \frac{m}{\frac{4}{3} \times \pi \times \frac{D^3}{8}} = \frac{m}{\frac{\pi \times D^3}{6}} = \frac{6 \times m}{\pi \times D^3} = \frac{6 \times 1,56}{\pi \times (1)^3} = 2,97 \text{ g/cm}^3$$

-2)- Quel est le type de ce métal ?(0,5pt) **Le type du métal est : L'aluminium.**

- Données :

- ✓ Le volume d'une sphère est donné par la relation : $V = \frac{4}{3} \times \pi \times R^3$

Le nom du métal	Masse volumique en (g/cm^3)
Fer	7,85
Or	19,3
Aluminium	2,97
Argent	10,49

➤ EXERCICE 3 : (4PTS)

Karim se trouve dans un laboratoire de physique-chimie face à un échantillon de plastique de type inconnu.

-1)- Citer les types de plastiques que vous connaissez en donnant le nom et le symbole de chaque type : (2pts).

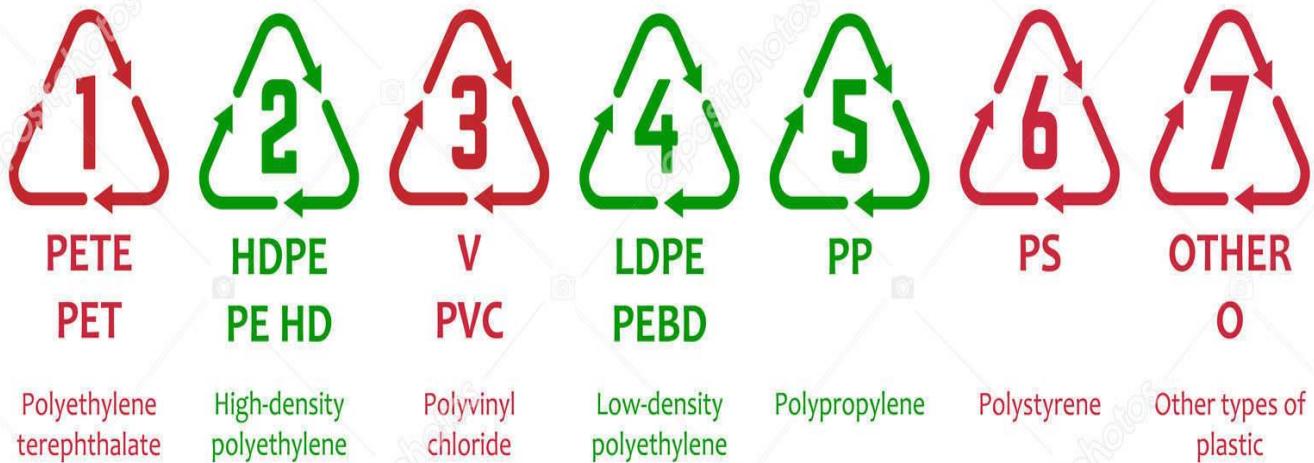
-Le polyéthylène (PE)

-Le polystyrène (PS)

-Le polyéthylène téréphthalate (PET)

-Le polychlorure de vinyle (PVC)

Plastics type marks



-2)- Donner à Karim la procédure (ou schéma) qu'il devra suivre pour déterminer le type de cet échantillon de plastique ? (Tournez la page pour répondre à cette question).(2pts)

	Flotte sur l'eau douce	Flotte sur l'eau salée	Dissout dans l'acétone	la flamme	Eau bouillante
Polyéthylène(PE)	Oui				
Polystyrène (PS)		Oui	Oui		
Polychlorure de vinyle (PVC)				Couleur verte	
Polyéthylène téréphtalate (PET)					S'enroule sur lui-même(se déforme)