

\*\*

## Comment Calculer l'activité a

$$a = \lambda \cdot N$$

Remplacer N par :

Remplacer  $\lambda$  par  $t_{1/2}$

$$\ln(2) = \lambda \cdot t_{1/2}$$

$$\lambda = \frac{\ln(2)}{t_{1/2}}$$

$$\frac{N}{N_0}$$

Un quotient ou un pourcentage et  
en déduire N

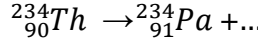
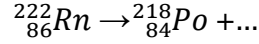
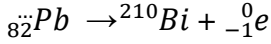
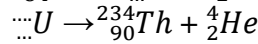
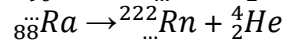
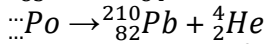
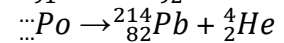
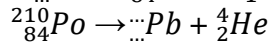
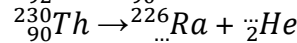
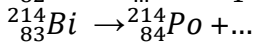
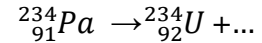
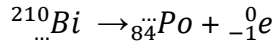
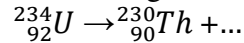
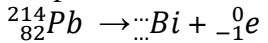
$$N = N_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

$$n = \frac{N}{N_A} = \frac{m}{M}$$

$$m = N \cdot m_1$$

### EXERCICE 1

Compléter et déterminer type de désintégration pour les transformations suivantes :



### EXERCICE 2

L'iode est indispensable à l'organisme humain. Il participe à la synthèse des hormones thyroïdiennes.

L'assimilation de cet iode 127 non radioactif se fait sous forme d'ions iodure dans la glande thyroïde.

Lors des accidents nucléaires, il y a émission dans l'atmosphère d'iode 131, radioactif  $\beta^-$  de demi-vie  $t_{1/2} = 8,1$  jours. Lors de sa désintégration l'iode 131 donne du Xénon (Xe).

1. Écrire l'équation de désintégration de l'iode 131.

2. La population française vivant dans les environs des centrales nucléaires a reçu des comprimés d'iode 127 (sous forme d'iodure de potassium) à prendre en cas d'accident nucléaire. Justifier cette mesure.

3. L'iode 131 est aussi utilisé en médecine, par exemple pour l'examen par scintigraphie des glandes surrénales. Déterminer l'activité  $A_1$  de  $m = 1,0$  g d'iode 131.

4. Sachant que pour cet examen il faut une solution d'iode 131 d'activité  $A_0 = 37$  MBq. Quelle est alors la masse  $m'$  d'iode 131 injectée au patient?

**Données : Iode 131 :**  ${}_{53}^{131}\text{I}$  et Constante d'Avogadro :  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

### EXERCICE 3

Le lait de vache contient du césium  ${}_{55}^{137}\text{Cs}$  dont l'activité la demi-vie est égale à environ 30 ans.

On considère que la radioactivité du lait de vache est due uniquement à la présence de césium 137.

1- Qu'est-ce qu'une particule  $\alpha$  ? Donner sa représentation symbolique sous la forme  ${}_{Z}^AX$

2- Qu'est-ce qu'une particule  $\beta^-$  ? Qu'est-ce qu'une particule  $\beta^+$  ?

3- Le césium 137 est radioactif  $\beta^-$ , expliquer ce que cela signifie et écrire l'équation qui le montre.

Le document ci contre donne la courbe représentant les variations de l'activité A du litre de lait en fonction de

4 - Donner la loi de décroissance radioactive.

5 - Définir  $t_{1/2}$  le temps de demi-vie, d'un élément radioactif.

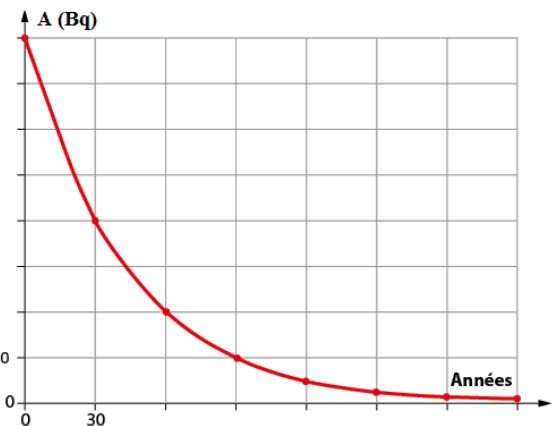
6 - Avec la courbe déterminer le temps de demi-vie du césium 137 et le comparer à la valeur donnée dans l'énoncé, conclure.

