|  |
| --- |
| **<http://labolycee.org> ÉPREUVES COMMUNES DE CONTRÔLE CONTINU** |
| **CLASSE :** Première **E3C :**  E3C1  E3C2  E3C3  **VOIE :**  Générale **ENSEIGNEMENT : Enseignement scientifique**  **DURÉE DE L’ÉPREUVE :** 1h |

Un poison radioactif

Un écrivain vous contacte pour achever un roman d’espionnage … suspense !

|  |
| --- |
| Document 1 : lettre de l’écrivain à votre attention |
| Bonjour, je suis Jules Servadac, écrivain de roman policier. Je vous sollicite afin de valider quelques aspects scientifiques de mon roman.  Voici mes premières lignes :  « Pierre et Marie Curie ont découvert le polonium, juste avant le radium qui les rendit célèbres. Le polonium-210 (210Po) est mille fois plus toxique que le plutonium, et un million de fois plus encore que le cyanure. Sachez que dix microgrammes (µg) sont nécessaires pour empoisonner un homme de poids moyen en quelques semaines et que cette dose mortelle est invisible à l’œil nu. »  Dans mon roman, Tiago, agent secret de Folivie, souhaite s’en servir pour éliminer un agent infiltré. Celui-ci dîne tous les soirs dans le même restaurant : l’agent secret compte en profiter pour « poivrer » à sa façon son dîner.  Pour cela, Tiago doit se procurer du polonium-210. Pour des raisons logistiques, il ne peut récupérer le polonium que 100 jours avant le dîner programmé dans un autre pays. Or le polonium perd la moitié de sa radioactivité tous les 138 jours.  J’ai deux problèmes à vous soumettre concernant la quantité de polonium que Tiago doit transporter :   * Restera-t-il suffisamment de Polonium-210 radioactif à la fin de son voyage ? * La dose sera-t-elle invisible à l’œil nu ? |

|  |
| --- |
| Document 2 : données relatives au polonium |
| Le polonium est un des rares éléments à cristalliser dans le réseau cubique simple.  Paramètre de maille : a = 3,359 x 10-10 m  Masse molaire du polonium : M(Po) = 209,98 g∙mol-1  Donnée complémentaire : nombre d’Avogadro NA = 6,022 x 1023 mol-1  Il est rappelé que la masse molaire d’un élément est la masse d’une mole de quantité de matière de cet élément |

# Partie 1 : la radioactivité du polonium

L’objectif est ici de vérifier qu’en partant avec 20 µg de polonium-210, il restera suffisamment de polonium radioactif à l’issue du voyage.

1- Déterminer en µg la masse initiale de Polonium présente dans l’échantillon utilisé pour réaliser le graphique du document 1.

2- Jules Servadac écrit dans son roman : « Le polonium perd la moitié de sa radioactivité tous les 138 jours ».

2-a- Définir scientifiquement la grandeur physique sur laquelle il appuie cette affirmation, en donnant son nom.

2-b- La faire figurer sur le graphique du document réponse à rendre avec la copie en laissant apparents les traits de construction.

3- Justifier, par la méthode de votre choix, que pour l’échantillon considéré la quantité de polonium restant après le voyage sera suffisante pour accomplir la mission.

Document 3 : courbe de décroissance radioactive du polonium

# Partie 2 : la structure du polonium

L’objectif est ici de vérifier que les 10 µg de polonium dont Tiago a besoin pour empoisonner l’agent infiltré sont bien invisibles à l’œil nu.

4- À partir de vos connaissances et des informations apportées par le document 1, répondre aux questions suivantes :

4-a- Représenter la structure cubique simple du polonium en perspective cavalière.

4-b- Dénombrer, en indiquant les calculs effectués, les atomes par maille.

5- Montrer que la masse volumique du polonium est de 9,20 x 106 g.m-3 .

6- Comparaison avec la taille d’un grain de poivre.

6-a- Calculer le volume occupé par la masse de polonium utilisée par Tiago (10 microgrammes).

6-b- Sachant qu’un grain de poivre broyé occupe un volume d’environ 10-10 m3 et est difficilement visible à l’œil nu, justifier que l’échantillon est invisible.

**ANNEXE A RENDRE AVEC LA COPIE**