

## Corrigés des exercices sur le modèle de l'atome Classification périodique des éléments

### Exercice 1 :

1- Le numéro atomique du noyau de l'atome :

$$Q = Z \cdot e \Rightarrow Z = \frac{Q}{e} \Rightarrow Z = \frac{6,4 \cdot 10^{-19}}{1,6 \cdot 10^{-19}} = 4$$

2- Le nombre de nucléons A du noyau de l'atome :

$$m_{at} = Z \cdot m_p + (A - Z) \cdot m_n = A \cdot m_p$$

$$A = \frac{m_{at}}{m_p} \Rightarrow A = \frac{1,494 \cdot 10^{-26}}{1,66 \cdot 10^{-27}} = 9$$

3- Structure électronique de l'atome :

$$K(2)L(2)$$

4- Localisation de l'atome dans le tableau de classification périodique :

Le remplissage d'électrons se fait sur 2 couches donc l'atome se trouve à la deuxième période.

L'atome à 2 électrons dans la couche externe donc il se trouve à la deuxième colonne.

5- Identification et le nom de la famille de cet atome :

L'atome est le beryllium et il appartient à la famille des alcalino-terreux.

### Exercice 2 :

1- Le nombre de protons :

Ici,  $Z = 6$ . L'atome de carbone a 6 protons.

2- Le nombre de neutrons :

Ici :

$$A = 12, N = A - Z = 12 - 6 = 6$$

L'atome de carbone a 6 neutrons.

### 3- Le nombre d'électrons :

Le nombre de protons = nombre de neutrons=Z

L'atome de carbone a 6 électrons, sa formule électronique est : **K(2) L(4)**

### 4- La masse du noyau, et de l'atome :

La masse du noyau et de l'atome sont considéré comme étant égale à la somme des masses de leurs constituants.

Masse du noyau :

$$M_{noyau} = 6m_p + 6m_n = 6(m_p + m_n)$$

$$M_{noyau} = 6 \times (1,672\,62 \cdot 10^{-27} + 1,674\,93 \cdot 10^{-27})$$

$$M_{noyau} = 2,01 \cdot 10^{-26} kg$$

Masse de l'atome :

$$M_{atome} = M_{noyau} + 6m_e = 2,01 \cdot 10^{-26} + 6 \times 9,109\,39 \cdot 10^{-31}$$

$$M_{atome} = 2,01 \cdot 10^{-26} kg$$

On remarque que la masse de l'atome est la même que celle du noyau à 3 chiffres significatifs près.

## Exercice 3 :

### 1- Le nombre de nucléons :

Un noyau de carbone 12 contient 12 nucléons. L'atome de carbone étant neutre, puisqu'il est constitué de 6 électrons, le noyau contient autant de protons c à d  $12 - 6 = 6$  protons ( $q_P = -q_e = 1,6 \cdot 10^{-19} C$ ).

### 2-1- La masse d'un nucléon :

La masse des nucléons dans le noyau de l'atome de carbone12 :

$$M_n = 12 \cdot m_n = 12 \times 1,67 \cdot 10^{-27} = 2 \cdot 10^{-26} kg$$

2.2- La masse des nucléons d'une mole de noyaux de carbone 12 est :

$$M_n \cdot N_A = 2 \cdot 10^{-26} \times 6,02 \cdot 10^{23} = 1,20 \cdot 10^{-2} kg = 12,0 g$$

3- Le nombre d'électrons dans un atome de carbone 12 :

Il y a 6 électrons dans un atome de carbone 12 : dans une mole d'atomes il y en a :

$$6 \times 6,02 \cdot 10^{-23} = 3,61 \cdot 10^{24}$$

La masse correspondant est :

$$3,61 \cdot 10^{24} \times m_e = 3,61 \cdot 10^{24} \times 9 \cdot 10^{-31} = 3,25 \cdot 10^{-6} kg = 3,25 \cdot 10^{-3} g$$

4- la masse des électrons d'une mole d'atomes est-il négligeable devant la masse d'une mole de noyaux d'atomes de carbone 12 → Justification :

Masse d'une mole d'un atome de carbone 12 (12g) >> masse des électrons d'une mole d'atome de carbone 12 ( $3,25 \cdot 10^{-3} g$ ) La masse des électrons est négligeable.

5- La masse d'une mole d'atome de carbone 12 :

La masse des électrons étant négligeable donc la masse molaire de l'atome de carbone 12 est :

$$M = 12,0 g \cdot mol^{-1}$$
, valeur donnée avec 3 chiffres significatifs.

