

Nom et prénom: N°: 1S.....

Chimie (08points)

Exercice n°1(4 points)

Note :

20

Cap & bar

1) Soit les entités chimiques suivantes :

Al^{3+} ; O_3 ; O^{2-} ; NH_4^+ ; Ca ; HSO_4^- ; Mg^{2+} ; SO_4^{2-} ; H_2O ; Cu ; Cl^- ; H_3O^+

Placer les entités chimiques dans le tableau suivant :

Atome	Molécule	Ions simples		Ions polyatomiques	
		Cations	Anions	Cations	Anions
Ca Cu	O_3 H_2O	Al^{3+} Mg^{2+}	O^{2-} Cl^-	NH_4^+ H_3O^+	HSO_4^- SO_4^{2-}

A₁(3)

2) L'ion phosphate est composé d'un atome de phosphore (P) et quatre atomes d'oxygène (O) L'ensemble porte **trois charges élémentaires négatives**.

a- Donner la formule chimique de l'ion phosphate :

Formule chimique de l'ion phosphate est : PO_4^{3-}

A₁(0,5)

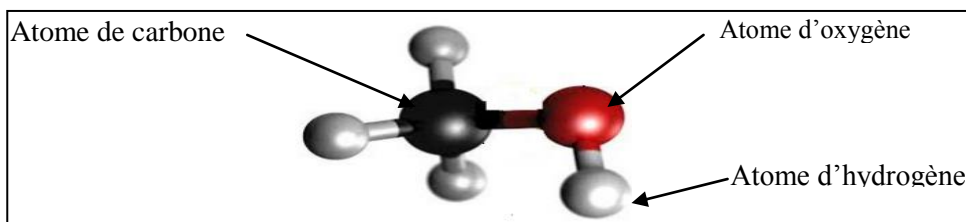
b- Calculer la charge électrique q de l'ion phosphate on donne $e = 1.6 \cdot 10^{-19} C$

$q(PO_4^{3-}) = (-n) \cdot e = -3 \times 1,6 \cdot 10^{-19} = -4,8 \cdot 10^{-19} C$

A₁(0,5)

Exercice n°2:(4 points)

On représente la molécule du **méthanol** (alcool) par le modèle suivant :



1) S'agit-il d'un modèle compact ou éclaté ?

Il s'agit d'un modèle éclaté

A₁(0,5)

2) a- Donner la formule chimique de cette molécule.

Formule chimique : CH_4O ou (CH_3OH)

A₂(0,5)

b- En déduire son atomicité a: $a = 6$

A₁(0,5)

c- S'agit-il d'un corps pur simple ou composé. Justifier.

Il s'agit d'un corps composé car il est formé par des atomes différents

A₁(0,5)

3) a- Définir la masse molaire moléculaire.

La masse molaire moléculaire, notée **M**, est la masse d'une mole de molécule.
Elle s'exprime en **g.mol⁻¹**.

b- Calculer la masse molaire de la molécule du **méthanol**.

On donne : $M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

$M(CH_4O) = M(C) + 4.M(H) + M(O)$

$M(CH_4O) = 12 + 4.1 + 16 = 32 \text{ g.mol}^{-1} \Rightarrow M(CH_4O) = 32 \text{ g.mol}^{-1}$

c- Déterminer le nombre de moles de molécules que renferme **3,2g** du **méthanol**.

On $n = \frac{m(CH_4O)}{M(CH_4O)}$; AN : $n = \frac{3,2}{32} = 0,1 \text{ mol} \Rightarrow n = 0,1 \text{ mol}$

A₁(0,5)

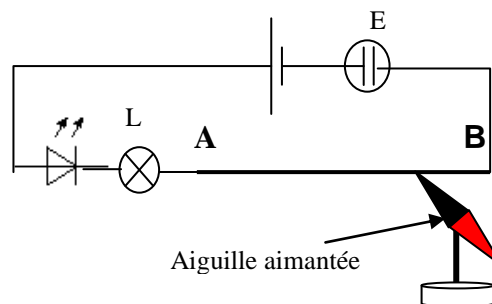
A₂(0,75)

A₂(0,75)

physique 12 points

Exercice n°1: (6 points)

I/ Le circuit électrique de la figure ci- contre met en évidence quelques effets du courant électrique. Les quels ?



Au niveau de l'électrolyseur c'est l'effet chimique qui se manifeste.

Au niveau du fil **AB** c'est l'effet magnétique qui se manifeste.

Au niveau de la lampe c'est l'effet lumineux / thermique qui se manifeste.