7 - A l'aide des réponses aux questions 4 et 5, démontrer la relation suivante :  $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$ , où  $\lambda$  représente la constante radioactive d'un élément radioactif.

8 - En déduire la constante radioactive du césium 137 en  $\text{an}^{-1}$ , puis en  $\text{s}^{-1}$ .

9 - Définir l'activité A et donner son unité dans le système international.

10 - On rappelle que l'on peut définir l'activité A par la relation :  $A = -\frac{dN(t)}{dt}$ , utiliser celle-ci et la loi de décroissance pour retrouver la relation entre A et N.



- 11 - Déterminer le nombre de noyaux radioactifs de césium 137 présents dans un litre de lait à la date  $t = 0$ .  
 12 - En déduire la concentration molaire volumique en césium 137 du lait de vache.  
 13 - Au bout de combien de temps ne restera-t-il plus que 1% des noyaux de césium 137 radioactifs ?

La détermination de l'âge de la Terre a commencé vers le XVI<sup>e</sup> siècle, on l'estimait alors autour de 5000 ans. Au XIX<sup>e</sup> siècle, des scientifiques admettaient un âge d'environ 100 millions d'années. La découverte de la radioactivité, par H. Becquerel en 1896, bouleversa toutes les données connues. La datation à l'uranium - plomb permit de déterminer assez précisément l'âge de la Terre. Nous proposons de comprendre cette technique de datation.

### 1- Étude de la famille uranium 238 – plomb 206

Le noyau d'uranium 238, naturellement radioactif, se transforme en un noyau de plomb 206, stable, par une série de désintégrations successives. Nous allons étudier ce processus.

On ne tiendra pas compte de l'émission  $\gamma$ .

1-1- Dans la première étape, un noyau d'uranium  ${}^{238}_{92}\text{U}$  subit une radioactivité  $\alpha$ . Le noyau fils est du thorium (symbole Th).

1-1-1. Qu'est-ce qu'un noyau radioactif ?

1-1-2. Écrire l'équation de la réaction nucléaire en précisant les règles utilisées.

1-2- Dans la deuxième étape, le noyau de thorium 234 se transforme en un noyau de protactinium  ${}^{234}_{91}\text{Pa}$ .

L'équation de la réaction nucléaire est :  ${}^{234}_{90}\text{Pa} \rightarrow {}^{234}_{91}\text{Pa} + {}^0_{-1}\text{e}$

Préciser, en justifiant, le type de radioactivité correspondant à cette transformation.

1-3- L'équation globale du processus de transformation d'un noyau d'uranium 238 en un noyau de plomb 206 est :  ${}^{238}_{92}\text{U} \rightarrow {}^{206}_{82}\text{Pb} + a. {}^4_2\text{He} + b. {}^0_{-1}\text{e}$

Déterminer, en justifiant, le nombre de désintégrations  $\alpha$  et  $\beta^-$  de ce processus.

### 2- Géochronologie

On a constaté d'une part, que les minéraux d'une même couche géologique, donc du même âge, contiennent de l'uranium 238 et du plomb 206 en proportions remarquablement constantes, et d'autre part que la quantité de plomb dans un minéral augmente proportionnellement à son âge relatif.

Si on mesure la quantité de plomb 206 dans un échantillon de roche ancienne, en considérant qu'il n'y en avait pas initialement, on peut déterminer l'âge du minéral à partir de la courbe de décroissance radioactive du nombre de noyaux d'uranium 238.

Étudions un échantillon de roche ancienne dont l'âge, noté  $t_{\text{Terre}}$ , correspond à celui de la Terre.

2-1- On considère la courbe de décroissance radioactive du nombre  $N_U(t)$  de noyaux d'uranium 238 dans un échantillon de roche ancienne (voir ci-contre).

