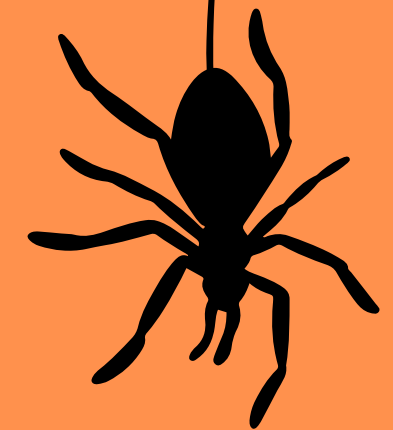
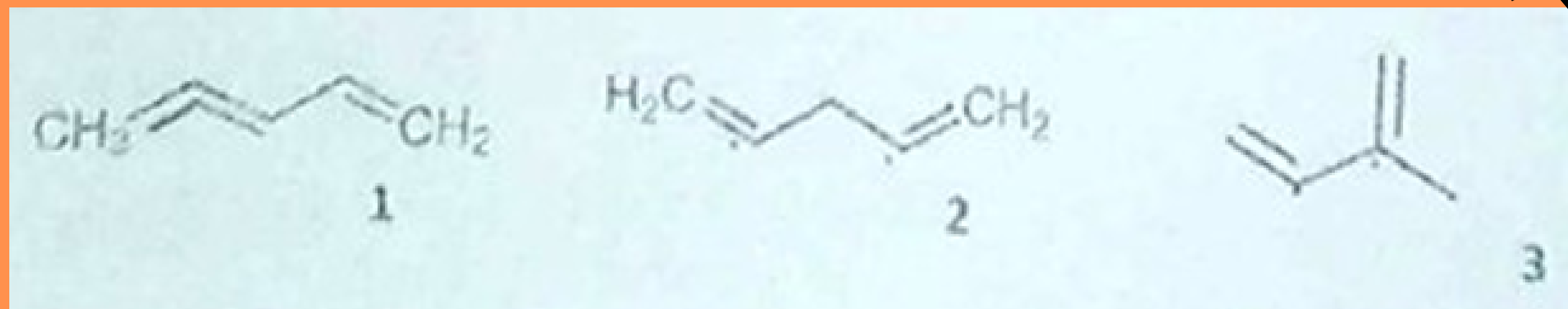


Lundi Chimie n°4 :
ANNALES



Romanubrium

QCM 1 (2022) :



- A) Les 3 molécules ci-dessus sont des isomères de chaîne
- B) La molécule 2 possède un système conjugué
- C) La molécule 1 ne possède pas de système conjugué
- D) La molécule 2 est une forme mésomère de la molécule 1
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses



QCM 1 : (2022) A

A) Vrai

B) Faux : trop de liaisons sigma entre les deux doubles liaisons (donc pas de système conjugué)

