

Interrogation N°1 de Chimie I

Nom :
Prénom :
Groupe : D2

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 : ${}^{64}_{29}\text{Cu}^{2+}$, ${}^{99}_{42}\text{Mo}$, ${}^{19}_9\text{F}^{-}$, ${}^{99}_{43}\text{Tc}$

Réponse 1 :

Elément	Symbole	${}^{64}_{29}\text{Cu}^{2+}$	${}^{99}_{42}\text{Mo}$	${}^{19}_9\text{F}^{-}$	${}^{99}_{43}\text{Tc}$
Nombre de masse					
Nombre de protons					
Nombre de neutrons					
Nombre d'électrons					

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

Réponse 2 :
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Question 3 : Calculer le nombre d'atomes présents dans un échantillon de fer (Fe) qui contient 0.001 mol de Fe, 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