# les transformations nucléaires

### 1 Partie 1 : rappels sur la constitution de la matière

ouvrir <u>Hachette Education Lycée - 2de - Livre élève Physique-Chimie (site élève) (hachette-education.com)</u>

1) Compléter les schémas de droite du tableau ci-dessous avec les **particules** nécessaires (légender), afin d'avoir le symbole du carbone 12 de symbole, puis du carbone 14

Carbone 12	<sup>12</sup> <sub>6</sub> C	
Carbone 14	<sup>14</sup> <sub>6</sub> C	

#### 2) Compléter le tableau ci-dessous

nom	symbole	protons	neutrons
Aluminium 25	<sup>25</sup> <sub>13</sub> Al		
Aluminium 27	;;;Al		14
Aluminium 30		13	17

3) ouvrir dans Chrome® ou Firefox® l'animation : <a href="https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/">https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/</a>
Repérer les 3 noyaux d'aluminium précédents. Identifier la particularité du noyau d'Aluminium 27.

4) A l'aide de l'animation, repérer 3 noyaux isotopes du carbone, dont un stable et deux instables (les noyaux instables sont repérés par une autre couleur que le noir sur l'animation) : donner les notations symboliques

#### 2 Partie 2 : Qu'est-ce que la radioactivité ?

Visionner les vidéos/animations <a href="http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/de-l-atome-a-la-radioactivite.aspx">http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/de-l-atome-a-la-radioactivite.aspx</a>

5) définir la radioactivité en 1-2 phrases.

Visionner les vidéos/animations

- <a href="http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/radioactivite.aspx?g">http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/radioactivite.aspx?g</a> ae925a 93 fd11 42e2 aa1a 38db2d981dcd=1
- <a href="http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/becquerel.aspx">http://www.cea.fr/multimedia/Pages/animations/radioactivite/becquerel.aspx</a>

7) la radioactivité est-elle toujours un phénomène nécessairement dangereux ? Que vaut, environ, l'activité radioactive (en « Becquerel ») d'un être humain de 70 kg ?

#### 3 Partie 3 : Les différents types de radioactivité

8) comment appelle-t-on les 3 types de radioactivité naturelles ?

9) Donner la composition de la particule alpha (  $\alpha$  émise lors d'une désintégration alpha ( $\alpha$ ) . Montrer que cette particule alpha est un noyau d'Hélium 4 et donner sa notation symbolique.

Lors d'une transformation nucléaire le nombre de protons et le nombre de neutrons sont conservés, autrement dit il y a autant de protons après la transformation qu'avant et autant de neutrons après la transformation qu'avant. Pour une désintégration alpha cette propriété se symbolise par l'équation :

$$_{\rm Z}^{\rm A}{\rm X} \longrightarrow _{\rm Z-2}^{\rm A-4}{\rm Y} + _{\rm 2}^{\rm 4}{\rm He}$$

Le noyau  $^{A-4}_{Z-2}Y$  est appelé le noyau fils du noyau « père »  $^{A}_{Z}X$ . Par exemple le noyau d'uranium 238  $^{238}_{92}U$  subi une désintégration alpha ( $\alpha$ )

$$^{238}_{92}U \rightarrow ^{238-4}_{92-2} = ^{234}_{90}Y + ^{4}_{2}He$$

Le noyau « fils » Y formé par la désintégration du noyau  $^{238}_{92}$ U a  $^{90}_{92}$  protons, il s'agit donc ici du Thorium 234 se symbole  $^{234}_{90}$ Th

10) Sur le modèle de l'exemple précédent à l'aide de l'animation <a href="https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/">https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/</a>, repérer (en jaune sur l'animation) un autre noyau susceptible de subir une désintégration alpha (α) et écrire l'équation de sa désintégration

Lors d'une désintégration beta moins ( $\beta$ –) un électrons est émis. La notation symbolique d'un électron est  $_{-1}^{0}e$ 

Une désintégration beta peut être symbolisée par l'équation :

$$_{\rm Z}^{\rm A}{\rm X} \longrightarrow _{\rm Z+1}^{\rm A}{\rm Y} + _{\rm -1}^{\rm 0}{\rm e}$$

