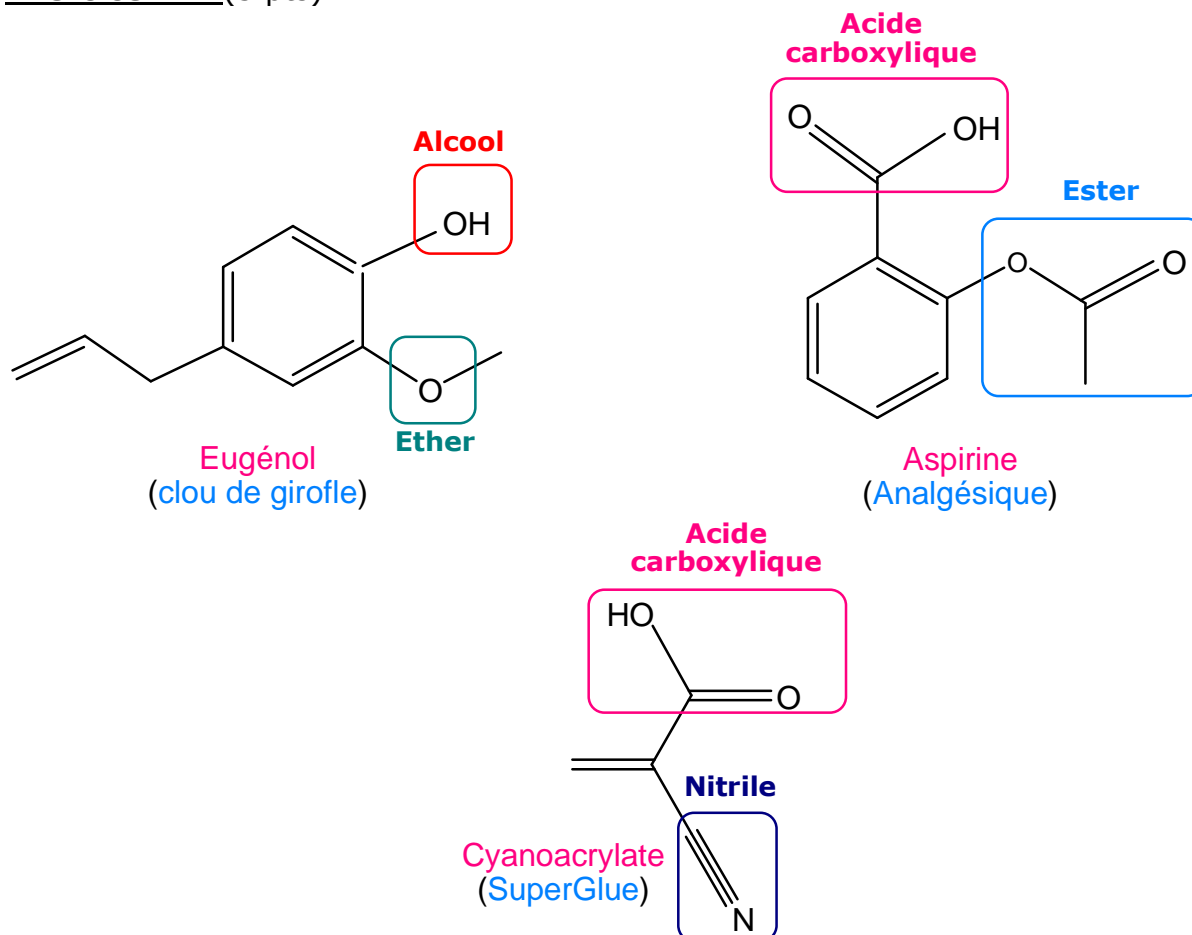
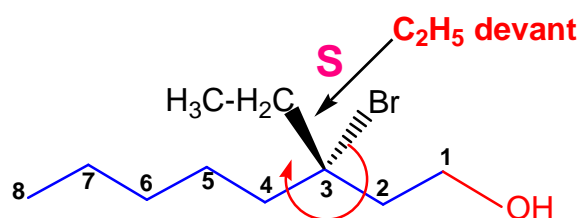
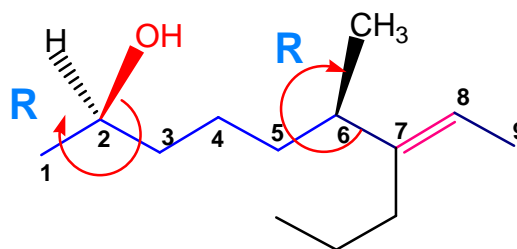
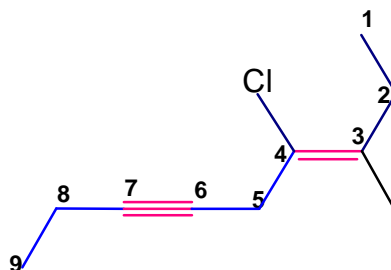