C) Faux : il y en a un pour le coup → attention aux négations

D) Faux : il manque à minima des charges

E) Faux

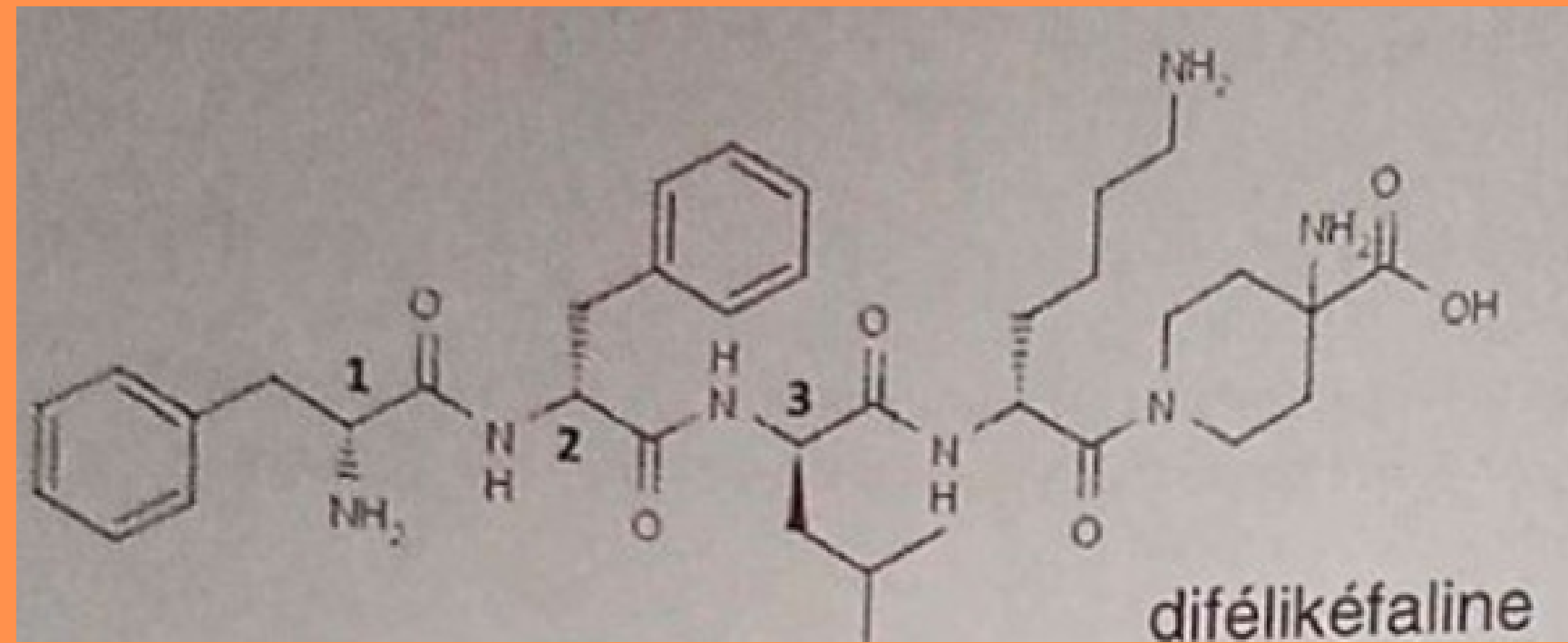


Instant Blabla :

- on fait méga attention aux négations → encore plus en chimie
- QCM qui tombe quand même assez souvent
- abordable de ouf, celui là vous l'avez tous



QCM 2 (2024)



- A) Le carbone 1 est de configuration absolue Sinister (S)
- B) Le carbone 2 est de configuration absolue Rectus (R)
- C) Le carbone 3 n'est pas asymétrique en raison de la géométrie de la molécule
- D) Le carbone 3 est de configuration absolue Rectus (R)
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