Par exemple le noyau de fer 50  $^{50}_{26} Fe$  subi une désintégration beta moins

$$^{50}_{26}$$
Fe  $\rightarrow _{26+1} = ^{50}_{27}$ Y +  $^{0}_{-1}$ e

Le noyau « fils » Y formé possède 27 protons, il s'agit donc ici du Cobalt 50 se symbole  $\frac{50}{27}$ Co

11) Sur le modèle de l'exemple précédent , à l'aide de l'animation , repérer un noyau susceptible de subir une désintégration beta moins ( $\beta$ –) et écrire l'équation de sa désintégration

Lors d'une désintégration beta plus ( $\beta$ +) une particule appelée « positon » est émis. La notation symbolique d'un positon est  ${}^0_{+1}e$  .

12) Sur le modèle de l'exemple précédent, à l'aide de l'animation repérer un noyau susceptible de subir une désintégration beta plus ( $\beta$ +) et écrire l'équation de sa désintégration

Dans le tableau des nucléides <u>https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/</u> double cliquer sur un nucléide (sur fond coloré) et repérée la valeur notée «  $t_{\frac{1}{2}}$  = »

Cette valeur s'appelle **demi-vie du nucléide** : plus elle est longue, plus la durée de vie du nucléide radioactif sera longue... et donc **plus le noyau est stable** (Note : « m » signifie mois, le schéma étant en anglais « y » signifie en year, etc. ...)

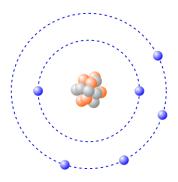
13) Dans les 3 exemples précédents noter dans le tableau ci-dessous la demi-vie du noyau père et classer ces 3 noyaux du plis stable au moins stable.

	Demi-vie du noyau p
Désintégration alpha	
Désintégration béta moins	
Désintégration béta plus	

lycée Alain Le Vésinet/ seconde / les transformations nucléaires

## Chapitre 8 les transformations nucléaires : activités FR

1) Compléter ensuite le schéma suivant avec des légendes. Préciser entre parenthèse la charge des particules.



- 2) Donner la composition du noyau de potassium 39, de notation symbolique :  $^{39}_{19}K$
- 3) les noyaux d'Uranium « 235 » et d'Uranium « 238 » Déterminer la différence entre les deux.
- 4) A l'aide de l'animation, repérer 3 noyaux isotopes du carbone, dont un stable et deux instables
- 5) définir la radioactivité en 1-2 phrases. Est-ce un phénomène nécessairement dangereux ?
- 7) Que vaut, environ, l'activité radioactive d'un être humain de 70 kg ?
- 8) comment appelle-t-on les 3 types de radioactivité naturelles les plus courantes?
- 9) Quelle particule est émise lors d'une désintégration alpha (lpha) ? Donner sa notation symbolique  $_Z^A X$
- 10) repérer (en jaune sur l'animation) un noyau susceptible de subir une désintégration alpha ( $\alpha$ ) et écrire l'équation de sa désintégration

lycée Alain Le Vés	inet/ seconde / les transformatio	ns nucléaires				
11) Quelle particu symbolique	ile est émise lors d'une désintégra	ation beta moins ( $eta$ –) ? Donner sa	notation			
	nimation <u>https://people.physics.a</u> pir une désintégration beta moins					
Dans le tableau des nucléides <a href="https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/">https://people.physics.anu.edu.au/~ecs103/chart/</a> double cliquer sur un nucléide et repérée la valeur notée « t ½ »  Cette valeur s'appelle demi-vie du nucléide : plus elle est courte, plus la durée de vie du nucléide radioactif sera courte ! (Note : « m » signifie mois, le schéma étant en anglais « y » signifie en year)						
13) Repérer comment évolue la demi-vie des nucléides lorsque l'on s'« éloigne » des noyaux stables (en noir sur le schéma). Expliquer pourquoi le centre du schéma est appelé « la vallée de la stabilité ».						
		Demi-vie du noyau p				
	Désintégration alpha					
	Désintégration béta moins					

Désintégration béta plus