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 : D3

***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 : ${}^{9}_{4}Be$, ${}^{101}_{44}Ru^{4+}$, ${}^{79}_{34}Se^{-}$, ${}^{190}_{76}Os$

***Réponse 1 :***

| **Elément** | **Symbole** | ${}^{9}_{4}Be$ | ${}^{101}_{44}Ru^{4+}$ | ${}^{79}_{34}Se^{-}$ | ${}^{190}_{76}Os$ |
|---|---|---|---|---|---|
| Nombre de masse | | | | | |
| Nombre de protons | | | | | |
| Nombre de neutrons | | | | | |
| Nombre d'électrons | | | | | |

***Question 2 :*** Le glucose est un sucre contenant uniquement les éléments carbone, hydrogène et oxygène. Une analyse centésimale a permis de déterminer les pourcentages en masse suivants: C=40,0 % H=6,7% O=53,3%

- Déduisez la formule brute du sel.

Données : La masse molaire du glucose est de 180 g/mol

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

***Bon courage***