

DATATION AU CARBONE 14

Dans le cycle du carbone, l'élément carbone est présent sous forme de :

- Deux isotopes stables : le carbone 12 (majoritaire), le carbone 13 (minoritaire)
- Un isotope instable : le carbone 14 (très minoritaire)

Le temps de demi-vie du carbone 14 est de l'ordre de 5570 ans. Il est continuellement produit dans la haute atmosphère grâce à des réactions nucléaires entre les noyaux des atomes d'azote 14 de l'air et des neutrons d'origine cosmique. Ces réactions maintiennent une teneur constante en carbone 14 dans l'atmosphère. Le carbone 14 formé réagit rapidement avec le dioxygène de l'air pour former du dioxyde de carbone, CO_2 . Tous les organismes vivants échangent du dioxyde de carbone avec l'atmosphère par la respiration et l'alimentation. Ils fixent le carbone 14 dans leurs tissus jusqu'à leur mort, à une teneur égale à celle de l'atmosphère. Après la mort, l'absorption et le rejet de dioxyde de carbone s'arrêtent.

Données :

Carbone 12 : $^{12}_6\text{C}$ Carbone 13 : $^{13}_6\text{C}$ Azote 14 : $^{14}_7\text{N}$ On donne : $\ln 2 = 0,69$

1. Les réactions nucléaires.

1.1. Le bombardement des noyaux d'atomes d'azote par les neutrons aboutit à la réaction nucléaire dont

l'équation est la suivante : $^{14}_7\text{N} + {}^1_0\text{n} \rightarrow {}^A_Z\text{Y}_1 + {}^1_1\text{H}$ (1)

1.1.1. Énoncer les deux lois de conservation qui ont permis d'écrire l'équation (1).

1.1.2. L'application des lois de conservation précédentes permet de déterminer la nature du noyau ${}^A_Z\text{Y}_1$. Quel élément est associé à Y_1 ?

1.2. La désintégration du noyau de carbone 14 conduit à l'émission d'un électron de symbole ${}^0_{-1}\text{e}$ et d'un noyau ${}^A_Z\text{Y}_2$.

1.2.1. Écrire l'équation de la réaction nucléaire correspondante.

1.2.2. La radioactivité d'une réaction nucléaire peut être du type α , β^+ ou β^- . Quelle est celle qui correspond à la désintégration du noyau de carbone 14 ?

1.2.3. Donner le nom de l'élément Y_2 (de symbole ${}^A_Z\text{Y}_2$).

2. Loi de décroissance radioactive.

2.1. Dans le texte on utilise l'expression : " temps de demi-vie du carbone 14 ". Donner la définition du terme temps de demi-vie (noté $t_{1/2}$).

2.2. La loi de décroissance radioactive en fonction du temps est du type : $N(t) = N_0 \times e^{-\lambda \cdot t}$

2.2.1. Que représentent les grandeurs physiques $N(t)$, N_0 et λ ?

2.2.2. Sachant que $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$, déterminer l'unité de λ par une analyse dimensionnelle.

2.2.3. Calculer λ .

3. Datation au carbone 14.

En 1983 fut découverte l'épave d'un drakkar dans la vase du port de Roskilde (à l'ouest de Copenhague).

Pour valider l'hypothèse indiquant que ce navire est d'origine viking, une datation au carbone 14 est réalisée sur un échantillon de bois prélevé sur sa coque. L'activité A mesurée pour cet échantillon est de 12,0 désintégrations par minute et par gramme de carbone. Or l'activité pour 1 gramme de carbone participant au cycle du dioxyde de carbone de l'atmosphère est égale à $A_0 = 13,6$ désintégrations par minute.

3.1. Justifier la variation d'activité d'un échantillon de bois au cours du temps.

3.2. Sachant que la loi de décroissance de l'activité en fonction du temps s'écrit : $A(t) = A_0 \times e^{-\lambda \cdot t}$

3.2.1. Exprimer le temps t en fonction des autres grandeurs $A(t)$, A_0 et λ .

3.2.2. Calculer t .

3.2.3. Le temps t correspond au temps écoulé entre la date de fabrication du bateau et la date de découverte de l'épave. Déterminer l'année de construction du bateau ?

3.2.4. La période Viking s'étend du VIII^{ème} siècle au XI^{ème} siècle (entre 700 et 1000 ans). L'hypothèse faite précédemment est-elle vérifiée ?