Chapitre 2 : combustions et pollution de l'air

Activité 4 : quels sont les risques liés aux combustions ?

Doc. 1 Le monoxyde de carbone

Le monoxyde de carbone (CO) est **un gaz asphyxiant indétectable : il est invisible, inodore et non irritant**. Il se diffuse très vite dans l'environnement et peut être mortel en moins d'une heure. L'intoxication au monoxyde de carbone se produit après l'inhalation de ce gaz, issu d'une combustion qui a lieu dans des conditions d'apport insuffisant en dioxygène, ce qui empêche une combustion complète et la formation de dioxyde de carbone (CO_2). Le monoxyde de carbone provoque l'intoxication en se fixant sur les globules rouges (via la respiration et les poumons) et en empêchant ces globules de véhiculer correctement le dioxygène dans l'organisme. **Maux de têtes, nausées, vomissements, sont les symptômes qui doivent alerter**. Si ces symptômes sont observés chez plusieurs personnes dans une même pièce ou qu'ils disparaissent hors de cette pièce, cela peut être une intoxication au monoxyde de carbone. Dans ce cas, il est nécessaire d'aérer, d'évacuer le lieu et d'appeler les urgences en composant le 15 ou le 112.

D'après www.inpes.santepubliquefrance.fr

Doc.2 Les dangers des combustions

Figure 1: une combustion peut provoquer une explosion

Figure 2: une combustion peut entraîner une intoxication

Figure 3: une combustion peut provoquer un incendie

Répondre aux questions suivantes :

1. Proposer une définition d'une combustion **incomplète**.
2. Indiquer le gaz produit lors d'une combustion incomplète. Donner ses caractéristiques.
3. Donner les symptômes d'une intoxication au monoxyde de carbone et la marche à suivre dans ce cas.
4. Identifier les risques liés aux combustions.

Chapitre 2 : combustions et pollution de l'air

Activité 4 : quels sont les risques liés aux combustions ?

Doc. 1 Le monoxyde de carbone

Le monoxyde de carbone (CO) est **un gaz asphyxiant indétectable : il est invisible, inodore et non irritant**. Il se diffuse très vite dans l'environnement et peut être mortel en moins d'une heure. L'intoxication au monoxyde de carbone se produit après l'inhalation de ce gaz, issu d'une combustion qui a lieu dans des conditions d'apport insuffisant en dioxygène, ce qui empêche une combustion complète et la formation de dioxyde de carbone (CO_2). Le monoxyde de carbone provoque l'intoxication en se fixant sur les globules rouges (via la respiration et les poumons) et en empêchant ces globules de véhiculer correctement le dioxygène dans l'organisme. **Maux de têtes, nausées, vomissements, sont les symptômes qui doivent alerter**. Si ces symptômes sont observés chez plusieurs personnes dans une même pièce ou qu'ils disparaissent hors de cette pièce, cela peut être une intoxication au monoxyde de carbone. Dans ce cas, il est nécessaire d'aérer, d'évacuer le lieu et d'appeler les urgences en composant le 15 ou le 112.

D'après www.inpes.santepubliquefrance.fr

Doc.2 Les dangers des combustions

Figure 1: une combustion peut provoquer une explosion

Figure 2: une combustion peut entraîner une intoxication

Figure 3: une combustion peut provoquer un incendie

Répondre aux questions suivantes :

1. Proposer une définition d'une combustion **incomplète**.
2. Indiquer le gaz produit lors d'une combustion incomplète. Donner ses caractéristiques.
3. Donner les symptômes d'une intoxication au monoxyde de carbone et la marche à suivre dans ce cas.
4. Identifier les risques liés aux combustions.