

ETUDE CHIMIQUE AUTOUR DE LA MOLÉCULE DE CHLORDÉCONE-2nde

Le chlordécone est la molécule qui entre dans la composition d'un insecticide organochloré, toxique, écotoxique et persistant.



Le chlordécone fut utilisé dans les Antilles françaises entre 1972 et 1993 sous les noms commerciaux de *Képone* et *Curlone*, pour lutter contre le charançon du bananier, dont les larves s'attaquaient aux racines. Il est commercialisé sous la forme d'une poudre blanche.

Le mode d'usage fut l'épandage manuel, 1 à 2 fois par an, en cercle, au pied du bananier.

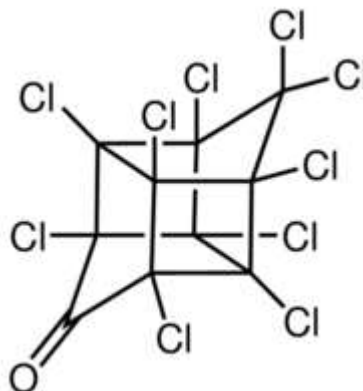
Interdit dès 1976 aux États-Unis, son autorisation de vente en France fut retirée en 1990.



Document : France TV info

La chlordécone est une molécule de formule brute $C_{10}Cl_{10}O$.

La formule topologique de cette molécule est :



A/ STRUCTURE DE LA MOLÉCULE

La représentation symbolique du noyau de l'atome d'oxygène est ${}^{16}_8O$; celle du chlore est ${}^{35}_{17}Cl$.

- 1) Que représentent les nombres 16 et 8 pour l'atome d'oxygène ?
- 2) Combien d'électrons possède l'atome de chlore et l'atome d'oxygène ?
- 3) Déterminer la configuration électronique des atomes d'hydrogène, de carbone, d'oxygène et de chlore, pris dans leur état fondamental.
Préciser le nombre d'électrons de valence des atomes d'oxygène et de chlore.
- 4) Déterminer la position des éléments oxygène et chlore dans la classification périodique ; Justifier votre réponse.

- 5) Le schéma de Lewis des atomes d'oxygène et chlore sont respectivement : $\cdot \underline{\underline{O}} \cdot$ $\cdot \underline{\underline{Cl}} |$
 Sur la feuille d'énoncé, compléter la formule de la chlordécone en y ajoutant les doublets non liants manquants.
- 6) Quel est le nombre total de doublets non liants de cette molécule ?
- 7) Justifier la stabilité de la molécule de chlordécone.

B/ ANALYSE DE LA COMPOSITION EN QUANTITÉ DE MATIÈRE D'UN DOSE DE CHLORDÉCONE

Curlone est le nom du produit phytosanitaire contenant la molécule de chlordécone. Il était conseillé d'utiliser des doses de 30 g de *Curlone* par bananier. Nous supposons par la suite que le *Curlone* était constitué de 5 % chlordécone.

- 1) Calculer la masse d'une molécule de chlordécone à partir de la masse des atomes qui la composent.
- 2) Combien de molécules de chlordécone y a-t-il dans une dose de 30 g de *Curlone* ?
- 3) En déduire la quantité de matière de chlordécone contenue dans une dose de 30 g de *Curlone*.

C/ FABRICATION D'UNE SOLUTION DE CHLORDECONE A PARTIR DE CURLON EN POWDRE

Depuis de nombreuses années, des scientifiques étudient les effets néfastes du *Curlone* sur la biodiversité.

Dans le cadre de ses recherches, un laborantin souhaite fabriquer 250,0 mL de solution aqueuse S_1 de *Curlone*. Au laboratoire, il dispose d'un échantillon de *Curlone* en poudre, de verrerie courante, d'eau distillée (légèrement basifiée) et de matériel courant (matériel de pesée...).

En milieu basique, la concentration maximale en chlordécone dans l'eau est égale à $s = 0,069 \text{ mg} \cdot \text{mL}^{-1}$ à 25 °C.

- 1) Aidez le technicien, en rédigeant le protocole de la fabrication de la solution S_1 de concentration en masse t_1 égale à s ; Vous détaillerez les étapes de la préparation et vous préciserez la verrerie utilisée. Au regard des pictogrammes, quelles sont les précautions d'emploi du soluté ?
- 2) Le technicien souhaite maintenant diluer 5 fois la solution S_1 pour obtenir 25,0 mL de solution S_2 . Quelle est alors la concentration en masse t_2 de la solution S_2 .
 Quelle verrerie permettra d'effectuer le prélèvement du volume V_m de solution S_1 ? Justifier votre réponse.

Données : Constante d'Avogadro $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
 Masse des atomes en kg : $m(\text{C}) = 2,01 \cdot 10^{-26}$
 $m(\text{O}) = 2,68 \cdot 10^{-26}$
 $m(\text{Cl}) = 5,89 \cdot 10^{-26}$