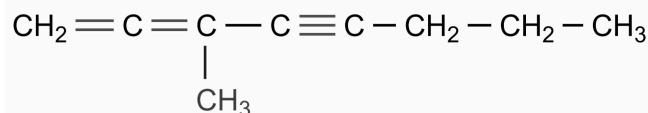


## MARDI CHIMIE n°2

Tutorat 2024-2025 : 6 QCMS – Durée : 6min

**QCM 1 :** A propos de la nomenclature selon IUPAC, indiquer la ou les réponse(s) correcte(s) concernant la molécule suivante :

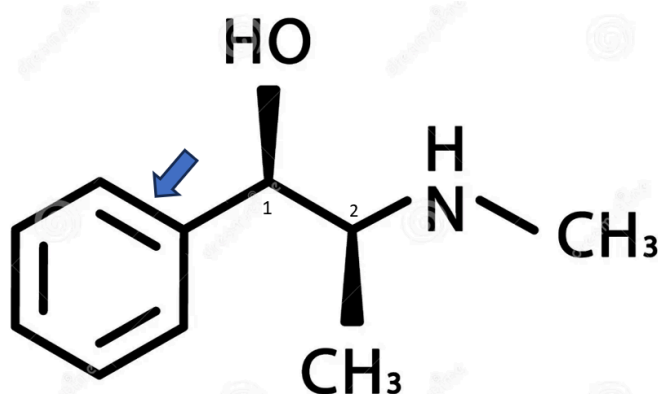


- A) 6-méthylocta-6,7diène-4-yne
- B) 3-méthylocta-1,2-diène-4-yne
- C) 3-éthylocta-1,2-ène-4-yne
- D) 6-méthylocta-1,2-diène-4-yne
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

**QCM 2 :** Quelle est la forme géométrique de la molécule  $\text{SF}_6$  selon la théorie VSEPR et sa notation  $\text{AX}_n\text{E}_m$  correspondante ?

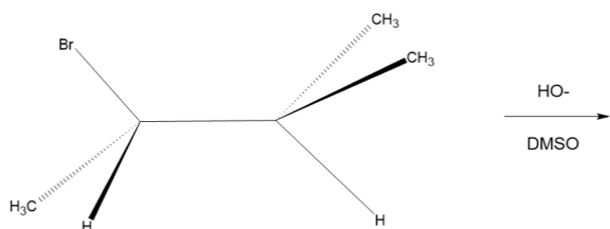
- A) Tétraédrique,  $\text{AX}_4$
- B) Octaédrique,  $\text{AX}_6\text{E}_2$
- C) Pentagonale bipyramidale,  $\text{AX}_5\text{E}_1$
- D) Carrée planaire,  $\text{AX}_4$
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

**QCM 3 :** On s'intéresse à la stéréochimie de la molécule ci-dessous. Indiquez-la ou les proposition(s) exacte(s) :

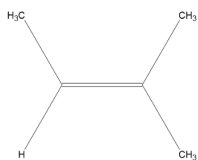


- A) Le carbone 1 est de configuration absolue S
- B) Les groupements OH et CH3 sont en anti
- C) Le carbone 2 est asymétrique
- D) La double liaison indiquée par la flèche est de configuration relative Z
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

**QCM 4 : A propos de la réaction ci-dessous, indiquez la ou les bonnes réponses :**



- A) La réaction est une E1
- B) La réaction est une E2
- C) Le produit de réaction est :



- D) La réaction respecte la règle de Zaitsev
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

**QCM 5 : A propos des interactions :**

- A) L'interaction de London est un cas général de liaison hydrogène
- B) L'interaction hydrophobe est une attraction de l'eau par les molécules apolaires
- C) L'interaction électrostatique se fait entre un dipôle permanent et un dipôle instantané
- D) Une liaison hydrogène se fait lorsqu'un Hydrogène lié à un soufre attire un DNL d'un oxygène
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

**QCM 6 : A propos des solvants :**

- A) Un solvant polaire protique va solubiliser des molécules polaires aprotiques
- B) Un solvant polaire protique est donneur de liaisons hydrogènes
- C) Le cyclohexane est apolaire protique
- D) L'acide méthanoïque est donneur de liaisons Hydrogènes
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses