

<p>5 SA Voici une évaluation formative en chimie organique. La correction vous parviendra la semaine prochaine. Bon travail 😊 Madame Hogenboom</p>	<p>Chimie organique Contrôle formatif</p>	<p>Savoir-faire : /20 Compétence : /10 /30</p>
--	---	---

1) Les isomères /10

Représenter tous les isomères d'un alcane présent dans l'essence correspondant à la formule moléculaire C₈H₁₈.

Ensuite, trouve les isomères de chaîne et les isomères de position.

2) Combustion des alcanes /10

Lors de sa combustion, l'alcane va réagir avec le dioxygène de l'air. Les produits de la combustion seront : l'eau et du dioxyde de carbone (combustion complète), l'eau et du monoxyde de carbone ou du carbone (combustion incomplète). La combustion est une réaction exothermique.

Pondérer les équations des réactions de combustion suivantes :

- CH_{4(g)} + O_{2(g)} → CO_{2(g)} + H_{2O(g)} + Energie
- CH_{4(g)} + O_{2(g)} → C_(s) + H_{2O(g)} + Energie
- C₂₅H_{52(g)} + O_{2(g)} → CO_{2(g)} + H_{2O(g)} + Energie
- C₈H_{18(g)} + O_{2(g)} → C_(s) + H_{2O(g)} + Energie
- C₃H_{8(g)} + O_{2(g)} → CO_(g) + H_{2O(g)} + Energie

3) Lire le texte page 108 : Le tueur silencieux /10

Répondre aux questions :

- Comment se forme le monoxyde de carbone ?
- Comment provoque-t-il l'asphyxie de notre organisme ?