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 : C1

***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 : ${}^{48}_{22}Ti$, ${}^{7}_{3}Li^{+}$, ${}^{80}_{35}Br^{-}$, ${}^{178}_{72}Hf$

***Réponse 1 :***

| **Elément** | **Symbole** | ${}^{48}_{22}Ti$ | ${}^{7}_{3}Li^{+}$ | ${}^{80}_{35}Br^{-}$ | ${}^{178}_{72}Hf$ |
|---|---|---|---|---|---|
| Nombre de masse | | | | | |
| Nombre de protons | | | | | |
| Nombre de neutrons | | | | | |
| Nombre d'électrons | | | | | |

***Question 2 :*** La composition en masses d'un sel de chrome est :
K : 26,57 %, Cr : 35,36 %, O : 38,07 %.

- Déduisez la formule brute du sel.

Données : La masse molaire du sel est de 294,185 g/mol

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

***Bon courage***