

**MOLECULES ISOMERES**

Pauluel NATHAN: • § 4 p 284  
• "Essentiel" p 285

Des molécules sont isomères l'une de l'autre si:

- elles ont la même formule brute;
- elles ont des formules dév / semi-dév ou modèles moléculaires différents car l'enchaînement des atomes n'est pas le même.

**TROUVER DES MOLECULES ISOMERES**

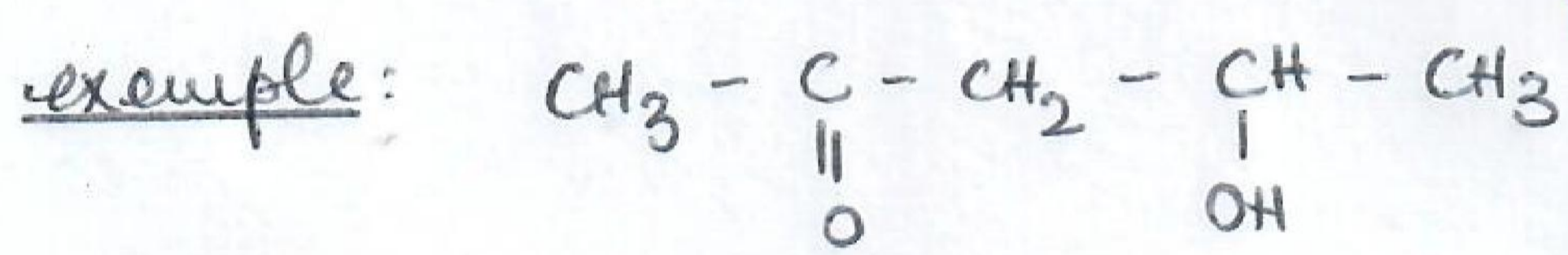
A partir de la **FORMULE BRUTE**

exemple:  $C_5H_{10}O_2$

Méthodologie:

- ① Réaliser la chaîne carbonée contenant le maximum d'atome de carbone.
- ② Placer les autres atomes en veillant à respecter le bon nombre de liaisons.
- ③ Ecrire la formule développée (ou semi-développée)

