

La datation au carbone 14

Si la radioactivité peut être dangereuse pour la santé, elle peut aussi permettre de dater l'âge d'échantillons recueillis par les chercheurs en archéologie, en géologie ou en climatologie. Le carbone 14 est l'un des isotopes radioactifs employés dans ce but.

Comment fonctionne la méthode de datation au carbone 14 ?

A l'aide du document 3 de votre manuel page 21, répondre à la question suivante :

1. Expliquer le principe de la datation au carbone 14.

2. Faire l'exercice 11 page 28 du manuel

La datation au carbone 14

Si la radioactivité peut être dangereuse pour la santé, elle peut aussi permettre de dater l'âge d'échantillons recueillis par les chercheurs en archéologie, en géologie ou en climatologie. Le carbone 14 est l'un des isotopes radioactifs employés dans ce but.

Comment fonctionne la méthode de datation au carbone 14 ?

A l'aide du document 3 de votre manuel page 21, répondre à la question suivante :

1. Expliquer le principe de la datation au carbone 14.

2. Faire l'exercice 11 page 28 du manuel

Bilan :

- Les êtres vivants possèdent des taux de carbone 14 et 12 constants. Le carbone 14 qui est radioactif se désintègre alors que le carbone 12 reste stable. A la mort des êtres vivants, on peut constater la décroissance du ^{14}C car il n'est plus renouvelé.
- En mesurant le rapport des taux de carbones $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$, on peut calculer l'âge de l'échantillon.

Bilan :

- Les êtres vivants possèdent des taux de carbone 14 et 12 constants. Le carbone 14 qui est radioactif se désintègre alors que le carbone 12 reste stable. A la mort des êtres vivants, on peut constater la décroissance du ^{14}C car il n'est plus renouvelé.
- En mesurant le rapport des taux de carbones $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$, on peut calculer l'âge de l'échantillon.

Bilan :

- Les êtres vivants possèdent des taux de carbone 14 et 12 constants. Le carbone 14 qui est radioactif se désintègre alors que le carbone 12 reste stable. A la mort des êtres vivants, on peut constater la décroissance du ^{14}C car il n'est plus renouvelé.
- En mesurant le rapport des taux de carbones $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$, on peut calculer l'âge de l'échantillon.

Bilan :

- Les êtres vivants possèdent des taux de carbone 14 et 12 constants. Le carbone 14 qui est radioactif se désintègre alors que le carbone 12 reste stable. A la mort des êtres vivants, on peut constater la décroissance du ^{14}C car il n'est plus renouvelé.
- En mesurant le rapport des taux de carbones $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$, on peut calculer l'âge de l'échantillon.

Bilan :

- Les êtres vivants possèdent des taux de carbone 14 et 12 constants. Le carbone 14 qui est radioactif se désintègre alors que le carbone 12 reste stable. A la mort des êtres vivants, on peut constater la décroissance du ^{14}C car il n'est plus renouvelé.
- En mesurant le rapport des taux de carbones $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$, on peut calculer l'âge de l'échantillon.