

EXERCICE N° 1 : (3,5 points)

1 - Compléter les phrases ci-dessous :

a- Un objet est constitué de

b- est le logo du P.V.C.

c- Un ion est un atome ou un groupement d'atomes qui a perdu ou gagné un ou plusieurs

2 - Répondre aux affirmations suivantes par vrai ou faux :

-Le polystyrène se dissout dans l'acétone.

- Le polyéthylène colore la flamme en jaune.

- On peut distinguer le cuivre des autres métaux par sa couleur.

- Le verre résiste aux chocs.

EXERCICE N° 2 :(3,5 points)

L'atome d'iode possède 53 électrons. Cet atome a tendance à gagner un électron pour devenir un ion iodure.

1 - Quel est le nombre de charges positives portées par le noyau de l'atome d'iode ?(1pt)

.....
.....

2 - Quel est le nombre d'électrons de l'ion iodure ? (1pt)

.....
.....

3 - Quelle sera la formule chimique de l'ion iodure ? (0,5pt)

I₂

I

I

I₂

I²⁺

I²⁻

4 - Quel est le nombre de charges positives portées par le noyau de l'ion iodure ? (1pt)

.....
.....

EXERCICE N° 3 :(3points)

Une solution ionique de dichromate de potassium contient des ions de potassium K^+ et des ions de dichromate $Cr_2O_7^{2-}$.

1 - Ecrire la formule chimique de cette solution, en respectant l'électro neutralité de la solution ionique. (1pt)

.....

2 - Combien la solution possède-t-elle d'ions $Cr_2O_7^{2-}$, sachant qu'elle contient 12×10^{21} ions K^+ ? (2pts)

.....

.....

.....

.....

www.9alami.info