QCM 2 : (2024) BD

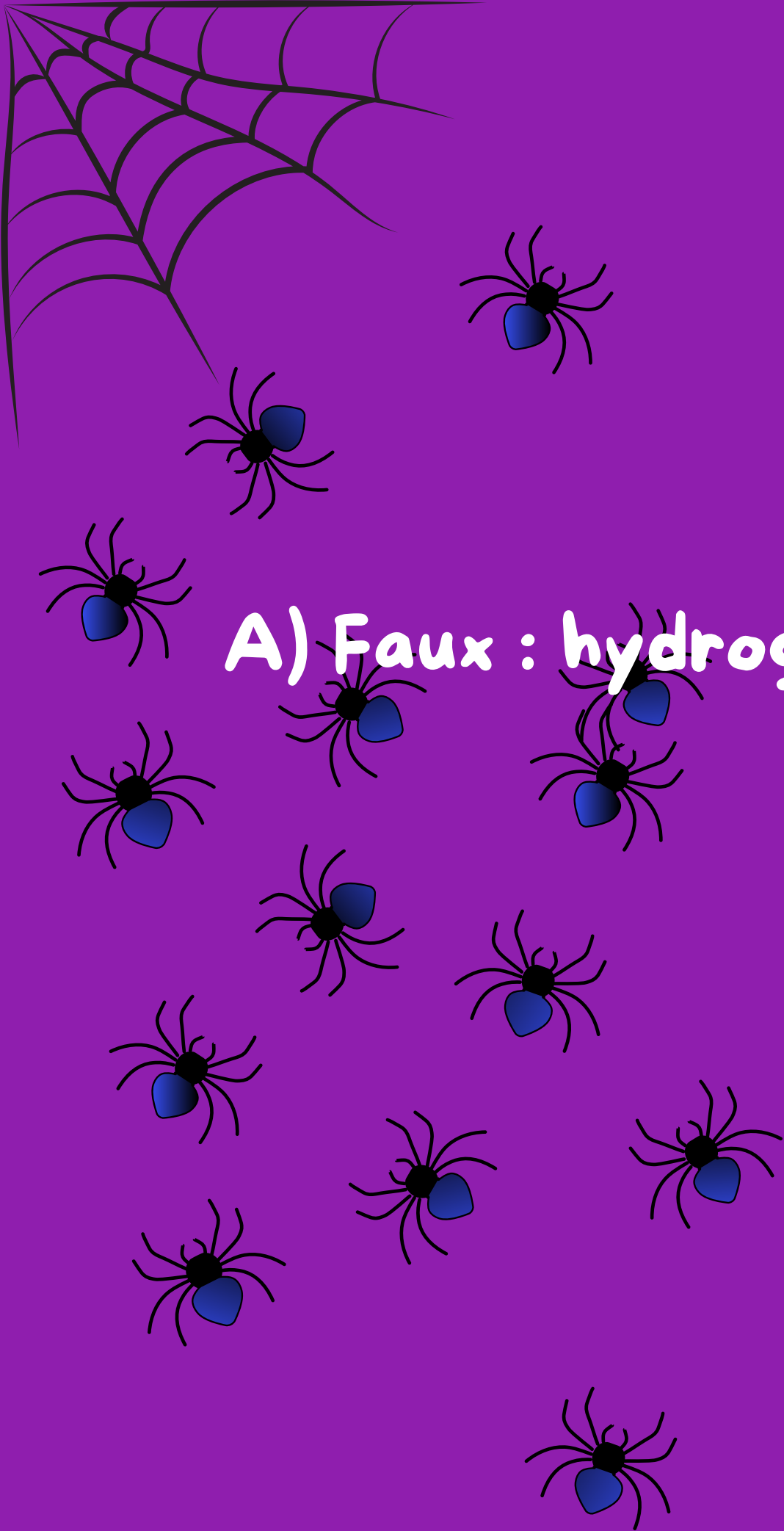
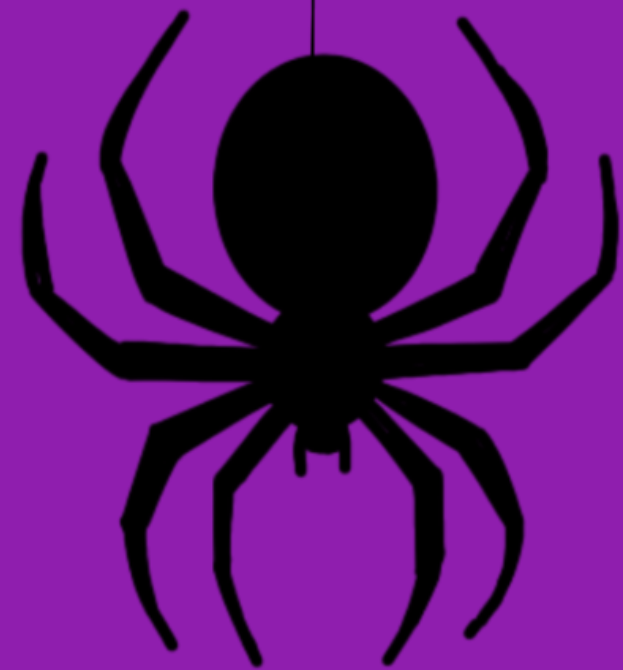
A) Faux : hydrogène en avant et plus grand groupement en arrière

B) Vrai

C) Faux : attention aux négations!

