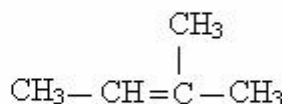
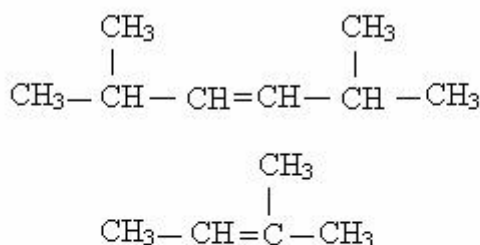
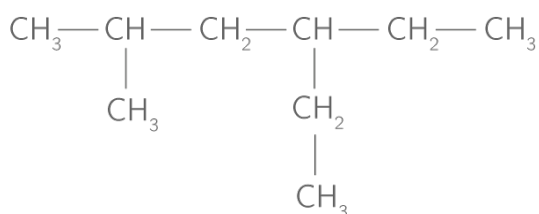
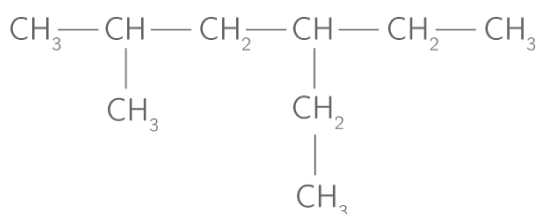


## Exercices de chimie 5GB

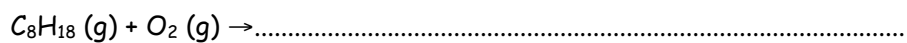
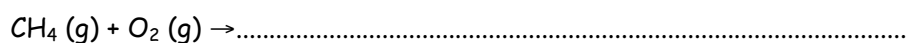
1. . Ecris la formule développée et semi développée des alcanes suivants :

- n-octane
- 3-méthylpentane
- 3,4-diméthylnonane
- 2,3-diméthylhex-1-ène

2. Donne le nom des molécules



3. Établis l'équation de combustion complète des hydrocarbures suivants :



4. Calcule la masse de dioxyde de carbone rejeté dans l'atmosphère par la combustion complète d'un litre d'essence liquide (octane,  $\text{C}_8\text{H}_{18}$ ) dont la masse volumique vaut  $0,9 \text{ kg}\cdot\text{dm}^{-3}$ .

5. Dans l'entreprise FAITOUT, le service laboratoire effectue des tests sur des plaques de cuisine à gaz. Le gaz utilisé est le propane

ETUDE DU propane

à quelle famille d'hydrocarbure appartient le propane ?

donner la formule semi-développée du propane

donner la masse d'une mole de propane

ETUDE DE LA COMBUSTION COMPLETE

Écrire et équilibrer l'équation de la réaction

Quelle est la masse de  $\text{CO}_2$  obtenue quand on brûle 1kg de propane ?

Si le volume de dioxygène est insuffisant que peut-on dire de la combustion du propane ?

Quels sont les composés obtenus quand le volume de dioxygène est insuffisant ?

Expliquer pourquoi cette combustion est dangereuse

## **6. Pourquoi et comment recycler les matières plastiques**