




Retrouver toutes les explications en 3 vidéos sur la chaîne  -Profes  
[https://youtu.be/cY\\_OuOm7610](https://youtu.be/cY_OuOm7610)

**Compétences attendues :**

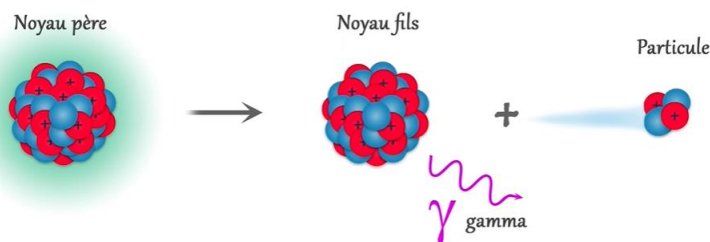


- Calculer le nombre de noyaux restants au bout de n demi-vies
- Estimer la durée nécessaire pour obtenir une certaine proportion de noyaux restants.
- Utiliser une représentation graphique pour déterminer une demi-vie.
- Utiliser une décroissance radioactive pour une datation (exemple du carbone 14).

**Contexte**

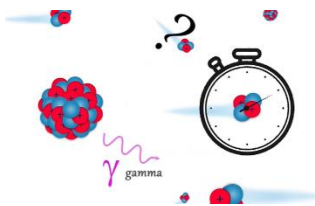
Dans la nature, il existe différents éléments. Certains de ces éléments sont radioactifs. Cela signifie qu'ils vont avoir tendance à se désintégrer.

Si ces notions vous sont étrangères, regardez la première minute de cette vidéos <https://youtu.be/BZDTu-siDBg>



Un noyau dit père se désintègre pour former un noyau fils plus léger et une particule. Ce processus permet de former des noyaux stables qui ne seront plus radioactifs (Il faut parfois que le noyau fils se désintègre aussi).

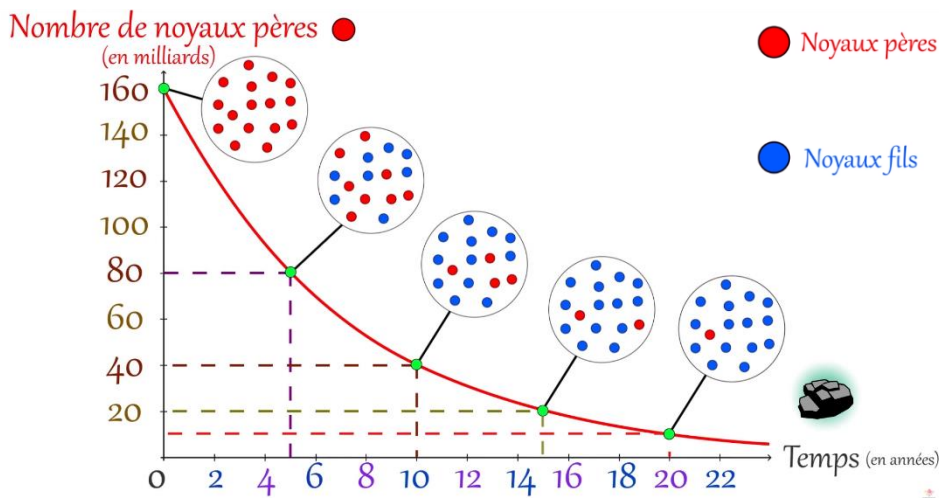
**Les désintégrations radioactives : aléatoire mais « régulier » !**



Il est impossible de déterminer quand un noyau radioactif va se désintégrer. C'est un phénomène aléatoire qui se déclenche spontanément pour un noyau considéré.

En revanche, si on considère un grand nombre de noyaux radioactifs, il est possible de déterminer la durée nécessaire pour que le nombre de noyaux soit divisés par 2, 3, 4, 5, etc... Il existe donc une loi de décroissance radioactive.