Trouver la **MOLECULE DE BASE**

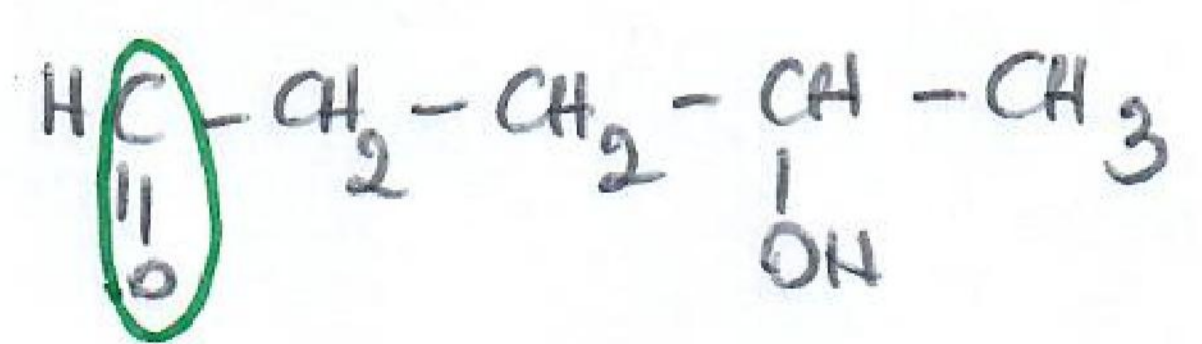
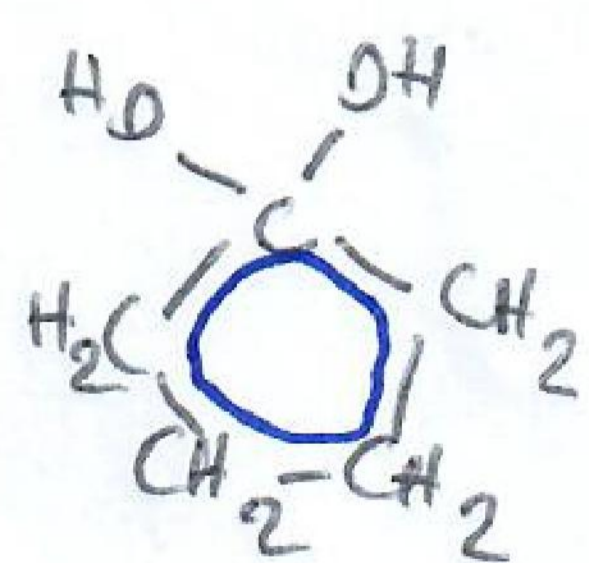
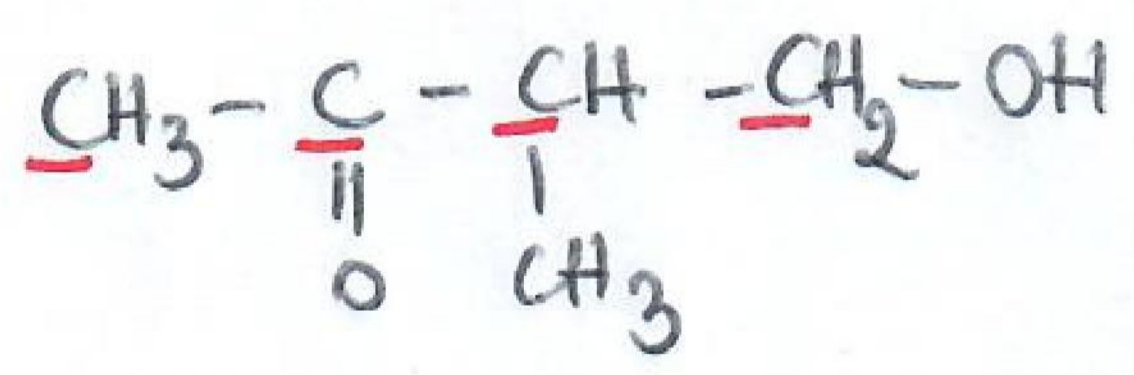