## Exercice 4 :

La masse volumique du noyau  $\mu_H$  :

Volume du noyau :

$$V = \frac{4}{3} \pi (10^{-15})^3 = 4 \cdot 10^{-45} m^3$$

Masse volumique ( $kg \cdot m^{-3}$ ) = masse ( $kg$ ) / volume ( $m^3$ )

$$\mu_H = \frac{m}{V} \Rightarrow \mu_H = \frac{1,67 \cdot 10^{-27}}{4 \cdot 10^{-45}} = 4 \times 10^{17} kg \cdot m^{-3}$$

### Exercice 5 :

masse(g)=quantité de matière (mol)/masse molaire ( $g \cdot mol^{-1}$ )

$$m(g) = \frac{n(mol)}{M(g \cdot mol^{-1})}$$

$$m = \frac{0,8}{27} = 21,6 \text{ g}$$

volume ( $m^3$ ) = masse (kg )/masse volumique ( $kg \cdot m^{-3}$ )

$$V = \frac{m}{\mu} \Rightarrow V = \frac{21,6 \cdot 10^{-3}}{2700} 8 \cdot 10^{-6} m^3 = 8 cm^3$$

$$V = a^3 = (2cm)^3 \Rightarrow a = 2cm$$

Le côté du cube mesure 2cm

### Exercice 6 :

1- On considère les atomes suivants caractérisé par le couple (Z, A) :

$$(7,14) ; (4,9) ; (16,31) ; (8,16) ; (7,15) ; (8,17) ; (16,32) ; (8,18)$$

a- Signification de A et Z :

A : nombre de masse ou nombre de nucléons.

Z : nombre de proton ou numéro atomique ou nombre de charge.

b- Le nombre et le nom des éléments chimique représentés :

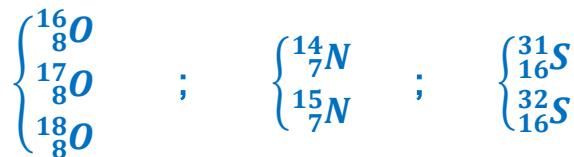
4 éléments sont représentés : oxygène O ; azote N ; bérélium Be et Soufre S.

c) Représentation des différents noyaux :

$${}^{17}_7N ; {}^9_4Be ; {}^{31}_{16}S ; {}^{16}_8O ; {}^{15}_7N ; {}^{17}_8O ; {}^{32}_{16}O ; {}^{18}_8O$$

d) Identification des isotopes et définition du mot isotope :

isotopes : ensemble des nucléides qui ont le même nombre de proton Z mais de nombre de masse A différents.



2)

a) numéro atomique Z et son nombre de masse A de X :

$$Z = \frac{Q}{e} = \frac{2,08 \cdot 10^{-18}}{1,6 \cdot 10^{-19}} = 13$$

$$A = Z + N \Rightarrow Z = 13 + 14 = 27$$

b) Le nombre d'électrons dans cet atome :

$Z=N=13$  électrons, car dans l'atome, le nombre d'électrons est égale au nombre de protons.

c) La place dans le tableau de la classification périodique

L'atome X appartient au 3<sup>ème</sup> ligne et à la 3<sup>ème</sup> colonne.

d) L'ion que peut donner cet atome :

L'atome X a tendance à donner un ion  $X^{3+}$  c'est-à-dire un cation  $Al^{3+}$ .

3) Le nombre d'atomes peuvent contenir un dé cubique de 1 cm de côté de métal X :

Soit N le nombre d'atome qui se trouve dans le dé cubique

$$N = \frac{m}{M_{atome}}$$

$$m = \rho \cdot V = \rho \cdot a^3$$

$$M_{atome} = Zm_p + (A - Z)m_n = m_p(Z + A - Z) = A \cdot m_p$$

$$N = \frac{A \cdot m_p}{\rho \cdot a^3} \Rightarrow N = \frac{27 \times 1,67 \cdot 10^{-27}}{2,7 \cdot 10^3 \times (10^{-2})^3} \approx 5,99 \cdot 10^{25} \text{ atomes}$$

$$N \approx 6 \cdot 10^{25} \text{ atomes}$$

Exercice 5 :

1- Calcul du volume du noyau en  $m^3$  :

$$R_U = 7,4 \text{ fm} = 7,4 \cdot 10^{-15} \text{ m}$$

$$V_U = \frac{4}{3}\pi R^3 = \frac{4}{3}\pi (7,4 \times 10^{-15})^3 = 1,70 \cdot 10^{-42} \text{ m}^3$$

