

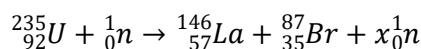
Série d'application N°3 : La radioactivité

Exercice N°1 :

1. Compléter les notations suivantes et écrire les réactions nucléaires :
 $^{14}_7N(\alpha, \dots) ^{17}_8O$; $^{23}_{11}Na(\dots, p) ^{26}_{12}Mg$; $\dots(p, n) ^{63}_{30}Zn$; $^{14}_7N(d, \dots) ^{15}_7N$; $^{10}_5B(p, \alpha) \dots$
Quelle est le type de ces réactions ?
2. A côté des symboles de chaque nucléide radioactif figure la particule émise $^{14}_6C(\beta^-)$; $^{15}_8O(\beta^+)$; $^{224}_{88}Ra(\alpha)$. Écrire les réactions nucléaires correspondantes. Quelle est le type de ces réactions ?

Exercice N°2 :

On considère la réaction nucléaire suivante où x est un coefficient à déterminer :



1. Quel est le type de cette réaction ? Justifier votre réponse.
2. Déterminer la valeur du coefficient x, en précisant les lois de conservation utilisées.
3. Calculer la perte de masse accompagnant cette réaction.
4. Calculer l'énergie libérée lors de cette réaction en Joules puis en MeV.
5. On considère un échantillon de 1 kg d'uranium 235. Combien d'atomes d'uranium contient cet échantillon ?
6. Quelle quantité d'énergie pourrait être libérée par la désintégration des atomes d'uranium de cet échantillon ?

On donne : $m(^{235}_{92}U) = 235,0439 \text{ uma}$; $m(^1_0n) = 1,0087 \text{ uma}$; $m(^{146}_{57}La) = 145,9430 \text{ uma}$; $m(^{87}_{35}Br) = 86,9120 \text{ uma}$; $1 \text{ uma} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$; $NA = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$.

Exercice N°3 :

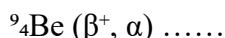
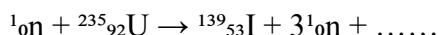
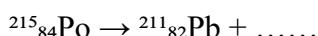
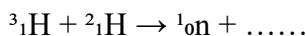
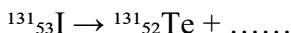
Le plutonium $^{239}_{94}Pu$ est radioactif et émetteur α . Sa période (demi-vie) est $T \simeq 24 \text{ 000 ans}$.

1. Ecrire l'équation de la transformation radioactive.
2. Calculer la constante radioactive λ .
3. Calculer la masse d'uranium 235 et d'hélium formés au bout de 10 ans à partir d'une masse de 10g de plutonium 239.

Série de TD N°3 –chimie 1–LMD–(TD)

Exercice 1

Compléter les réactions nucléaires suivantes. Pour chaque équation, indiquer le type de réaction dont il s'agit.



Exercice 2

Une substance radioactive dont la demi-vie est de 10 s émet initialement $2 \cdot 10^7$ particules α par seconde.

1. Calculer la constante de désintégration de la substance.
2. Quelle est l'activité de cette substance ?
3. Initialement, combien y a-t-il en moyenne de noyaux radioactifs ?
4. Combien restera-t-il en moyenne de noyaux radioactifs après 30 s
5. Quelle sera alors l'activité de la substance ?

Exercice 3

1. Par radioactivité naturelle, le radium se transforme en gaz inerte et en radon. Une désintégration de 35,38% de radium a lieu tous les 1000 ans.

- a) Déterminer la constante radioactive de cette transformation et la période T.
- b) Quelle est la masse du radium dont l'activité est de 1Ci ?

2. Quelle est l'activité, exprimée en curie d'une source radioactive constituée par 500 mg de Strontium (90Sc) si sa période est de 28 ans.

- a) Que devient cette activité un an plus tard.
- b) Au bout de combien de temps cette activité est réduite de 10%.

Exercice supplémentaire

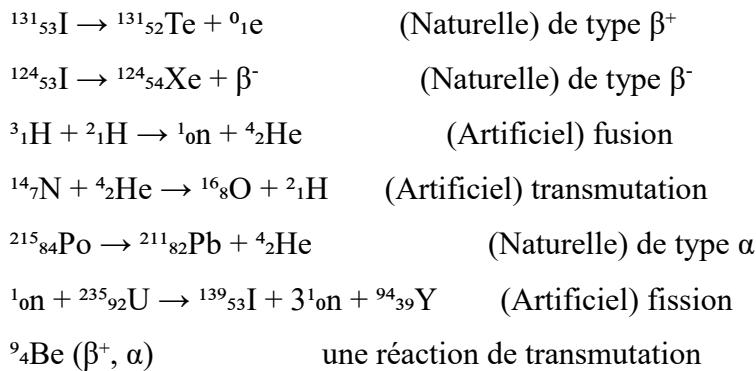
1. L'atome $^{235}_{92}\text{U}$ peut subir une réaction de fission fournissant l'isotope $^{146}_{57}\text{La}$ et l'isotope $^{87}_{35}\text{Br}$.

