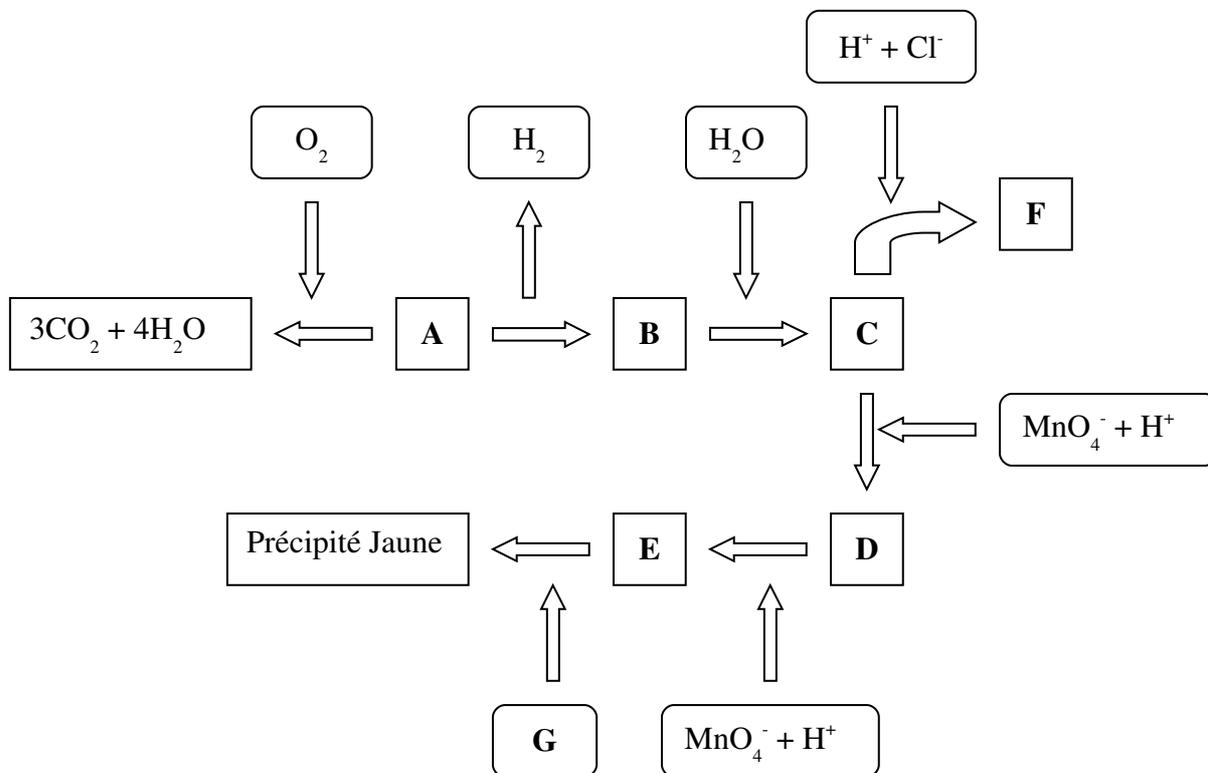


Exercice Chimie Organique
Niveau 1^{ère} S (Facile)

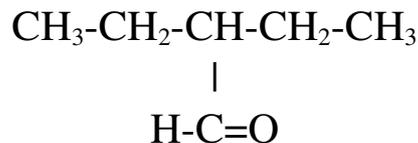
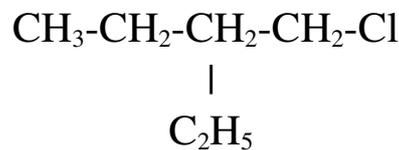
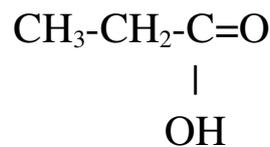
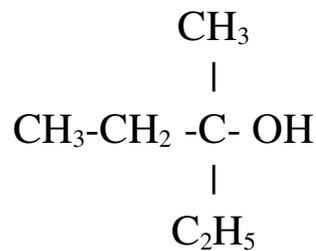
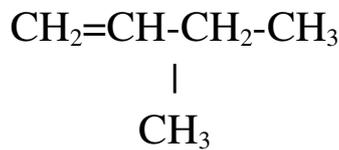


Crée par
Micki28

Énoncé :

- 1) Déterminer la formule brute de A sachant que c'est un Hydrocarbure.
- 2) Identifier les espèces A, B, C, D, E, F et les nommer.
- 3) Donner le nom de G sachant qu'en le rajoutant à E ça donne un précipité Jaune.

Donner le nom des composés suivants:



Exercice :

On brûle complètement une masse m_1 d'un alcane A ; on recueille une masse $m_2=13.2\text{g}$ de dioxyde de carbone et une masse $m_3=6.30\text{g}$ d'eau.

- 1) Ecrire l'équation de la combustion complète d'un alcane ayant n atomes de carbone.
- 2) Déterminer les quantités de matière de dioxyde de carbone et d'eau obtenues.
- 3) En déduire la valeur de n et la formule de A.
- 4) Ecrire les formules semi-développées de tous les isomères de A.
- 5) Identifier A sachant que sa chaîne carbonée est linéaire.

Petit rappel : $M_c= 16.0 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_o= 12.0 \text{ g.mol}^{-1}$ $M_h= 1.0 \text{ g.mol}^{-1}$