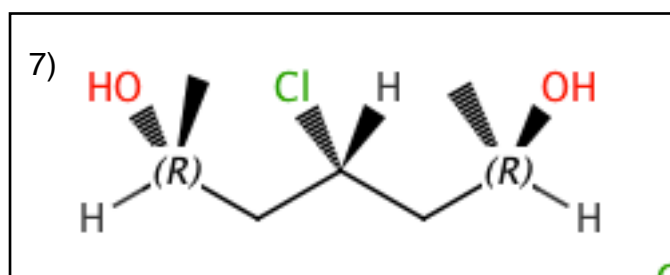
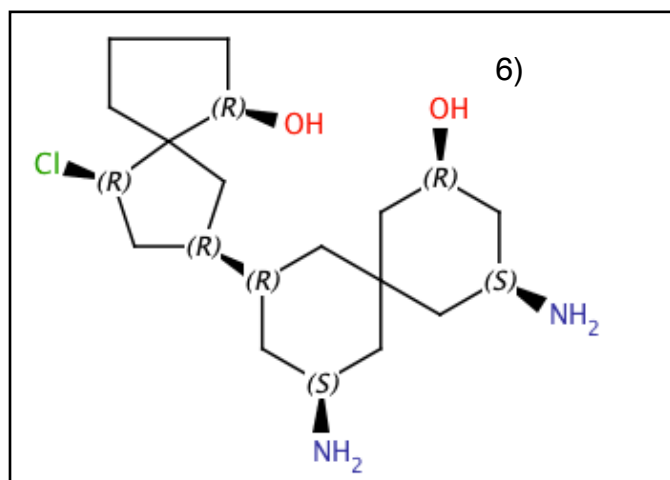
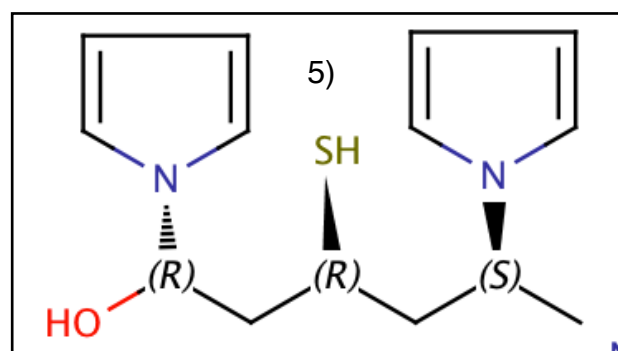
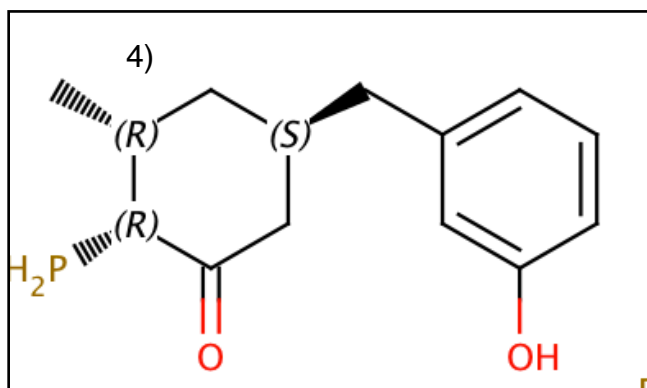
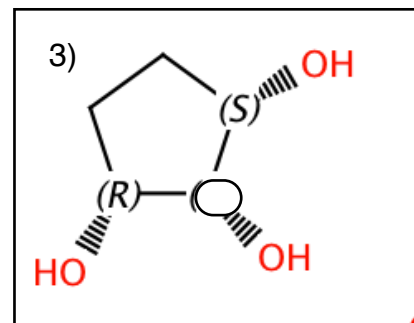
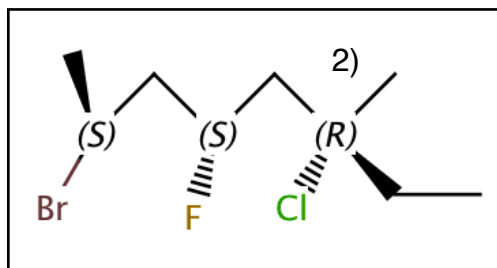
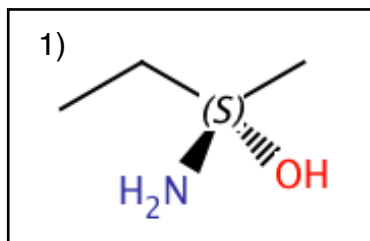


Voilà la correction des exercices. Ce n'est pas une correction extrêmement détaillée, si vous avez la moindre question sur une des molécules, nous détaillerons la marche à suivre pour trouver la réponse dans un post.

Si vous avez fait beaucoup de fautes, c'est normal !!! le concours n'est pas pour tout de suite, vous avez encore beaucoup de temps pour assimiler ces notions fondamentales de la chimie organique, alors ne paniquez pas et persévérez !!! :)

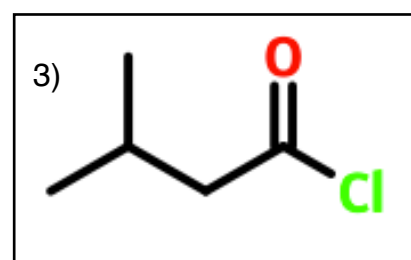
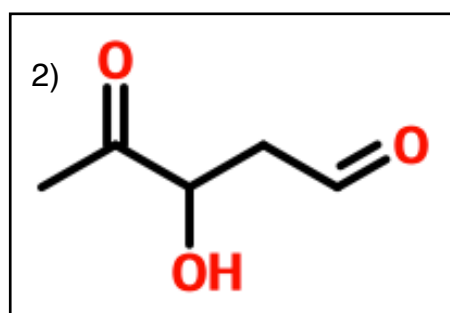
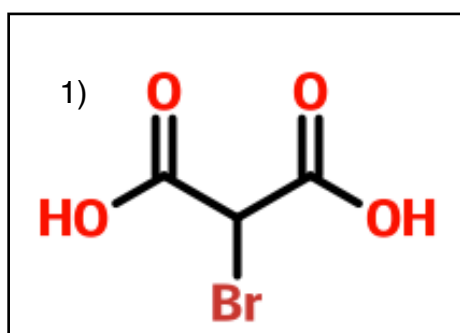


Ici, dans la molécule 7, le carbone central est un piège, ça ce n'est pas un carbone asymétrique (il ne voit pas 4 groupements différents), on ne peut donc pas faire sa configuration absolue.

Correction des molécules a nommer :

- 1) Acide 3-bromobutanoïque
- 2) 5-hydroxy-2,3-diméthylhexanitrile
- 3) Bromure de butanoyle
- 4) butanoate d'éthyle
- 5) 3-hydroxy-N-ethyl-N-methylbutanamide
- 6) 5-chloro-4-hydroxy-3-oxohexanal
- 7) 3-sulfanylpentan-2,4-diol
- 8) 2,3,4-triméthylhex-2,4-diène
- 9) N-méthyl-N-propylpropanamine
- 10) 2-bromo-4-chloro-6-fluoro-8-iodo-3,7-dinitrononane

Correction des molécules a dessiner :



Correction des isomères :

- 1) Ces 2 molécules sont des isomères de chaîne.
- 2) Ces 2 molécules ne sont pas des isomères, car elles sont identiques.
- 3) Ces 2 molécules sont des isomères de chaîne.
- 4) Ces 2 molécules ne sont pas des isomères, car elles n'ont pas la même formule brute.
- 5) Ces 2 molécules sont des isomères de position.

