

NomPrénomTCS.....Numero

Chimie

Exercice n°1 :

1-Citez 4 scientifiques ayant travaillé sur le modèle de l'atome

.....

2-Classez-les par ordre chronologique

.....

3-donner la définition des isotopes

.....

.....

4-choisir la (ou les) bonne(s)réponse(s)

a)sur les couches **K ,L ,M** on peut placer :

®un nombre infini d'électrons

®le même nombre d'électrons

®un nombre limité d'électrons pour chaque couche

b)sachant que le nombre de charge de l'atome d'aluminium **Al** est **Z= 13**, la structure électronique de l'ion **Al³⁺** dans son état fondamental est :

®(K)²(L)¹

®(K)²(L)⁸(M)³

®(K)²(L)⁸

Exercice n°2 :

Remplir le tableau suivant par ce qui convient :

Elément chimique	Aluminium(AL)	Azote (N)	Fluor (F)	Lithium (Li)
A	27	14		7
Z		7	9	
N	14		10	4
Structure électronique				
Symbole de l'ion correspondant				

Exercice n°3

L'uranium **U** possède **238** nucléons. la charge de son noyau est $q = 14,72 \cdot 10^{-18} \text{C}$

1-quel est le nombre d'électrons dans cet atome

.....
.....
.....

2-donner le nombre de neutrons dans cet atome

.....

3-donner la représentation symbolique du noyau d'uranium

.....

4-calculer la masse approchée de l'atome d'uranium (donnée $m_p = 1,67 \cdot 10^{-27} \text{Kg}$)

.....
.....
.....

5-un échantillon d'uranium de masse **m** renferme $x = 5 \cdot 10^{20}$ atomes d'uranium

Calculer **m**

.....
.....
.....
.....
.....
.....

L'atome c'est pas sorcier