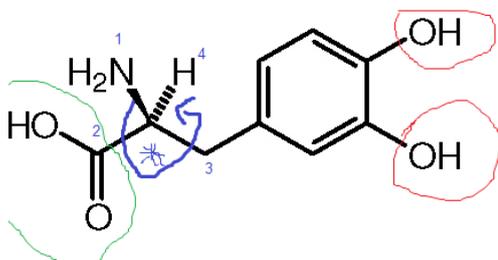


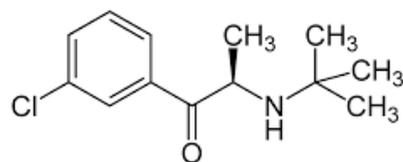
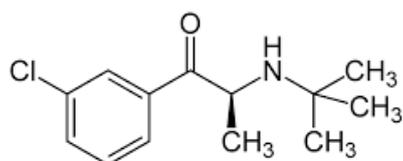
1/	B	2/	BD	3/	B	4/	BCD	5/	D
6/	C	7/	ABD	8/	E				

**QCM 1 : B**



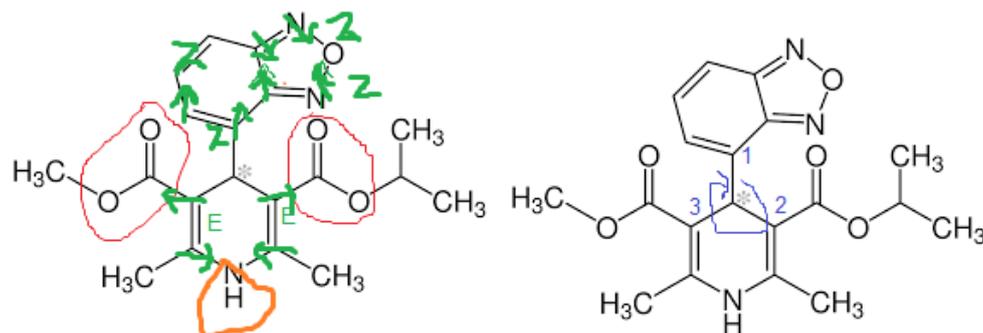
- A) Faux : Cette molécule possède 3 fonctions alcools → 2 fonctions alcools (rouge) et 1 acide carboxylique (vert)  
 B) Vrai : On retrouve sur cette molécule un seul carbone asymétrique de configuration S (bleu)  
 C) Faux : Une fonction cétone y est présente  
 D) Faux : Cette molécule se nomme le 2-amino-1-oxo-3-(3,4-dihydroxy)phényl-propanol → acide 2-amino-3-(3,4-dihydroxy)phényl-propanoïque

**QCM 2 : BD**



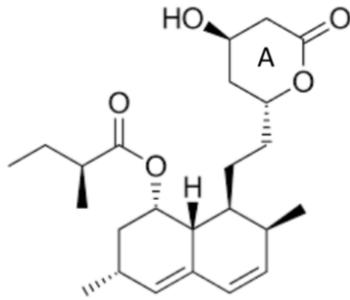
- A) Faux : Les 3 groupes de CH<sub>3</sub> en bout de chaîne nous empêchent de voir la présence ou absence de chiralité puisqu'ils ne sont pas représentés en 3D → on s'en fiche puisque l'on peut les tourner dans le sens que l'on veut sans que ça change quoi que ce soit  
 B) Vrai : Ces 2 molécules sont chirales (prises indépendamment)  
 C) Faux : Ces 2 molécules ne sont pas énantiomères → si elles le sont  
 D) Vrai : La molécule du bas se nomme le 2-amino-1-(3-chloro)phényl-N-triméthyl-propanone

**QCM 3 : B**



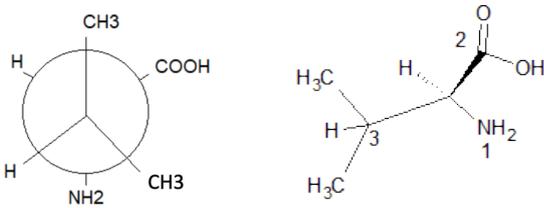
- A) Faux : Le C indiqué par un astérisque est asymétrique de configuration R (le H est supposé en avant du plan) → S (bleu) car on inverse le sens de rotation à cause du H en avant  
 B) Vrai : L'isradipine possède 2 fonctions esters → (rouge)  
 C) Faux : On retrouve 4 doubles liaisons de configuration E → seulement 2 (vert)  
 D) Faux : L'isradipine possède 1 amine tertiaire → l'amine en orange est secondaire

#### QCM 4 : BCD



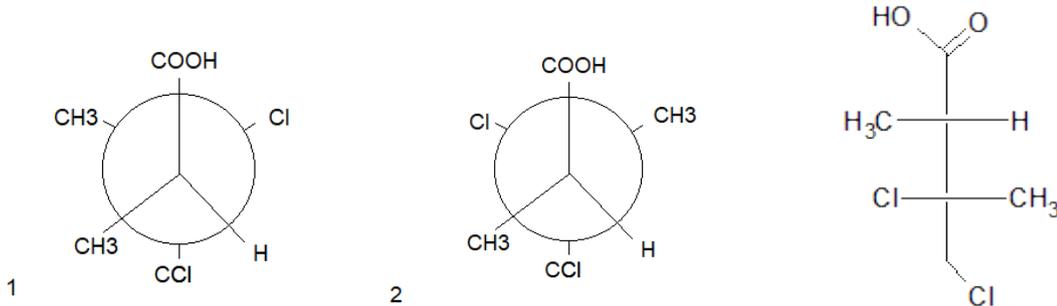
- A) Faux : La lovastatine possède 2 fonctions ~~éthers~~ → esters  
B) Vrai : En nomenclature internationale, la lovastatine possède le suffixe « -oate d'alkyle »  
C) Vrai : Les 2 alcènes sont en Z  
D) Vrai : Le cycle A possède des substituants en configuration relative trans

