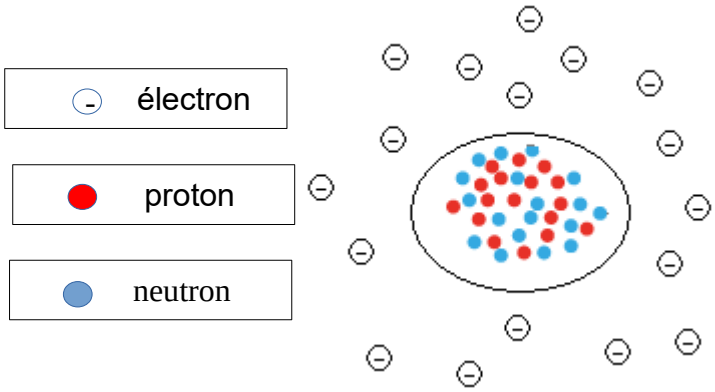
Nom : ……Prénom :……classe :……...Date :……

Exercice 1 : *lire et comprendre un document scientifique*

Un atome est une particule fondamentale de la matière qui a la forme d'une sphère. Il est constitué de deux partie essentielles :

- Au centre le noyau, constitué de protons(particules d'électricité positive) et de neutrons (particules électriquement neutre) .
- Autour du noyau gravitent les électrons (particules d'électricité négative)

Doc.1 : Constitution d'un atome



Doc.2 : les particules d'un atome donné

A l'aide des documents (1) et (2) réponds aux question suivantes pour identifier l'atome du document (2):

1. Quel est son nombre d'électrons ?:……...
2. En déduire son numéro atomique :……..
3. Quel est son nombre de neutron de cet atome ?:……
4. Quel est son nombre de nucléons?:……
5. En utilisant le tableau périodique, son nom et son symbole……
   ……...
6. Représente le sous la forma du schéma ci-dessous



Représentation ici

Exercice 2 *Identifier une question scientifique*

1. Complète le tableau ci-dessous

Représentation de l'atome	Numéro atomique	Nombre de protons	Nombre de neutrons	Nombre de nucléons
${}^{63}_{29}Cu$	29			
${}^{....}_{18}Ar$		18		40
${}^{.....}_{28}Au$	28		30	
${}^{28}_{14}Si$	14			28
	82			207