D) Vrai

E) Faux

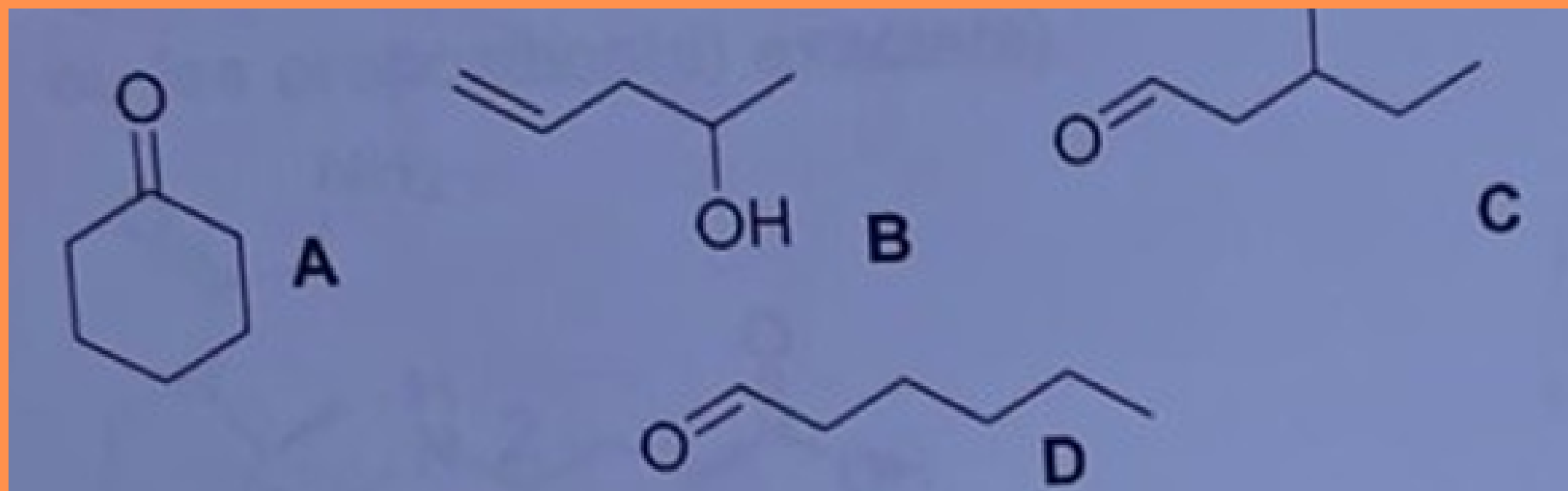


Instant Blabla :

- on fait méga attention aux négations → encore plus en chimie +++
- QCM qui tombe SYSTEMATIQUÉMENT +++
- vous êtes tellement entraînés que c'est fingers in the nose le jour J
prenez votre temps, on fait vite des erreurs d'inattentions



QRU 3 (2025)



- A) B et C sont isomères de position
- B) A et D sont isomères de constitution
- C) A et D sont isomères de chaîne
- D) C et D sont isomères de chaîne
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses.





QRU 3 : (2025) B

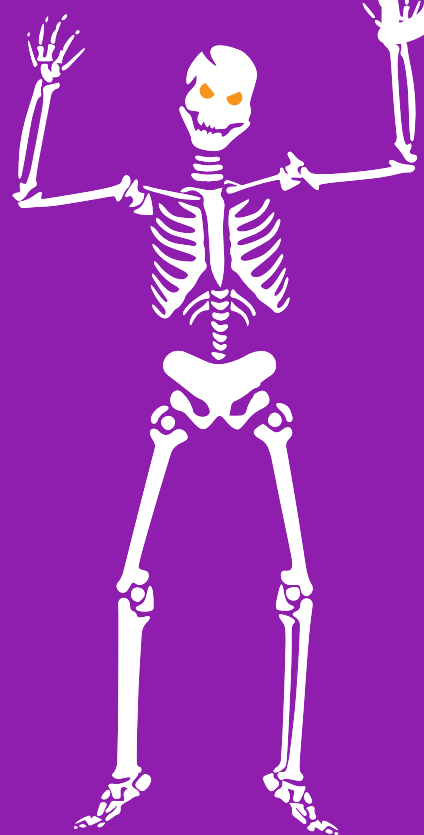
A) Faux : de fonction

B) Vrai

C) Faux : : isomère de chaîne = Cas réservé aux hydrocarbures

D) Faux : isomère de chaîne = Cas réservé aux hydrocarbures

E) Faux



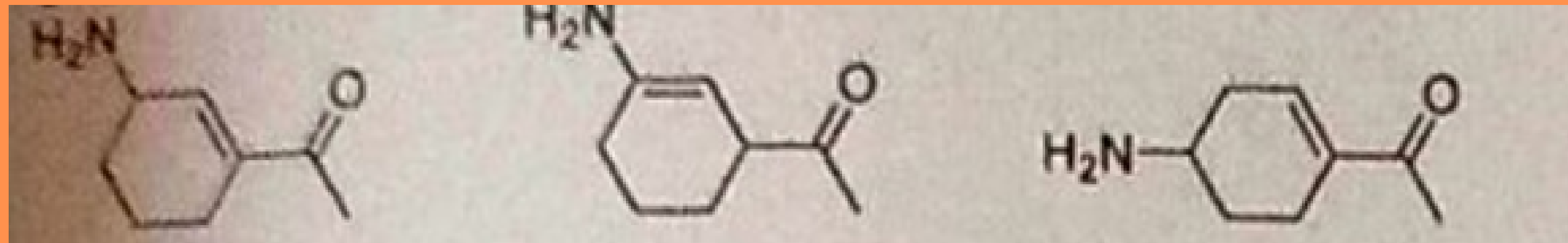


Instant Blabla :

- attention à tous les mots → pièges nuls
- QCM/QRU +++
- un incontournable



QCM 4 (2021)



- A) Les 3 molécules ci-dessus sont des stéréoisomères
- B) La molécule 2 possède un système conjugué
- C) La molécule 3 ne possède pas de système conjugué
- D) La molécule 2 est une forme mésomère de la molécule 1
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses





QCM 4 : (2021) B

A) Faux

B) Vrai : entre le DNL de l'azote et la double liaison

C) Faux

D) Faux : faites le schéma vous allez voir que ce n'est pas possible

E) Faux





Instant Blabla :

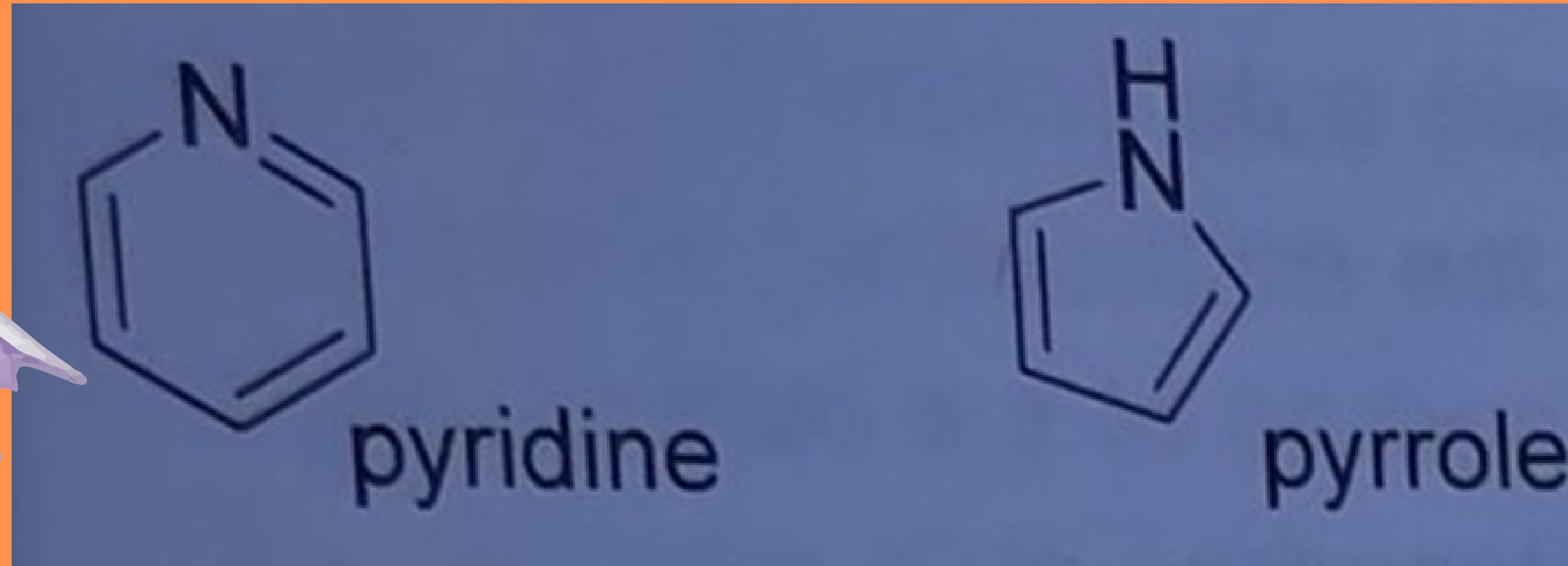
attention aux négations

un incontournable +++

- **prenez votre temps (vous pouvez écrire sur le sujet et vous avez un brouillon le jour de l'exam)**



QCM 5 (2025)



- A) Dans la pyridine, le doublet de l'azote est délocalisé
- B) Dans le pyrrole, le doublet de l'azote est délocalisé
- C) Dans le pyrrole, l'azote est hybridé sp^2
- D) Dans la pyridine, le doublet de l'azote se trouve dans une orbitale p
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses



QCM 30 : (2025) BC

A) Faux : on retient +++ svp

B) Vrai

CD → tutrice en PLS

E) Faux

Instant Blabla :



-> l'hybridation sp^3 : une orbitale "s" + trois orbitales "p" = quatre orbitales sp^3
Les orbitales sp^3 sont responsables de liaisons simples (liaison σ).

-> l'hybridation sp^2 : Une orbitale "s" + deux orbitales "p" = trois orbitales sp^2 .

Une orbitale "p" reste non hybridée et les orbitales sp^2 participent à des liaisons doubles : une liaison σ (formée par le chevauchement des orbitales sp^2) et une liaison π (formée par la superposition des orbitales p non hybridées)

Rappel : π = double liaison

-> l'hybridation sp : Une orbitale "s" + une orbitale "p" = deux orbitales sp .

Deux orbitales "p" restent non hybridées et les orbitales sp participent à des liaisons triples : une liaison σ (orbitale sp) et deux liaisons π (orbitale p).