#### QCM 5 : D



- A) Faux : Le C en arrière est de ~~configuration absolue R~~ → S  
B) Faux : Le C en avant n'est pas asymétrique (deux groupements méthyls CH<sub>3</sub>)  
C) Faux : Cette molécule est de conformation ~~décalé (très instable)~~ → elle est stable, mais pas la plus stable  
D) Vrai : Cette molécule se nomme l'acide 2-amino-3-méthyl-butanoïque

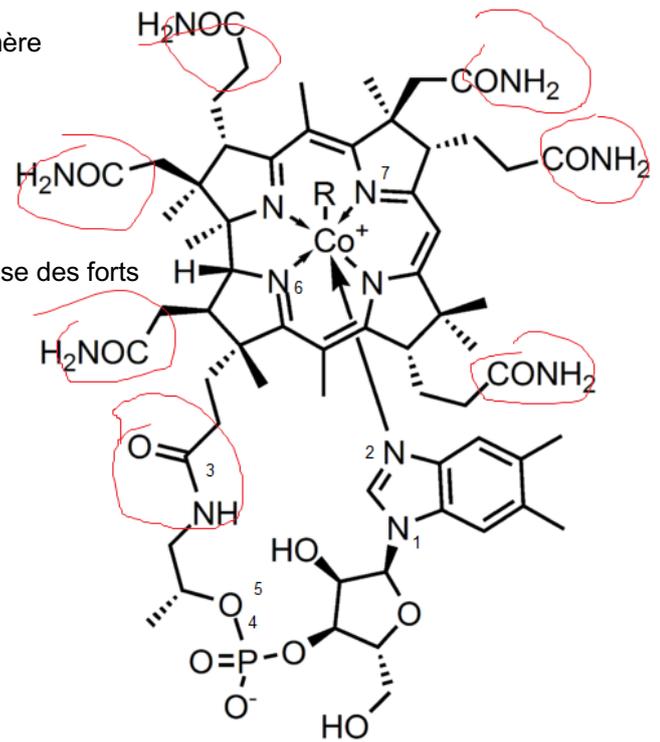
#### QCM 6 : C



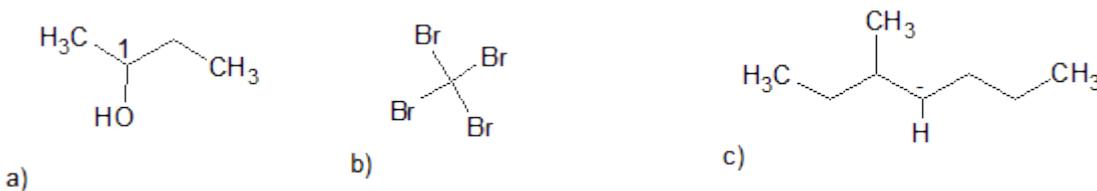
- A) Faux : La molécule 1 et 2 sont ~~énantiomères~~ → elles ne se superposent pas  
B) Faux : La molécule 2 et celle représentée en fischer sont les mêmes → c'est la 1 qui est la même (pensez à mettre les groupements prioritaire vers le haut et la chaîne carboné à la verticale !)  
C) Vrai : La molécule 2 se nomme l'acide 3,4-dichloro-2,3-diméthylbutanoïque  
D) Faux : Le carbone en arrière de la molécule 1 est de ~~configuration absolue S~~ → R (non détaillé essayer de le refaire)

**QCM 7 : ABD**

- A) Vrai : Le DNL de l'azote 1 peut être utilisé dans un effet mésomère type  $\pi\sigma$
- B) Vrai : Au niveau de l'azote 7, on observe une succession de 3 systèmes conjugués de type  $\pi\sigma\pi$  sur lequel un même électron peut se déplacer
- C) Faux : On retrouve 6 fonctions amides sur cette molécule → Il y en a 7
- D) Vrai : Le phosphore numéro 4 a une charge plutôt positive à cause des forts effets inductifs attracteurs des oxygènes autour



**QCM 8 : E**



- A) Faux : Deux effets inductifs attracteurs et un effet inductif donneur exercent un effet sur le C1 de la molécule a) → c'est 2 donneurs par les C et un attracteur le O
- B) Faux : La molécule b) est dite polarisé → non c'est une molécule possédant un pôle central positif (C) et son pourtour a une charge négative (les Br) donc non polarisé puisque tout son extérieur est négatif
- C) Faux : La charge moins de la molécule c) n'est pas stabilisée par des effets inductifs donneurs → si justement par les deux C qui l'entourent
- D) Faux : Le brome exerce un effet inductif donneur de par sa forte électronégativité → le Br est très électronégatif donc il attire les électrons à lui, soit il exerce un effet inductif attracteur
- E) Vrai :