*Corrigé de l'examen final en Chimie Organique***Exercice n°1** (3 pts)**Exercice n°2** (7 pts)

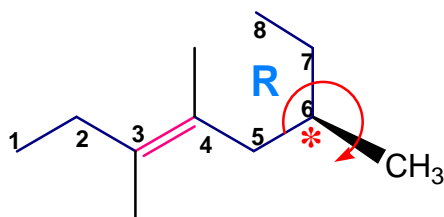
(3S) 3-bromo-3-éthyl**octan**-1-ol



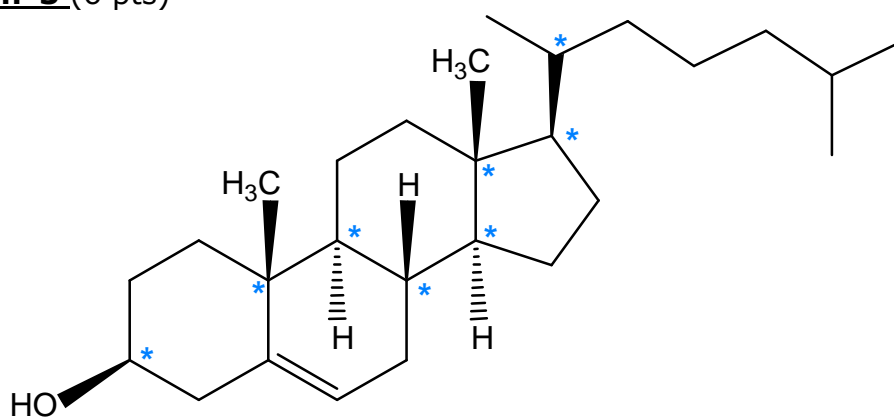
(2R, 6R, 7E) 6-méthyl 7-propyl non-7-èn-2-ol

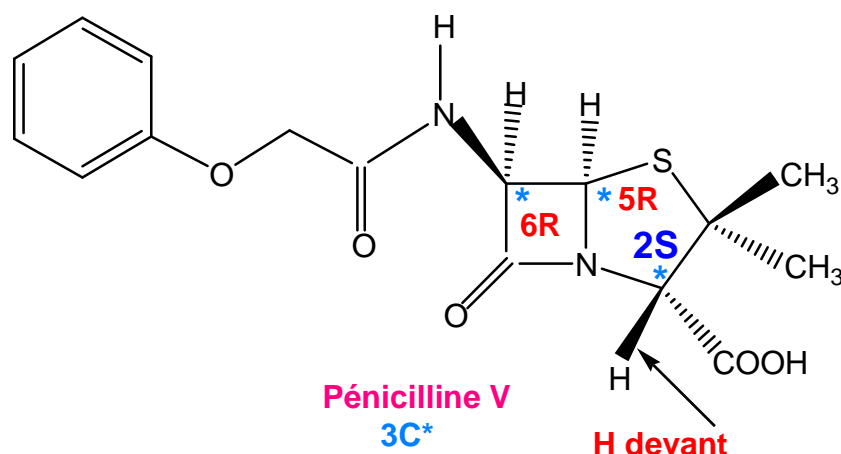


(3Z) 4-chloro-3-méthylnon-3-èn-6-yne



(3E, 6R) 3,4,6-triméthyloct-3-ène

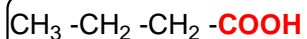
Exercice n°3 (6 pts)**Cholestérol**
8 C*

**Exercice n°4** (4 pts)

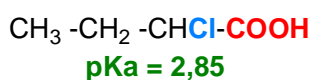
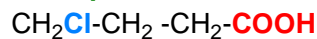
L'acide butanoïque a un $pK_a = 4,8$. L'introduction **d'un groupement électroattracteur** comme le chlore, a pour effet **d'augmenter l'acidité** de ce composé, **en diminuant la valeur du pK_a** :

- ✓ Plus le chlore est proche de la fonction acide, plus son effet électroattracteur est fort.
- ✓ L'éloignement du groupement chlore de la fonction acide annule son effet : on remarque que **l'acide 4-chloro butanoïque** a une valeur de pK_a (4,5) presque égale à celle de **l'acide butanoïque** (4,8).
- ✓ L'effet mésomère dû à la double liaison, augmente l'acidité **de l'acide 4-chloro but-2-énoïque**, qui a une valeur de pK_a (2,9), presque égale à celle de **l'acide 2-chloro butanoïque** (2,85).

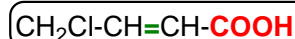
Aucun effet

 $pK_a = 4,8$

Effet Electroattracteur

 $pK_a = 2,85$  $pK_a = 4,05$  $pK_a = 4,5$

Effet mésomère

 $pK_a = 2,9$