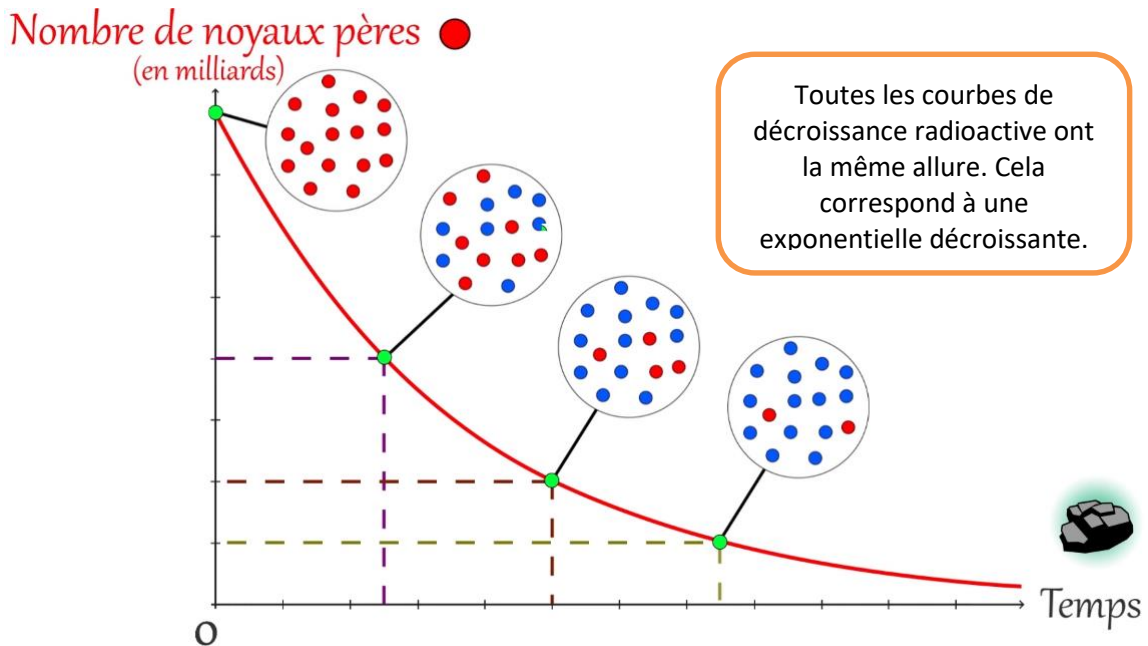
**Courbe de décroissance radioactive et demi-vie :**



Compléter le tableau suivant grâce à la video ou la courbe de décroissance radioactive visible ci-dessus.

Nombre de noyaux en milliards	160	80	40	20	10
Durée écoulée (en années)					

Que se passe-t-il tous les 5 ans ? Comment nomme-t-on cette durée caractéristique ? Quelle est le symbole utilisé pour cette durée ?



**Compléter** le graphique ci-dessus avec sur l'axe vertical  $N_0, \frac{N_0}{2}, \frac{N_0}{4}, \frac{N_0}{8}$  et sur l'axe horizontal  $t_{1/2}, 2t_{1/2}, 3t_{1/2}$ . On appelle  $N_0$  le nombre de noyaux radioactifs initialement présents dans un échantillon.

Copier la définition de la demi-vie (vidéo : à 2mn 50s) dans l'encadré ci-dessous :

Définition :

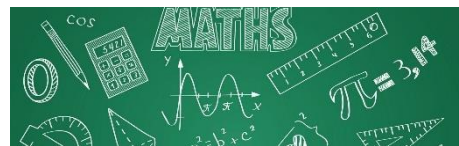
**Point maths :**

Finalement la relation mathématique liant le nombre de noyaux radioactifs restants et la durée écoulée est donc la suivante :

Après  $n$  demi-vies, le nombre de noyaux  $N_0$  est divisé par  $2^n$ .

Relation : Pour  $t = n \cdot t_{1/2}$ ,

$$N = \frac{N_0}{2^n}$$



Exemple : au bout de 4 demi-vies, le nombre de noyaux radioactifs  $N$  vaut  $N = \frac{N_0}{2^4} = \frac{N_0}{16}$   
 au bout de 5 demi-vies, le nombre de noyaux radioactifs  $N$  vaut  $N = \frac{N_0}{2^5} = \frac{N_0}{32}$

**La demi-vie est caractéristique des noyaux radioactifs considérés**

Compléter le tableau suivant : (vidéo : à 3mn)

Demi-vie  $t_{1/2}$

Uranium 238	$t_{1/2} =$
Polonium 210	$t_{1/2} =$

En effectuant une recherche, donner la demi-vie de l'iode 131 qui est utilisé en imagerie médicale.

Peut-on stocker l'iode 131 sur de longues durées ? Pourquoi faut-il en produire régulièrement dans les laboratoires ?

