Université A. Mira de Bejaia
Faculté Science de la Nature et de la Vie
1ére année Licence

Enseignante : Dr. TAOURI
Année : 2022/2023

Interrogation N°1 de Chimie I

Nom :
Prénom :
Groupe : C4

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 : ${}^{25}_{14}X^{4+}$, ${}^{30}_{15}P$, ${}^{30}_{14}Si$, ${}^{35}_{17}Cl^{-}$

Réponse 1 :

Elément	**Symbole**	${}^{25}_{14}X^{4+}$	${}^{30}_{15}P$	${}^{30}_{14}Si$	${}^{35}_{17}Cl^{-}$
Nombre de masse					
Nombre de protons					
Nombre de neutrons					
Nombre d'électrons					

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

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

Question 3 : Calculer la masse d'un échantillon de fer (Fe) qui contient $0.005\ mol$ de Fe. Déduire ainsi que le nombre d'atome de Fe présent dans cet échantillon.

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

Réponse 3 :……...
……..
……..
……..
……..
……..
……..
……
……..
……..
……..
……..
……..
……..

Bonne courage