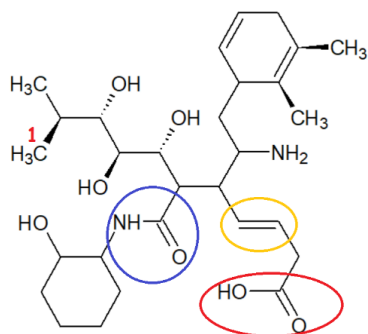


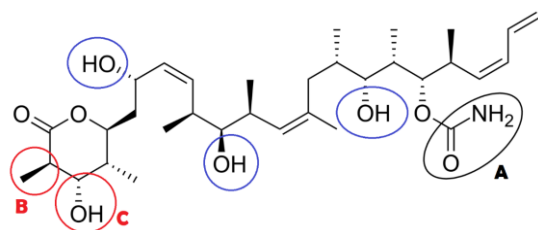
1/	ABC	2/	AD	3/	AC	4/	BD	5/	AD
6/	D	7/	-	8/	-	9/	-	10/	-

QCM 1 : ABC



- A) Vrai : car on a un triangle plein
 B) Vrai : entourée en bleu
 C) Vrai : pour le professeur, fonction acide = **acide carboxylique** ++ il est entouré en rouge
 D) Faux : PLUS la fonction est oxygénée, plus elle est prioritaire : ici c'est donc l'ACIDE CARBOXYLIQUE (entouré en rouge) qui est la fonction principale
 E) Faux (faites pas gaffe au rond jaune c'est juste un alcène tout ce qu'il y a de plus banal) (il est de configuration relative E d'ailleurs)

QCM 2 : AD



Discodermolide

- A) Vrai : le groupement C en est une, les 3 autres sont entourées en bleu. Elles sont bien toutes secondaires
 B) Faux : groupement amide entouré en noir, on peut aussi y voir un groupement ester mais certainement pas de fonction acide, et on a aussi un ester dans le cycle, mais aucune fonction acide dans la molécule
 C) Faux : il correspond à un groupement amide
 D) Vrai : car l'un est situé en avant du plan de la feuille et l'autre en arrière
 E) Faux

QCM 3 : AC

A) Vrai :

1^{er} degré : on a notre C* lié à 1 H, 1 O et 2 C. On a donc le H numéroté 4, le O numéroté 1 et indétermination au niveau des 2 C.

2nd degré : on a le C à gauche relié à 1 O, et le C à droite lié à 1 O et 1 C. On a donc le C à gauche numéroté 3 et le C à droite numéroté 2.

Une fois le classement effectué, on parcourt les substituants 1, 2 et 3 dans l'ordre décroissant de priorité et on trouve R. Or le 4^{ème} groupement est dirigé vers l'avant, on inverse donc la configuration absolue et on trouve S.

B) Faux :

1^{er} degré : on a notre C* lié à 1 H, 1 O et 2 C. On a donc le H numéroté 4, le O numéroté 1 et indétermination au niveau des 2 C.

2nd degré : on a le C à gauche relié à 1 O et 1 C, et le C en bas lié à 1 O et 2 C. On a donc le C à gauche numéroté 3 et le C en bas numéroté 2.

Une fois le classement effectué, on parcourt les substituants 1, 2 et 3 dans l'ordre décroissant de priorité et on trouve R. Comme le 4^{ème} groupement est d'emblée dirigé vers l'arrière, on n'inverse pas la configuration absolue.

C) Vrai :

À droite : on a le C de la double liaison lié à 1 O en bas et 1 C en haut. On trace donc une flèche du haut vers le bas.

À gauche : on a le C de la double liaison lié à 1 O en bas et 1 C en haut. On trace donc également une flèche du haut vers le bas.

Les flèches sont dirigées dans le même sens, on a donc une configuration relative Z.

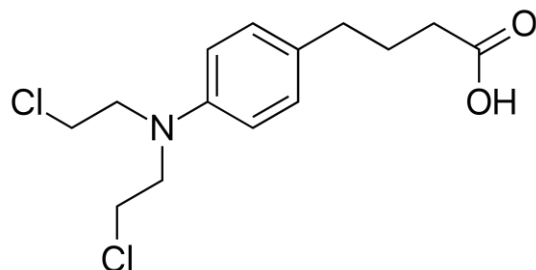
D) Faux : La rotation autour des liaisons ET L'ANGLE DE VUE n'ont pas d'effet sur la configuration absolue.

E) Faux

QCM 4 : BD

- A) Faux : des isomères de chaîne DE POSITION sont des composés qui partagent le même squelette mais avec des fonctions positionnées différemment sur la chaîne principale
- B) Vrai
- C) Faux : la ~~configuration~~ CONFORMATION étoilée est la plus instable car elle correspond à celle où il y a une gêne stérique importante
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 5 : AD



Chlorambucil

- A) Vrai : il se conjugue avec les doubles liaisons du cycle
- B) Faux : la mésomérie est toujours plus intense que les effets inductifs ++
- C) Faux : les oxygènes sont les atomes les plus électronégatifs
- D) Vrai : dans cette molécule on trouve du chlore, azote, oxygène, carbone et hydrogène. L'ordre décroissant d'électronégativité est le suivant : $O > N > Cl > C > H$
- E) Faux

QCM 6 : D

- A) Faux : ça c'est dans la représentation de Fischer !! Dans la représentation de Newman, on a le carbone le plus proche qui est un point, et le plus éloigné est un cercle
- B) Faux : alors un alcool relié à 3 carbones c'est pas possible, un alcool tertiaire est un alcool relié à un carbone tertiaire !
- C) Faux : piège cadeau, les halogènes sont électronégatifs !!
- D) Vrai : la liaison hydrogène est un cas particulier d'interaction dipôle-dipôle qui a un rôle essentiel dans la complémentarité des bases et dans la structuration de la double hélice d'ADN, c'est dans le cours
- E) Faux