### Méthode : Déterminer graphiquement la demi-vie d'un noyau radioactif

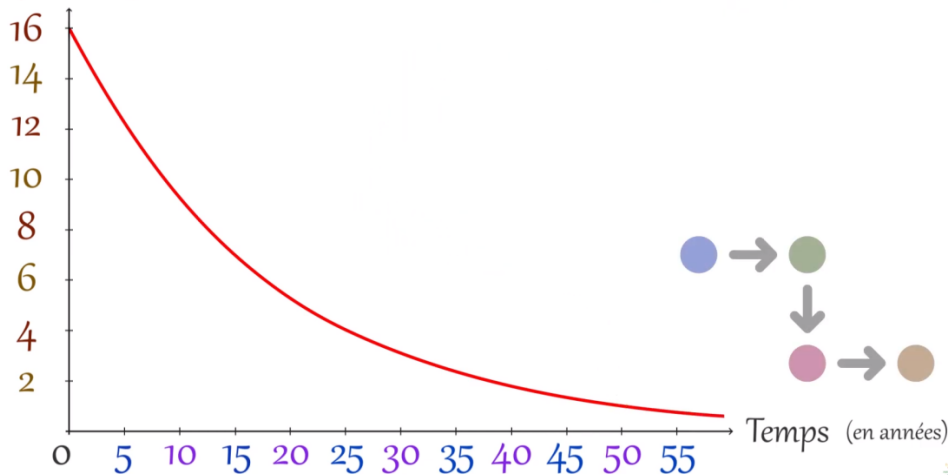
Explication en vidéo (2) : [https://youtu.be/6MMr8cSP\\_lw](https://youtu.be/6MMr8cSP_lw)



Comme vu précédemment, les courbes de décroissance radioactive, ont toujours la même allure. Pour déterminer graphiquement la demi-vie d'un noyau radioactif, on utilisera donc toujours la même méthode quelque soit le noyau considéré. Voyons comment procéder.

A l'aide de la vidéo, compléter les 4 étapes présentées et effectuer le tracé sur le graphique:

Nombre de noyaux pères ●  
(en milliards)



1

Ex :  $N_0 =$

2

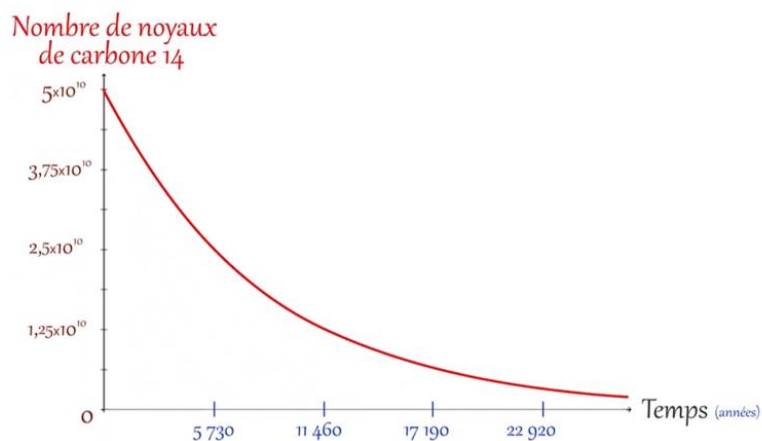
Ex :  $\frac{N_0}{2} =$

3

4

Ex :  $t_{1/2} =$

Déterminer la demi-vie du noyau de carbone 14 à l'aide du graphique suivant :

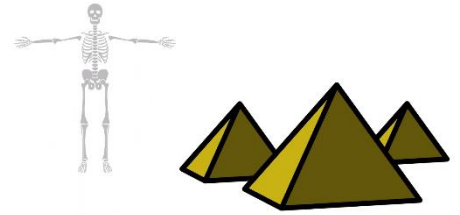


## La datation au carbone 14



Explication en vidéo (3) : <https://youtu.be/4weQnbSdIu8>

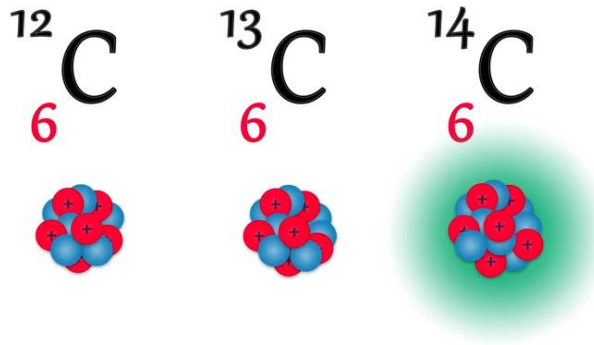
Des archéologues ayant découvert des ossements sur un site égyptien souhaite déterminer l'âge de ces derniers. Pour ce faire, ils vont utiliser la méthode de la datation au carbone 14.



Remarque : cette méthode peut-être utilisée avec des tissus organiques (végétaux ou animaux)

## Qu'est-ce que le carbone 14 ?

Dans la nature la quasi-totalité du carbone est sous la forme de carbone 12. Il existe d'autres noyaux de carbone qui contiennent davantage de neutrons. Celui qui nous intéresse aujourd'hui est le carbone 14 car il est radioactif.