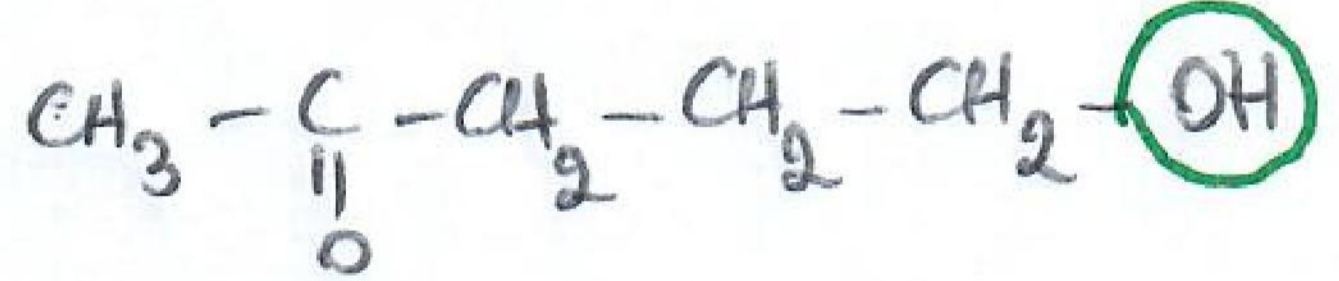
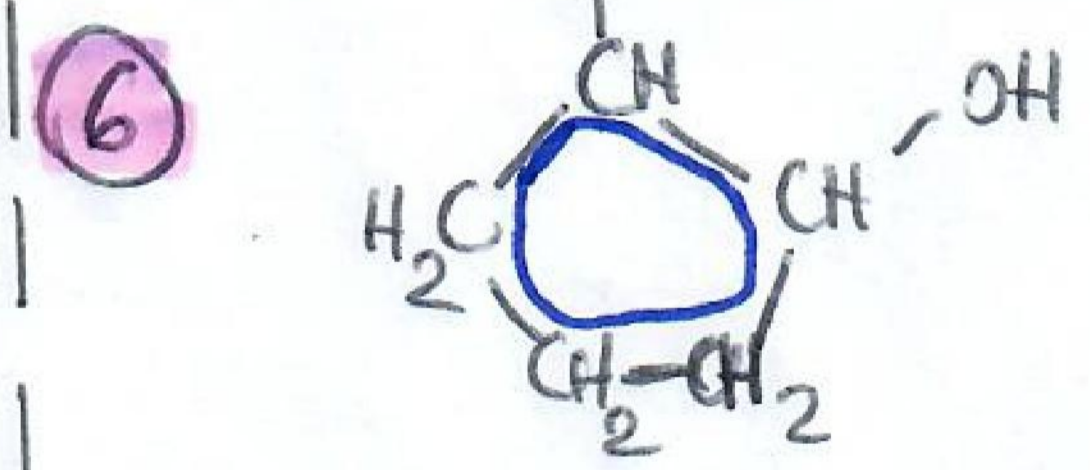
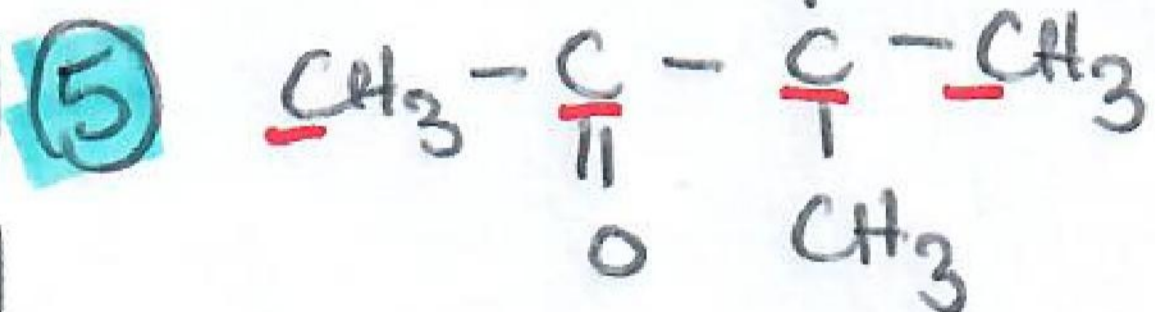
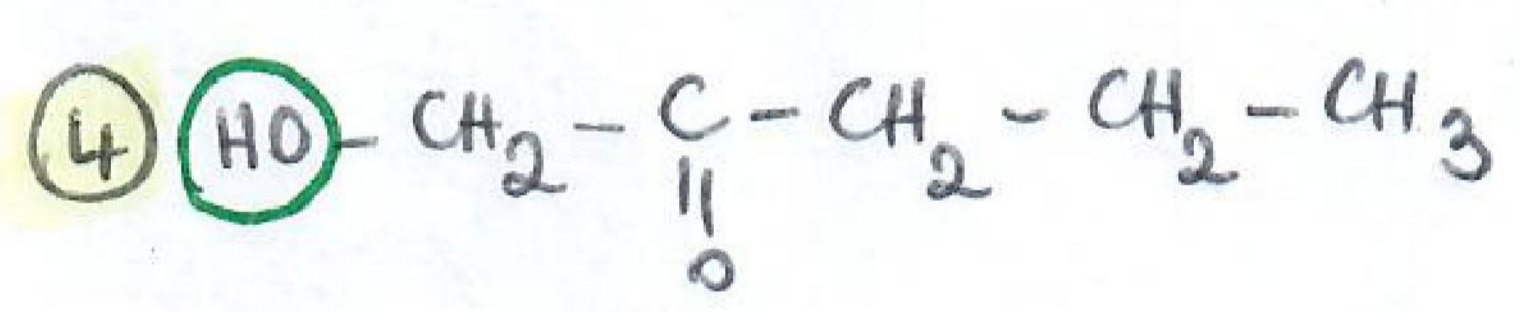