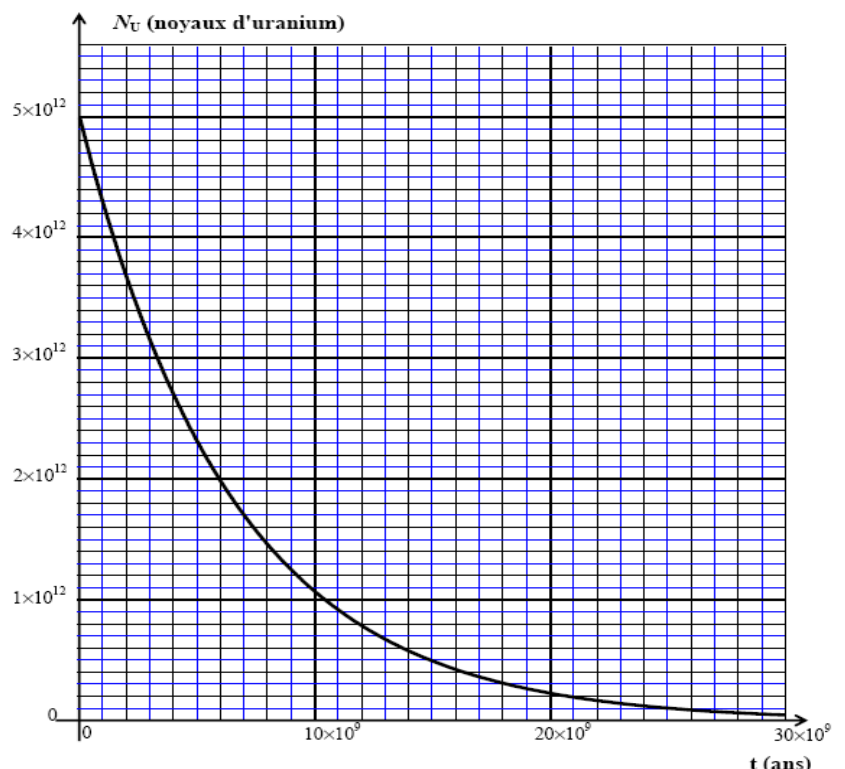
2-1-1- Indiquer la quantité initiale  $N_U(0)$  de noyaux d'uranium de cet échantillon.

2-1-2- Déterminer graphiquement la valeur de la constante de temps  $\tau$  de l'uranium 238 ; En déduire la valeur de sa constante de radioactivité  $\lambda$ .

2-1-3- Donner l'expression de  $N_U(t)$ , nombre de noyaux radioactifs présents dans cet échantillon à la date  $t$ , en fonction de  $N_U(0)$ . Calculer le nombre de noyaux d'uranium 238 qui restent dans cet échantillon roche à la

date  $t_1 = 1,5 \cdot 10^9$  années. Vérifier graphiquement votre résultat.

2-1-4- Définir et déterminer graphiquement le temps de demi-vie  $t_{1/2}$  de l'uranium 238. Vérifier la cohérence avec la constante de temps.



- 2-2- La quantité de plomb mesurée dans la roche à la date  $t_{\text{Terre}}$ , notée  $N_{\text{pb}}(t_{\text{Terre}})$ , est égale à  $2,4 \cdot 10^{12}$  atomes.  
 2-2-1- Établir la relation entre  $N_{\text{U}}(t_{\text{Terre}})$ ,  $N_{\text{U}}(0)$  et  $N_{\text{pb}}(t_{\text{Terre}})$ .  
 2-2-2- Calculer la quantité  $N_{\text{U}}(t_{\text{Terre}})$  de noyaux d'uranium.  
 2-2-3- Déterminer l'âge  $t_{\text{Terre}}$  de la Terre.

Le rhénium 186 ( $^{186}_{54}\text{Re}$ ) est un noyau radioactif  $\beta^-$ .

Sur le diagramme (N, Z) de la figure 1 ci-contre où N représente le nombre de neutrons et Z le nombre de protons, la courbe tracée permet de situer la vallée de stabilité des isotopes. Le point représentatif du noyau de rhénium 186 est placé au-dessus de cette courbe.

