

Un récipient contient un gaz constitué de deux sortes de particules : 75 % de particules A et 25 % de particules B. Les particules sont projetés sur une cible formée de deux compartiments K1 et K2.

L'expérience est modélisée de la façon suivante :

– une particule au hasard parmi les particules de type A entre dans K1 avec la probabilité  $\frac{1}{3}$

et dans K2 avec la probabilité  $\frac{2}{3}$

– une particule au hasard parmi les particules de type B entre dans chacun des compartiments avec la probabilité  $\frac{1}{2}$

Partie A

1° Soit une particule au hasard. Déterminer la probabilité de chacun des événements suivants :

– A1 : « la particule isolée est de type A et elle entre dans K1 » ;

– A2 : « la particule isolée est de type A et elle entre dans K2 » ;

– B1 : « la particule isolée est de type B et elle entre dans K1 » ;

– B2 : « la particule isolée est de type B et elle entre dans K2 » ;

– C1 : « la particule entre dans K1 » ;

– C2 : « la particule entre dans K2 ».

2° On procède cinq fois de suite et de façon indépendante à l'épreuve décrite en introduction.

Le nombre de particules étant très grand, on admettra que les proportions 75 % et 25 % restent constantes.

Calculer la probabilité de l'événement E suivant : « il y a exactement deux particules dans K2 ».

Partie B

Un récipient contient le gaz décrit précédemment. Les particules A sont radioactives et se transforment spontanément en particules B; chaque particule A donne en se transformant une particule B.

On note  $p(t)$  la proportion de particules A dans le gaz. Ainsi, à l'instant  $t = 0$ , on a  $p(0) = 0,75$ .

Plus généralement, si  $t$  est exprimé en années, on a  $p(t) = 0,75e^{-\lambda t}$ , où  $\lambda$  est une constante réelle.

La demi-vie<sup>1</sup> des particules de type A est égale à 5 730 ans.

1° Calculer  $\lambda$  ; on prendra une valeur approchée décimale à  $10^{-5}$  près par défaut.

2° Au bout de combien d'années 10% des particules de type A se seront-elles transformées en particules de type B?

3° Déterminer la valeur de  $t$  pour laquelle il y aura autant de particules de type A que de particules de type B (on arrondira à l'unité).

*La demi-vie des particules est le temps  $T$  nécessaire pour qu'un échantillon contenant  $N_0$  particules A n'en contienne plus que  $\frac{N_0}{2}$ .*

**CORRECTION**



Un récipient contient un gaz constitué de deux sortes de particules : 75 % de particules A et 25 % de particules B. Les particules sont projetées sur une cible formée de deux compartiments K1 et K2. L'expérience est modélisée de la façon suivante :

- une particule au hasard parmi les particules de type A entre dans K1 avec la probabilité  $\frac{1}{3}$  et dans K2 avec la probabilité  $\frac{2}{3}$
- une particule au hasard parmi les particules de type B entre dans chacun des compartiments avec la probabilité  $\frac{1}{2}$

A est l'événement : " la particule isolée est de type A "

B est l'événement : " la particule isolée est de type B "

un gaz constitué de 75 % de particules A donc  $p(A) = 0,75$ .

et 25 % de particules B donc  $P(B) = 0,25$ .

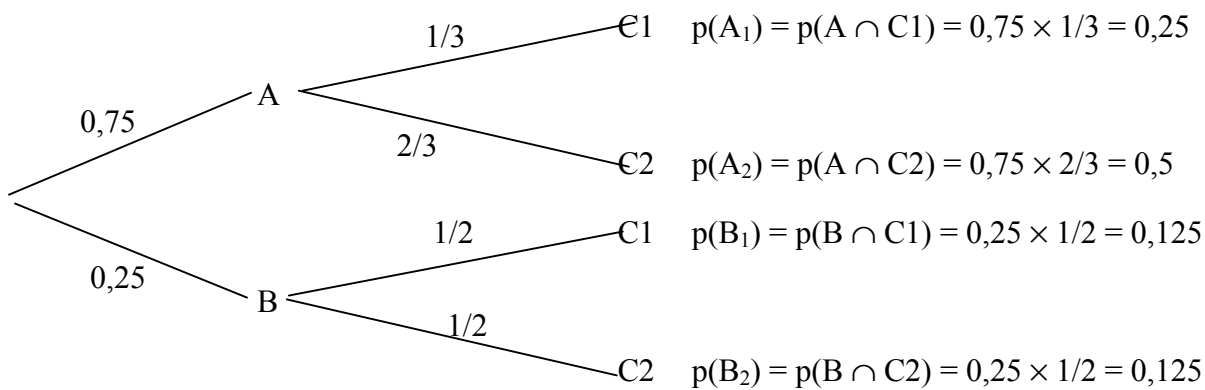
Une particule au hasard parmi les particules de type A entre dans K1 avec la probabilité  $\frac{1}{3}$  donc :

$$p_A(C1) = \frac{1}{3} \text{ et } p_A(C2) = 1 - \frac{1}{3} = \frac{2}{3}$$

Une particule au hasard parmi les particules de type B entre dans chacun des compartiments avec la probabilité  $\frac{1}{2}$

$$p_B(C1) = p_B(C2) = \frac{1}{2}$$

On peut représenter la situation par un arbre.



