

Projet justice S.V.T.

Ines,Oumou,Asma

QUESTION 1:

Ce graphique montre l'effet de la concentration de monoxyde de carbone (CO) dans l'air sur la formation de carboxyhémoglobine (HbCO). Il montre le pourcentage de carboxyhémoglobine formé en fonction du temps d'exposition en heure. Sur la courbe bleue (1000ppm) on constate que le taux de HbCO formé a augmenté puis a stagné puisqu'il est passé de 20% à 2 heures et à 65% au bout de 16 h. La courbe rouge (500ppm) a un peu augmenté aussi parce qu'elle est passée de 20 à 2h et à 42 au bout de 16h. On en déduit que plus la quantité de CO inhalé est élevée plus la carboxyhémoglobine formée augmente.

QUESTION 2:

Nous devons montrer que l'inhalation de la fumée produite lors de l'incendie est à l'origine du décès de Mme X et sa fille.

D'après le document 1 le O_2 est utilisé par les cellules pour produire leur propre énergie.

D'après le document 2 le O_2 réagit avec le glucose pour former de l'énergie mais aussi du CO_2 est d'autre déchets.

Plus la quantité de monoxyde de carbone inhalé est élevée plus la carboxyhémoglobine formée augmente comme vu dans le document 3 un taux supérieur à 66% de HbCO conduit au décès par hypoxie.

En conclusion le O_2 est utilisé pour produire de l'énergie ou pour d'autre déchet s'il est remplacé par le CO cela conduit à une mort par hypoxie.