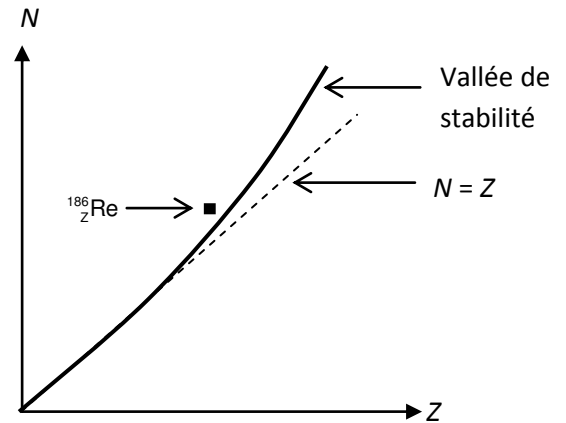


Figure 1. Diagramme (N, Z)

- 1- Dédurre de ce diagramme si cet isotope radioactif possède un excès de neutron(s) ou un excès de proton(s) par rapport à un isotope stable du même élément.  
 2- Quel nom porte la particule émise au cours d'une désintégration  $\beta^-$ ?  
 3- Écrire l'équation de la désintégration du noyau de rhénium 186 noté ( $^{186}_{54}\text{Re}$ ) sachant que le noyau fils obtenu correspond à un isotope de l'osmium noté ( $^{186}_{76}\text{Os}$ ). En énonçant les lois utilisées, déterminer les valeurs de A et de Z. On admet que le noyau fils obtenu lors de cette transformation n'est pas dans un état excité.

4- Injection intra-articulaire d'une solution contenant du rhénium 186

Le produit injectable se présente sous la forme d'une solution contenue dans un flacon de volume  $V_{\text{flacon}}=10\text{mL}$  ayant une activité  $A_0=3700\text{MBq}$  à la date de calibration, c'est-à-dire à la sortie du laboratoire pharmaceutique.

4-1- Pourquoi est-il précisé "à la date de calibration" en plus de l'activité ?

4-2- Calcul du volume de la solution à injecter

4-3- L'activité  $A(t)$  d'un échantillon radioactif peut s'exprimer par la relation suivante  $A(t) = \lambda \cdot N(t)$  où  $N(t)$  représente le nombre de noyaux radioactifs à la date  $t$  et  $\lambda$  la constante radioactive. Calculer la masse  $m$  de rhénium 186 contenu dans le flacon de volume  $V_{\text{flacon}}$  à la date de calibration.

4-4- En s'aidant des données, quelle est la valeur de l'activité  $A_1$  de l'échantillon contenu dans le flacon au bout de 3,7 jours après la date de calibration ?

4-5- L'activité de l'échantillon à injecter dans l'articulation d'une épaule est  $A_{\text{thérapie}}=70\text{MBq}$ . En supposant que l'injection a lieu 3,7 jours après la date de calibration, calculer le volume  $V$  de la solution à injecter dans l'épaule.

5- Injection intraveineuse d'une solution contenant du phosphore 32  
 Carte d'identité du phosphore 32 (tableau ci-contre) :

nom de l'isotope	Phosphore 32
symbole	$^{32}_{15}\text{P}$
type de radioactivité	$\beta^-$
équation de la désintégration	$^{32}_{15}\text{P} \rightarrow ^{32}_{16}\text{S} + ^0_{-1}\text{e}$
demi-vie	14 jours

L'injection en voie veineuse d'une solution contenant du phosphore 32 radioactif permet dans certains cas de traiter une production excessive de globules rouges au niveau des cellules de la moelle osseuse.

5-1- Donner la composition du noyau de phosphore 32.

5-2- Pour la très grande majorité d'entre eux, les noyaux fils obtenus lors de cette transformation ne sont pas dans un état excité. À quel type de rayonnement particulièrement pénétrant le patient n'est-il pas exposé ?

5-3- Rappeler la loi de décroissance du nombre  $N(t)$  de noyaux radioactifs d'un échantillon en fonction de  $\lambda$  la constante de désintégration radioactive et  $N_0$  (nombre de noyaux radioactifs à la date  $t = 0$ ).

5-4- Définir le temps de demi-vie radioactive  $t_{1/2}$  et établir la relation qui existe entre la demi-vie et la constante de désintégration radioactive  $\lambda$ .

5-5- Vérifier, par un calcul, la valeur approchée du temps de demi-vie proposée dans la carte d'identité ci-dessus

Données : - temps de demi-vie :  $t_{1/2}(^{186}_{54}\text{Re}) = 3,7 \text{ j (jours)}$  ; masse molaire :  $M(^{186}_{54}\text{Re})=186 \text{ g.mol}^{-1}$  ;

- constantes radioactives :  $\lambda(^{186}_{54}\text{Re}) = 2,2 \cdot 10^{-6} \text{ s}^{-1}$  ;  $\lambda(^{32}_{15}\text{P}) = 5,6 \cdot 10^{-7} \text{ s}^{-1}$  ;