**Partie A** 1° Soit une particule au hasard. Déterminer la probabilité de chacun des événements suivants :

- A1 : « la particule isolée est de type A et elle entre dans K1 » – A2 : « la particule isolée est de type A et elle entre dans K2 » ;
- B1 : « la particule isolée est de type B et elle entre dans K1 » – B2 : « la particule isolée est de type B et elle entre dans K2 » ;
- C1 : « la particule entre dans K1 » – C2 : « la particule entre dans K2 ».

$$p(A_1) = p(A \cap C1) = p_A(C1) \times p(A) = 0,75 \times 1/3 = 0,25$$

$$p(A_2) = p(A \cap C2) = 0,75 \times 2/3 = 0,5$$

$$p(B_1) = p(B \cap C1) = 0,25 \times 1/2 = 0,125$$

$$p(B_2) = p(B \cap C2) = 0,25 \times 1/2 = 0,125$$

$$p(C1) = p(A \cap C1) + p(B \cap C1) = p(A_1) + p(B_1) = 0,25 + 0,125 = 0,275$$

$$p(C2) = p(A \cap C2) + p(B \cap C2) = p(A_2) + p(B_2) = 0,5 + 0,125 = 0,625.$$

2° On procède cinq fois de suite et de façon indépendante à l'épreuve décrite en introduction.

Le nombre de particules étant très grand, on admettra que les proportions 75 % et 25 % restent constantes.

Calculer la probabilité de l'événement E suivant : « il y a exactement deux particules dans K2 ».

On procède cinq fois de suite et de façon indépendante à l'épreuve de Bernouilli décrite en introduction.

La variable aléatoire X qui représente le nombre de particules entrées dans K2 suit une loi binomiale de paramètre 5 et  $p(C2) = 0,275$ .

$$p(X = 2) = \binom{5}{2} 0,275^2 \times (1 - 0,275)^3 \approx 0,2882.$$

**Partie B** Un récipient contient le gaz décrit précédemment. Les particules A sont radioactives et se transforment spontanément en particules B; chaque particule A donne en se transformant une particule B. On note  $p(t)$  la proportion de particules A dans le gaz. Ainsi, à l'instant  $t = 0$ , on a  $p(0) = 0,75$ . Plus généralement, si  $t$  est exprimé en années, on a  $p(t) = 0,75e^{-\lambda t}$ , où  $\lambda$  est une constante réelle. La demi-vie<sup>1</sup> des particules de type A est égale à 5 730 ans. 1° Calculer  $\lambda$  ; on prendra une valeur approchée décimale à  $10^{-5}$  près par défaut.

$$1^\circ p(t) = \frac{p(0)}{2} \Leftrightarrow 0,75 e^{-\lambda \times 5730} = \frac{1}{2} \times 0,75 \Leftrightarrow e^{-\lambda \times 5730} = \frac{1}{2} \Leftrightarrow -5730 \lambda = \ln\left(\frac{1}{2}\right) \Leftrightarrow \lambda = \frac{\ln 2}{5730} \approx 0,00012.$$

**2° Au bout de combien d'années 10% des particules de type A se seront-elles transformées en particules de type B?**

Si 10% des particules A sont transformées en particule B on a alors.

$$p(t) = p(0) - 0,1 \times p(0) \Leftrightarrow 0,75 e^{-\lambda t} = 0,75 \times 0,9 \Leftrightarrow e^{-\lambda t} = 0,9 \Leftrightarrow -\lambda t = \ln(0,9) \Leftrightarrow t = -\frac{\ln(0,9)}{\lambda} \approx 871 \text{ ans.}$$

**3° Déterminer la valeur de t pour laquelle il y aura autant de particules de type A que de particules de type B (on arrondira à l'unité).**

Il y aura autant de particules de type A que de particules de type B quand :

$$p(t) = 1 - p(t) \Leftrightarrow p(t) = 0,5 \Leftrightarrow 0,75 \times e^{-\lambda t} = 0,5 \Leftrightarrow e^{-\lambda t} = \frac{0,5}{0,75} \Leftrightarrow e^{-\lambda t} = \frac{2}{3} \Leftrightarrow -\lambda t = \ln\left(\frac{2}{3}\right) \Leftrightarrow t = \frac{\ln(1,5)}{\lambda} \approx 3352 \text{ ans}$$