

Interrogation N°1 de Chimie I

Nom :
Prénom :
Groupe : E3

Durée : 30 minutes

Exercice : (07 points)

Question 1 : Donner sous forme d'un tableau le nombre de masse, protons, neutrons et d'électrons des espèces chimiques suivantes : ${}_{22}^{48}\text{X}$, ${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$, ${}_{37}^{85}\text{Rb}^{-}$, ${}_{22}^{46}\text{A}$

Réponse 1 :

Elément	Symbole	${}_{22}^{48}\text{X}$	${}_{12}^{24}\text{Mg}^{2+}$	${}_{37}^{85}\text{Rb}^{-}$	${}_{22}^{46}\text{A}$
Nombre de masse					
Nombre de protons					
Nombre de neutrons					
Nombre d'électrons					

Question 2 : Y-t-il des isotopes parmi les espèces chimiques précédentes ? Si oui, indiquer les isotopes présents, avec justification.

Réponse 2 :

Question 3 : Calculer le nombre de moles d'atomes présents dans un échantillon de fer (Fe) qui contient $5,30 \times 10^{21}$ atomes, ainsi que la masse de cet échantillon.

Données : $N_A = 6,023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$, $M(\text{Fe}) = 54,94 \text{ g/mol}$

Réponse 3 :

Bonne courage