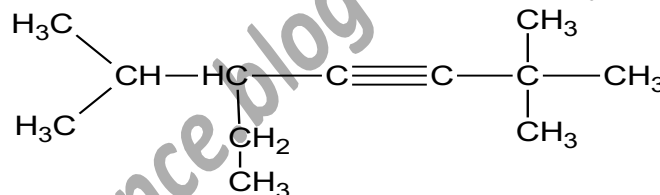
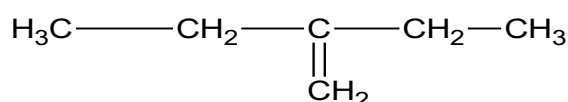
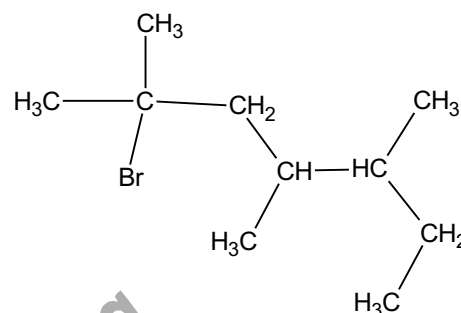
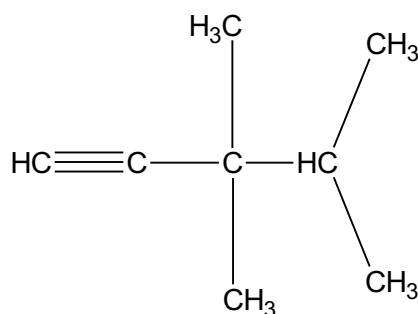
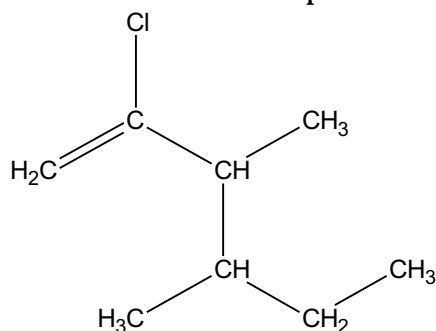
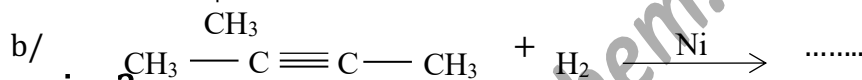
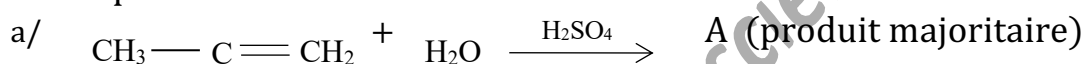


Exercice 1 :

1. Nommer les composés suivants :



2. Compléter les réactions suivantes :

**Exercice 2 :**

1. La combustion complète de $m = 410 \text{ mg}$ d'un hydrocarbure A à chaîne carbonée linéaire donne $V = 672 \text{ mL}$ de dioxyde de carbone, volume mesuré dans les CNTP et de l'eau.

1.1. Ecrire l'équation-bilan de la réaction.

1.2. Déterminer la formule brute de A sachant que sa masse molaire est $M = 82 \text{ g/mol}$. En déduire sa famille.

1.3. Ecrire les différentes formules semi-développées de A. Les nommer.

2. L'hydrogénation catalytique sur palladium désactivé de A donne un composé B. L'hydratation de B donne un composé unique C. Ecrire les formules semi-développées de A, B et C. Nommer A et B.

3. L'hydrogénation catalytique, sur palladium désactivé du but-2-yne fournit exclusivement le Z-but-2-ène ; celle de A conduit exclusivement aussi à un autre stéréo-isomère du type Z. Ecrire la formule semi-développée exacte de B.