A₁(0,5)

A₁(0,5)

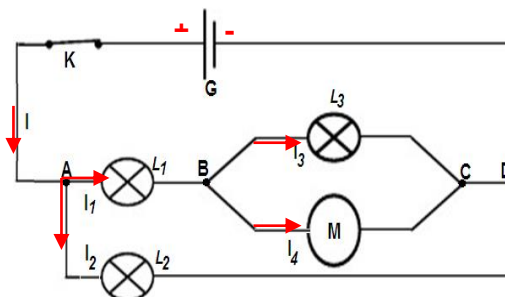
A₁(0,5)

II/ On considère le montage de la figure ci-contre :

1) Que représente les points **A, B, C** et **D**.

A, B, C et D sont des nœuds

2) Préciser, sur le schéma, la borne + du générateur et le sens de chacun des courants **I, I₁, I₂, I₃**, et **I₄**



A₁(0,5)

A₂(1,5)

3) a- Écrire Une relation entre : **I, I₁** et **I₂** :

$$I = I_1 + I_2$$

A₂(0,75)

b- Écrire Une relation entre : **I₁, I₃** et **I₄** :

$$I_1 = I_3 + I_4$$

A₂(0,75)

c- Sachant que **I = 1,5 A** ; **I₂ = 600 mA** et **I₃ = 0,35 A**.

Calculer les intensités des courants **I₁** et **I₄**.

$$I = I_1 + I_2 \Rightarrow I_1 = I - I_2 \Rightarrow \text{AN: } I_1 = 1500 - 600 = 900 \text{ mA} = 0.9 \text{ A} \Rightarrow$$

$$I_1 = 0,9 \text{ A}$$

A₂(1)

$$I_1 = I_3 + I_4 \Rightarrow I_4 = I_1 - I_3 \Rightarrow \text{AN: } I_4 = 900 - 350 = 550 \text{ Ma} = 0,55 \text{ A} \Rightarrow$$

$$I_4 = 0,55 \text{ A}$$

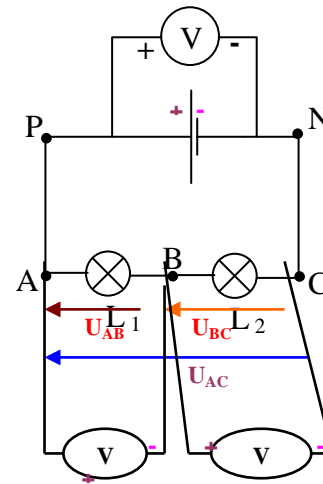
Exercice n°2 (6 points)

On considère le circuit de la figure ci contre.

1) a- Cocher la bonne réponse.

Le voltmètre ainsi branché mesure : U_{PN} ☒ ou U_{NP} ☐

d- Donner les valeurs des tensions U_{PA} et U_{NC} .
Justifier votre réponse.



A₁(0,5)

$U_{PA} = 0 \text{ V}$ Car la tension est nulle aux bornes d'un fil conducteur parcouru par un courant.

A₂(0,5)

$U_{NC} = 0 \text{ V}$ Car la tension est nulle aux bornes d'un fil conducteur parcouru par un courant.

A₂(0,5)

c- Schématiser, sur la figure, les voltmètres permettant de mesurer U_{AB} et U_{BC} en précisant les pôles de chaque voltmètre.

A₁(0,5)

d- Représenter sur le schéma les flèches tensions U_{AB} , U_{BC} et U_{AC} .

A₁(0,75)

2) a- Enoncé la loi des mailles.

A₁(0,75)

Dans une maille la somme algébrique des tensions aux bornes des différents composants qui la constituent est nulle

b- En appliquant la loi des mailles calculer la tension U_{CB} : On donne $U_{PN} = 9 \text{ V}$; $U_{AB} = 3,5 \text{ V}$
D'après la loi des mailles, on a : $U_{PN} = U_{AB} + U_{BC} = U_{AB} - U_{CB}$ avec $U_{BC} = - U_{CB}$

$\Rightarrow U_{CB} = U_{AB} - U_{PN}$ AN: $U_{CB} = 3,5 - 9 = - 5,5 \text{ V}$

$\Rightarrow U_{CB} = - 5,5 \text{ V}$

A₁(1)

3°) Dédurre les tensions U_{BP} , U_{NA} et U_{PC} .

$$U_{BP} = - U_{AB} = - 3,5 \text{ V}$$

$$\Rightarrow U_{BP} = - 3,5 \text{ V}$$

A₂(0,5)

$$U_{NA} = - (U_{AB} + U_{BC}) = - (3,5 + 5,5) = - 9 \text{ V}$$

$$\Rightarrow U_{NA} = - 9 \text{ V}$$

A₂(0,5)

$$U_{PC} = (U_{AB} + U_{BC}) = - U_{NA} = 9 \text{ V}$$

$$\Rightarrow U_{PC} = 9 \text{ V}$$

A₂(0,5)