Écrire la réaction de fission et calculer le défaut de masse associé à cette réaction.

2. Calculer l'énergie dégagée par la fission d'une mole d'atome de ^{235}U en (J/mol).
3. En déduire l'énergie dégagée par la fission d'un kilogramme d'uranium en (J/kg).

Corrigé de la Série de TD N°3 –chimie 1–LMD

EXERCICE 1



EXERCICE 2

1.La constante de désintégration de la substance est :

$$\lambda = \ln 2 / T = \ln 2 / 10 = 0,0693 \text{ s}^{-1}$$

2.L'activité de cette substance est

: $A = 2 \cdot 10^7 \text{ Bq}$ (1 particule alpha émise correspond à 1 noyau de la substance désintégrée)

3.Le nombre de noyaux radioactifs initial est :

$$N_0 = A / \lambda = 2 \cdot 10^7 / 0,0693 = 2,89 \cdot 10^8 \text{ noyaux}$$

4. Le nombre de noyaux radioactifs après 30 s est : Après 30s c'est-à-dire 3 périodes, il restera

$$N = N_0 / 2^3 = 3,97 \cdot 10^6 \text{ noyaux}$$

5. L'activité de la substance est :

$$A = \lambda \cdot N = 2,75 \cdot 10^5 \text{ Bq}$$

EXERCICE 3

1.a Calcul de la constante de décroissance λ :

On la loi de la décroissance radioactive :

$$N_t = N_0 e^{-\lambda t}$$

N_t : nombre de noyaux restant

N_0 : nombre de noyaux initial

$$N_0 - N_t : \text{nombre de noyaux désintégrés} = 35,38\%$$

Après introduction de la fonction \ln , l'équation s'écrit

$$\ln \frac{N_0}{N_t} = -\lambda t \text{ et on déduit}$$

$$\lambda = \frac{1}{t} \ln \frac{N_0}{N_t} = \frac{1}{1000} \ln \frac{100}{64,62} = 0,436 \times 10^{-3} \text{ ans}^{-1}$$

$$T = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{\ln 2}{0,436 \times 10^{-3}} = 1589,8 \text{ ans}$$

1.b Masse du radium $^{226}_{88}\text{Ra}$

$$A_0 = \lambda N_0$$

$$1 \text{ Ci} = 3,7 \times 10^{10} \text{ dps}$$

$$\lambda N = 3,7 \times 10^{10} \text{ dps}$$

$$N = 3,7 \times 10^{10} / \lambda$$

226 g de Ra \rightarrow N noyaux

$$m = 226 \text{ N} / N'$$

$$m = (3,7 \times 10^{10} / \lambda) \times 223 / N' = 1 \text{ g}$$

a,2. Activité initiale A_0

on a le Nombre de noyaux radioactifs initial N_0 :

$$N_0 = \frac{m}{M} \times N_A = \frac{0,5}{90} \times 6,022 \times 10^{23} = 3,35 \times 10^{21}$$

Constante radioactive λ :

$$\lambda = \frac{\ln 2}{T_{1/2}} = \frac{0,693}{28 \times 365 \times 24 \times 3600} = 7,85 \times 10^{-10}$$

$$A_0 = \lambda \times N_0 = 7,85 \times 10^{-10} \times 3,35 \times 10^{21} = 2,63 \times 10^{12} \text{ en becquerels}$$

$$A_0 = \frac{2,63 \times 10^{12}}{3,7 \times 10^{10}} \approx 71,1 \text{ Ci}$$

b .2. Activité un an après

$$A(t) = A_0 e^{-\lambda t}$$

$$A(1) = 71,1 \times e^{-7,85 \times 10^{-10} \times 3,15 \times 10^7} = 71,1 \times e^{-0,0247} \approx 69,4 \text{ Ci}$$

b .3. Durée pour une réduction de 10% de l'activité

$$A(t) = 0,9 \times A_0$$

$$0,9 = e^{-\lambda t} \Rightarrow t = -\frac{\ln(0,9)}{\lambda}$$

$$t = \frac{0,1054}{7,85 \times 10^{-10}} = 1,34 \times 10^8 \text{ s}$$

Conversion en années

$$t = \frac{1,34 \times 10^8}{3,15 \times 10^7} \approx 4,3 \text{ ans}$$