

ÉVALUATION
CORRECTION Yohan Atlan © www.vecteurbac.fr

CLASSE : Première

VOIE : Générale

DURÉE DE L'ÉPREUVE : 1h12

Sujet 2024 avec maths n°ENSSCIMAT141

ENSEIGNEMENT : Enseignement scientifique **avec enseignement de mathématiques spécifique**

CALCULATRICE AUTORISÉE : Oui Non

DICTIONNAIRE AUTORISÉ : Oui Non

Estimation de la date de l'assassinat d'Ötzi

Exercice au choix sur 12 points

Thème « Une longue histoire de la matière »

Partie 1 – L'atome de carbone

1-

Un isotope radioactif est instable ; il se désintègre spontanément en un noyau fils plus stable.

2-

Le carbone 14 est un isotope radioactif du carbone qui est produit dans l'atmosphère terrestre. Ce carbone 14 est se retrouve dans le dioxyde de carbone qui est absorbé par les plantes lors de la photosynthèse. Les animaux se nourrissent de plantes ou d'autres animaux. Ainsi, tout au long de leur vie, les plantes et les animaux maintiennent un équilibre relatif entre la quantité de carbone 14 qu'ils absorbent et celle qu'ils perdent.

A la mort d'un organisme, les échanges avec l'environnement cessent. Par conséquent, le carbone 14 présent dans l'organisme ne se renouvelle plus.

3-

À partir de la mort d'un être vivant, le carbone 14 commence à se désintégrer car il n'est plus remplacé par du carbone 14 provenant de l'environnement.

En mesurant la quantité de carbone 14 restant dans un échantillon et en la comparant avec la quantité de carbone 14 dans un être vivant, on peut estimer depuis combien de temps l'organisme est mort.

Ainsi, pour évaluer la date de la mort d'un être vivant, il faut quantifier sa teneur en carbone 14.

4-

La succession des évènements qui aboutissent à la présence de carbone 14 dans le corps d'Ötzi sont :

- La création du carbone 14 par transformation nucléaire dans la haute atmosphère.
- Insertion du carbone 14 dans le dioxyde de carbone
- L'absorption du carbone 14 par les plantes grâce à la photosynthèse
- Consommation alimentaire d'Ötzi

Partie 2 – Datation d'une mort

5-

La demi-vie est le temps au bout duquel la moitié des noyaux radioactifs initialement présents se sont désintégrés.

Graphiquement : $t_{1/2} = 5,73 \times 10^3$ ans

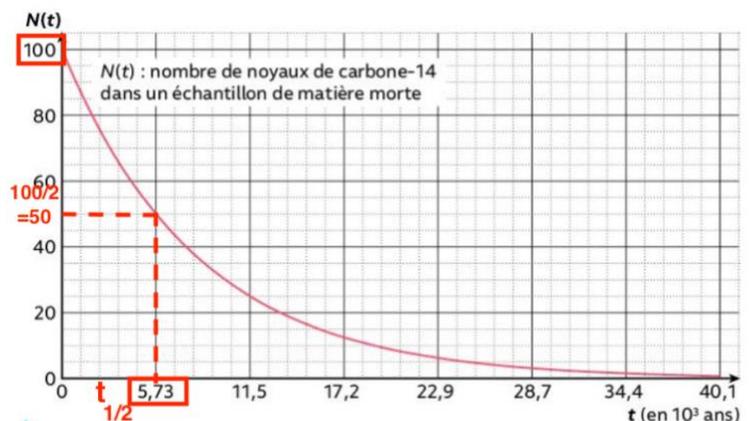


Figure B – Courbe de décroissance radioactive du carbone ^{14}C

6-

D'après le document 2 : Ainsi l'activité A en Bq de cet échantillon et le nombre de noyaux N qu'il contient sont liés par la relation ($t_{1/2}$: demi-vie de l'échantillon radioactif exprimée en seconde):

$$N = \frac{A \times t_{1/2}}{0,69}$$

Calculons le nombre N de noyaux résiduels dans la momie au moment de sa découverte :

$$N = \frac{A \times t_{1/2}}{0,69}$$
$$N = \frac{7910 \times 1,81 \times 10^{11}}{0,69}$$
$$N = 2,07 \times 10^{15}$$

Au moment de sa découverte, il y a $2,07 \times 10^{15}$ noyaux résiduels de carbone 14 dans la momie.

7-

$$P = \frac{N}{N_{\text{initial}}}$$
$$P = \frac{2,07 \times 10^{15}}{3,87 \times 10^{15}}$$
$$P = 0,53$$
$$P = 53 \%$$

Ainsi, le pourcentage de carbone 14 résiduel lors de la découverte de la momie est de 53 %.

8-

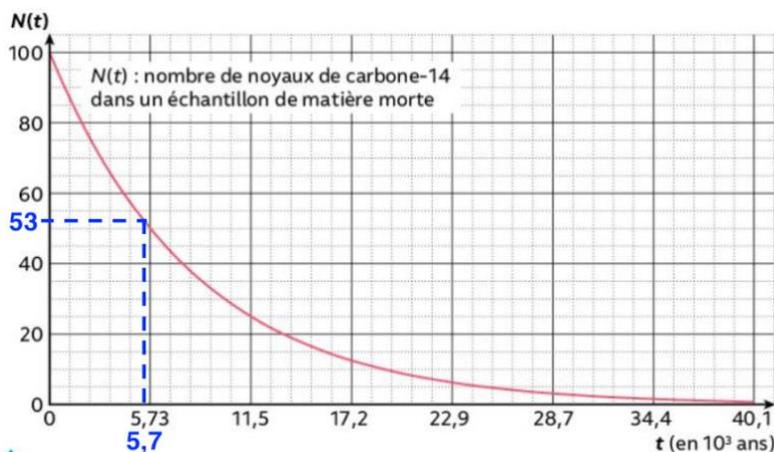


Figure B – Courbe de décroissance radioactive du carbone ^{14}C

Graphiquement, pour 53% de de carbone 14 résiduel, il s'est écoulé environs $5,7 \times 10^3$ ans soit 5700 ans.

Nous sommes en 2024 (date de la correction de ce sujet, a adapté pour les prochaines années) :
 $2024 - 5700 = -3676$ avant JC

La date de l'assassinat d'Ötzi est estimée en -3676 avant JC.