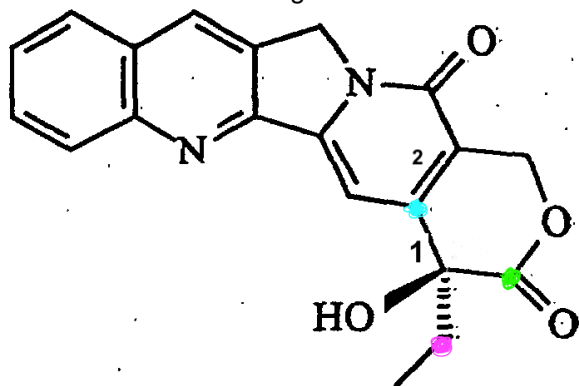


1/	BC	2/	CD	3/	AB	4/	ABC	5/	CD
6/	ABCD	7/		8/		9/		10/	

QCM 1 : BC

A) Faux

B) Vrai : Si on regarde le le carbone numéro 1, le plus gros numéro atomique est l'oxygène auquel il est lié. Il sera numéroté 1 dans la configuration ensuite nous avons trois carbones.



Les trois carbones possédant le même numéro atomique, on comparera au 2^e rang. Le carbone bleu sans compter le carbone asymétrique est relié à 2 carbones C (Z=6).

Le carbone en rose est à un carbone (Z=6) et à deux hydrogènes H (Z=1). Enfin le carbone en vert est relié doublement à un oxygène O (Z=8), il comptera comme deux oxygènes et il est lié à un autre oxygène. Ainsi en comparant les numéros atomique, le carbone vert sera numéroté 2, le carbone bleu sera numéroté 3 et le carbone rose en 4.

Le carbone 4 étant à l'arrière, on comptera le sens qu'on observe qui est S

C) Vrai : On utilise la même règle que les configuration absolue, on compare les numéros atomiques. Puis ce que les groupements avec les numéros atomique les plus important se trouve pas du même coté donc configuration E comme ennemi. Si cela n'est pas compris posez la question sur le forum je ferai un schéma

D) Faux

E) Faux

QCM 2 : CD

A) Faux : Le carbone asymétrique 3 est de configuration S, si on regarde à quels atomes il est relié, il y a un azote N (Z=7), un carbone C (Z=6) de la fonction carboxylique, un carbone du cycle et un hydrogène qui se trouve vers l'avant. L'hydrogène sera forcément le plus petit en terme de numéro atomique.

Donc il y aura une inversion de configuration car celui-ci devrait se retrouver à l'arrière.

L'azote sera numéroté 1 et l'hydrogène en 4, il reste à comparer les deux carbones pour connaître leur position dans la numérotation. On va donc regarder au 2^e rang, le carbone de la fonction carboxylique est relié doublement à un oxygène et un autre oxygène. Le carbone du cycle est relié à un carbone et deux hydrogènes.

Ainsi le carbone de la fonction carboxylique l'emporte et sera en position 2. Si on numérote, on aura le sens des aiguilles d'une montre qui devrait être R mais on a une inversion donc ça devient S

B) Faux : Le carbone ressemble à peu au carbone numéro 3 dans la numérotation cependant on a pas d'inversion de configuration car l'hydrogène se situe à l'arrière

C) Vrai

D) Vrai

E) Faux

QCM 3 : AB

A) Vrai

B) Vrai

C) Faux : il n'est pas relié à 4 groupements différents

D) Faux : il ne peut pas avoir 4 groupements différents si il y a une double liaison

E) Faux

QCM 4 : ABC

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Faux : du côté de l'oxygène, on ne compare pas deux groupements donc il n'y a pas de configuration Z ou E
- E) Faux

QCM 5 : CD

- A) Faux : le carbone 1 est de configuration absolue S
- B) Faux : le carbone 2 est de configuration absolue S
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux

QCM 6 : ABCD

- A) Vrai
- B) Vrai
- C) Vrai
- D) Vrai
- E) Faux

Dédi à manon la star, la meilleure. C'est une vieille en BDR mais elle vous aime tellement qu'elle voulait apparaître sur ce DM. Elle veut juste être partout

Dédi à mes supers co-tuts de Chimie : #Killian (pas moi bien sur) et bidoliiii

Dédi à tout les tuteurs que j'ai rencontré cette année (c'est-à-dire la totalité des tuteurs), vous êtes incroyables ! on va détronner les anciens vu qu'on est trop doué !

Dédi à mes fillots cœur sur vous : Emilie, Téa, Manon, Célia, Nathan, Luna, Lina et Emma.

Dédi à tout les P1 dont toi qui lit cela, t'es fort j'espère t'as dead ça à ces QCMs, je suis la si tu besoin ! je vous aiderai à MAX !!!

Dédi à tout nos chefs tuts également <3

Dédi à moi-même pour le temps que j'ai donné pour votre réussite ;)