Le volume du noyau d'Uranium 238 est donc  $V_U = 1,70 \cdot 10^{-42} \text{ m}^3$

2- Calcul de masse volumique de ce noyau en  $\text{kg} \cdot \text{m}^{-3}$  :

$$\rho_U = \frac{m_U}{V_U} = \frac{3,97 \cdot 10^{-25}}{1,70 \cdot 10^{-42}} = 2,34 \cdot 10^{17} \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$$

La masse volumique de noyau d'Uranium 238 est donc de  $2,34 \cdot 10^{17} \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$

3- Quel serait son volume si sa masse volumique était la même que celle du noyau d'Uranium 238 ?

On :

$$\rho_T = \rho_U = 2,34 \cdot 10^{17} \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$$

$$\rho_T = \frac{m_T}{V_T} \Rightarrow V_T = \frac{m_T}{\rho_T} = \frac{5,97 \cdot 10^{24}}{2,34 \cdot 10^{17}} = 2,55 \cdot 10^7 \text{ m}^3$$

Si la masse volumique de la terre était la même que celle du noyau d'Uranium 238, son volume serait de  $2,55 \cdot 10^7 \text{ m}^3$ .

4- Quel serait alors son rayon ?

$$R = \sqrt[3]{\frac{3 \times 2,55 \cdot 10^{24}}{4\pi}} = 183 \text{ m}$$

Si la terre avait la même masse volumique que le noyau d'Uranium 238, son rayon serait de 183 m seulement.

## Exercice 6 :

### I- Atome et structure électronique :

1- La lettre Z représente :

Le nombre de protons pour l'atome

2- Le nombre d'électrons que possède chaque atome :

L'aluminium a 13 électrons et le néon a 10 électrons car l'atome a d'autant d'électrons que de protons.

3- La structure électronique de chaque atome

Aluminium, Al ( $Z=13$ ) soit K(2) L(8) M(3)

néon, Ne ( $Z=10$ ) soit K(2) L(8)

La couche K est saturée pour 2é et la couche L est saturée pour 8é

4- Le nombre d'électrons sur la couche externe de chaque atome :

Pour l'aluminium, il y a 3 é sur la couche externe ; pour le néon, il y a 8 é sur la couche externe.

5- L'un des atomes est susceptible de donner un ion. Le quel ? Quel est alors cet ion ? Justifier votre réponse.

L'atome d'aluminium est susceptible de former un ion en perdant 3é. On obtient l'ion  $Al^{3+}$  qui a comme structure électronique **K(2) L(8)**, celle d'un gaz rare ou noble.

### II- Qu'est-ce qu'un ion ?

1- Compléter :

Un ion est un atome qui a **gagné** ou **perdu** un (ou plusieurs) électron(s).

2- Compléter le tableau :

Formation des ions sodium $Na^+$	Formation des ions chlorure
<ul style="list-style-type: none"> <li>Les atomes Na se transforment en ion <math>Na^+</math></li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Les atomes Cl se transforment en ion <math>Cl^-</math></li> </ul>
<ul style="list-style-type: none"> <li>Les ions sodium sont des atomes de sodium qui ont perdu un électron.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Les ions chlorure sont des atomes de chlore qui ont gagné un électron.</li> </ul>

### 3- Compléter :

L'électron gagné par l'atome de **chlore** a été donné par l'atome de **sodium**.

### 4- Compléter :

Pour que la matière reste électriquement neutre, des ions **négatifs** sont toujours associés à des ions **positifs**.

### 5- Compléter le tableau :

Atome	Structure électronique de l'atome	L'ion formé	Structure électronique de l'atome	Même structure électronique que	Symbole de l'ion
Ex : Li	K(2) L(1)	Perd un é	K(2)	He	$Li^+$
F	K(2) L(7)	Gagne un é	K(2) L(8)	Ne	$F^-$
Mg	JK(2) L(8) M(2)	Perd 2 é	K(2) L(8)	Ne	$Mg^{2+}$

## III- Identifications des ions

On prend 2 tubes à essai, on verse dedans 2 mL de solution de chlorure de fer III.

- Dans le 1<sup>er</sup> On verse quelques gouttes de solution de nitrate d'argent. Un précipité blanc apparaît qui noircit à la lumière, **ce qui caractérise l'ion chlorure**.
- Dans le 2<sup>ème</sup> On verse quelques gouttes de solution d'hydroxyde de sodium. Un précipité rouille apparaît, **ce qui caractérise l'ion fer III**.