

Correction Exercice Datation radioactive

1. Radioactivité naturelle du carbone

1.1. $^{12}_6\text{C}$: $Z = 6$ donc **6 protons** ; $A = 12$ donc **6 neutrons** ($A - Z$)

$^{14}_6\text{C}$: **6 protons** et **8 neutrons**.

1.2. Deux noyaux sont isotopes s'ils possèdent le même nombre de protons (donc le même numéro atomique Z) mais un nombre de neutrons différent (et donc des nombres A de nucléons différents). Les noyaux $^{12}_6\text{C}$ et le $^{14}_6\text{C}$ répondent à cette définition.

1.3. Le carbone ^{14}C est un noyau radioactif émetteur β^- , il y a donc libération d'un **électron** lors de sa désintégration : $^{14}_6\text{C} \rightarrow ^{14}_7\text{N} + ^0_{-1}\text{e}$.

On trouve le noyau d'azote en appliquant les **lois de conservation** (conservation de la charge électrique et conservation du nombre de nucléons).

2. Datation par le carbone ^{14}C

2.1. $N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$

2.2.1. Le temps de demi-vie d'un échantillon radioactif est la **durée** au bout de laquelle la moitié des noyaux **initialement présents** se sont désintégrés.

2.2.2. Par définition à $t = t_{1/2}$, on a $N(t_{1/2}) = N_0/2$

En utilisant la loi de décroissance radioactive on a $N(t_{1/2}) = N_0 \cdot e^{-\lambda \times t_{1/2}} = N_0/2$

$$\text{en simplifiant par } N_0 : e^{-\lambda \times t_{1/2}} = \frac{1}{2} \text{ soit } \frac{1}{e^{\lambda \times t_{1/2}}} = \frac{1}{2} \text{ donc } e^{\lambda \times t_{1/2}} = 2$$

on élimine l'exponentielle en passant au logarithme népérien: $\lambda \times t_{1/2} = \ln 2$

$$\text{soit finalement } t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$$

$$2.2.3. \lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} \quad \underline{\text{A.N.}} : \lambda = \frac{\ln 2}{5,70 \times 10^3} = 1,22 \times 10^{-4} \text{ an}^{-1}$$

2.3.1. L'activité correspond au nombre de désintégrations par seconde, elle s'exprime en becquerel (Bq).

$$2.3.2. \frac{A(t)}{A_0} = \frac{\lambda \times N(t)}{\lambda \times N_0} = \frac{N(t)}{N_0}$$

$$\text{D'autre part } N(t) = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t} \quad \text{soit } \frac{N(t)}{N_0} = e^{-\lambda \cdot t}$$

$$\text{D'où } \frac{A(t)}{A_0} = \frac{N(t)}{N_0} = e^{-\lambda \cdot t}$$

3. La faille de San Andreas

$$3.1. \frac{A(t)}{A_0} = e^{-\lambda.t} \quad \text{soit} \quad \ln \frac{A(t)}{A_0} = \ln(e^{-\lambda.t}) = -\lambda.t \quad \text{Soit} \quad \ln \frac{A(t)}{A_0} = -\lambda.t$$

$$\text{D'où } t_3 = -\frac{1}{\lambda} \cdot \ln \frac{A(t_3)}{A_0} \quad \text{or} \quad \lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}}$$

$$\text{Donc } t_3 = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \cdot \ln \frac{A(t_3)}{A_0}$$

$$\text{A.N. : } t_3 = -\frac{5,70 \times 10^3}{\ln 2} \times \ln \frac{0,223}{0,255} = 1103 \text{ ans}$$

donc ne conservons que trois chiffres significatifs **$t_3 = 1,10 \times 10^3$ ans**

3.2. L'année au cours de laquelle a eu lieu le séisme correspond à $1989 - 1,10 \times 10^3 = 8,90 \times 10^2$.

Le séisme a eu lieu environ en l'an 890. Cette méthode de datation ne permet pas de donner une date précise à un an près.

3.3. Plus l'échantillon est ancien et plus son activité est faible. Donc l'échantillon 2, d'activité plus faible, correspond à l'an 586 et l'échantillon 1 correspond à l'an 1247.