Validation des acquis :

- Maîtrise Très Satisfaisante : **M.T.S**
- Maîtrise Satisfaisante : **M.S**
- Maîtrise Fragile : **M.F**
- Maîtrise Insuffisante: **M.I**

Nom:……...

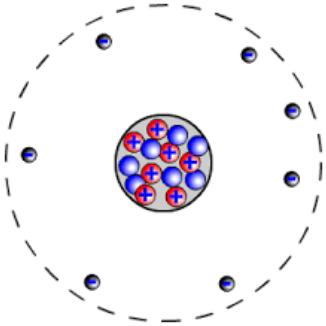
Prénom:……

Date:……..

Classe:……...

Exercice 1 : ***Utiliser des langages scientifiques***

On donne le schéma d'un atome dans le **document 1**
Sachant que les électrons sont des particules chargées d'électricité négative(portant alors un signe -), les protons des particules chargées d'électricité positive(portant alors un signe +) et les neutrons des particules sans charges électriques(portant alors aucun signe),



Doc1.Schéma d'un atome

a) Quel est le nombre d'électrons ? :……

b) Quel est le nombre de protons ?:……

c) Quel est le nombre de neutrons ? :……..

d) En utilisant le tableau périodique des éléments chimiques, donne le nom et le symbole de cet atome.

……..

Exercice 2 : ***Identifier une question scientifique***

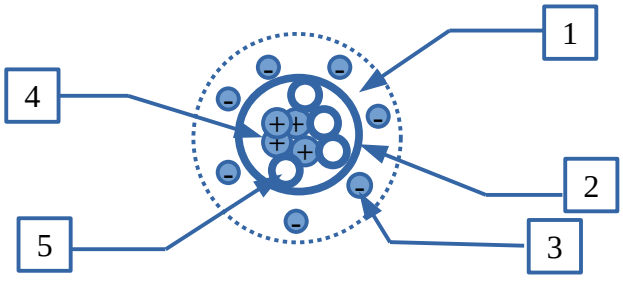
En utilisant le tableau périodique des éléments chimiques

1. Donne le nom et le symbole de l'atome qui a 8 électrons :…..……..……
2. Combien d'électrons contient de l'atome de sodium :……..……...
3. Donne une représentation de l'atome de chlore et du cuivre avec les nombres de particules:

……..……..……..……..……..……..……..……..……

Exercice 3 : *Lire et comprendre un document scientifique*

Légende le schéma d'un atome ci-dessous.



1:……..……..……

2 :……..……..……

3 :……..……..……

4 :……..……..……

5 :……..……..……..