Combien trouve-t-on en proportion d'atomes de carbone 14 pour mille milliards d'atome de carbone 12 ?

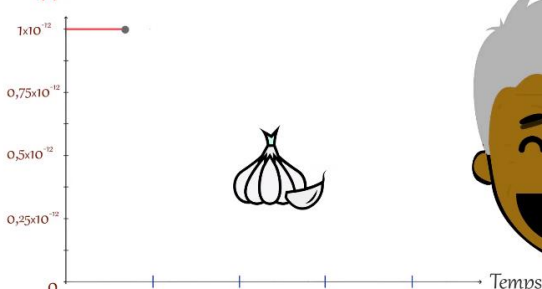
Remarque : cette proportion est relativement constante dans notre environnement (air, plantes et animaux).

Nommer les noyaux et particules mis en jeu dans la désintégration du carbone (vidéo : à 1mn)



## Evolution de la quantité de carbone 14 dans un organisme au cours du temps ?

Rapport  $^{14}\text{C}/^{12}\text{C}$



Comment évolue la quantité de carbone 14 (ou le rapport carbone 14 sur carbone 12) dans un organisme vivant ?

Comment expliquer cela ?

Que se passe-t-il à la mort de l'organisme au niveau du rapport carbone 14 sur carbone 12 ?

### Méthode pour dater des tissus organiques grâce à la datation au carbone 14

Vidéo 3 à partir de 2mn 05

La carbodatation nécessite de nombreuses étapes complexes. Nous présentons ici les étapes clés et nous rappellerons en fin de vidéo ce qu'il est nécessaire de maîtriser.

Rappeler les étapes présentées dans la vidéo et relier les avec la description appropriée

1

Cela consiste à tracer avec un ordinateur la courbe de décroissance radioactive du carbone 14 grâce à la valeur initiale du rapport carbone 14 carbone 12 et à la demi-vie du carbone 14.

2

Cela consiste à lire la durée séparant la mort de l'organisme à la date des mesures effectuées sur une courbe de décroissance radioactive que l'on appelle âge carbone 14. Cette valeur sera parfois considérée comme l'âge réel.

3

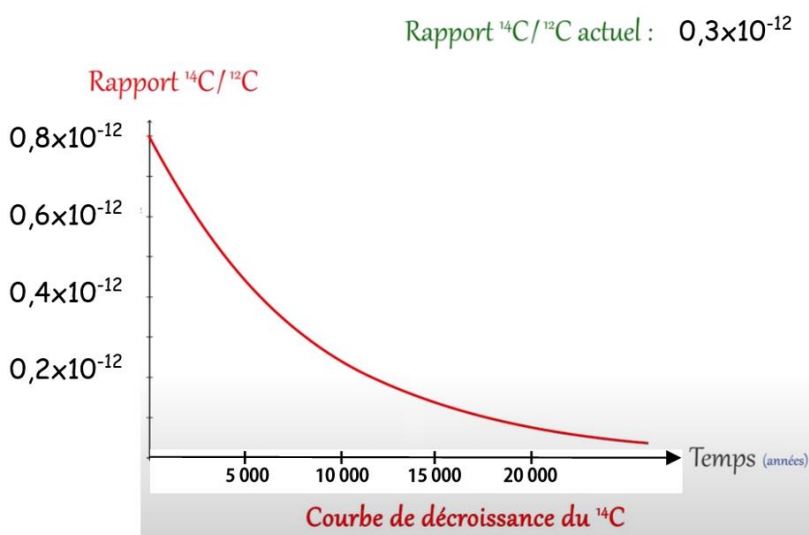
Cela consiste à compter les atomes de carbone 12 et carbone 14 présent dans un échantillon grâce à un spectromètre de masse. On détermine ainsi le rapport actuel entre carbone 14 et carbone 12 de l'échantillon.

4

Cela consiste à lire sur une courbe de calibration (quand elle est donnée) l'âge réel de l'échantillon. Cette courbe prend en compte les variations de quantité de carbone 14 dans l'environnement au cours des âges (légères variations)

Pourquoi parle-t-on parfois d'âge carbone 14 ?

Comment peut-on préciser cet âge pour obtenir l'âge réel de l'échantillon ?



Si on mesure actuellement dans l'échantillon un rapport de  $0,3 \times 10^{-12}$  de carbone 14 sur carbone 12. Estimer l'âge de l'échantillon que l'on considérera être l'âge réel grâce à la courbe ci-contre.