molécule (A)

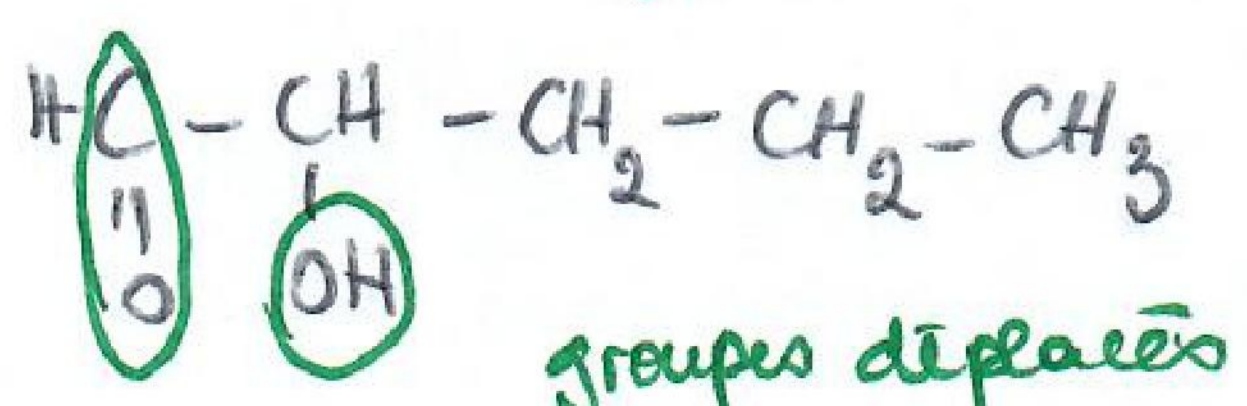
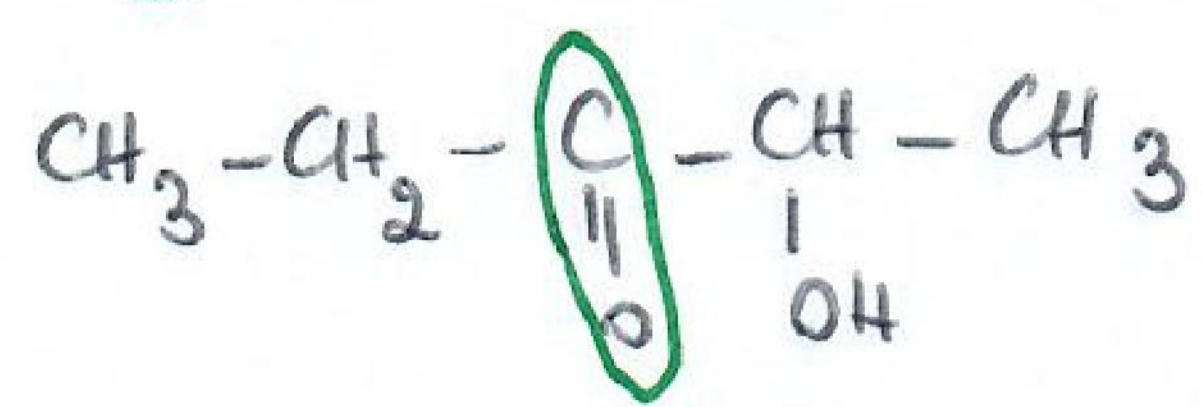
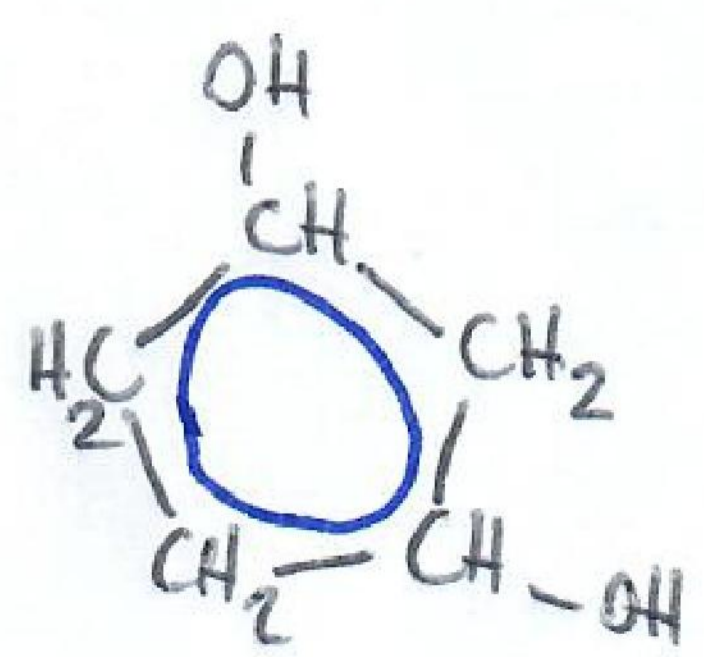
- ④ Déplacer les groupes caractéristiques
- ⑤ Raccourcir la chaîne carbonée
- ⑥ Faire des cycles : ATTENTION: possible que s'il ya 1 double liaison (au moins) dans la molécule de base

Puis chercher des **ISOMERES**

exemple: 10 isomères de la molécule (A)



chaîne à 4C



groupes déplacés

cycle