

MARDI CHIMIE n°3

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

QCM 1 : Indiquer la ou les proposition(s) exacte(s) :

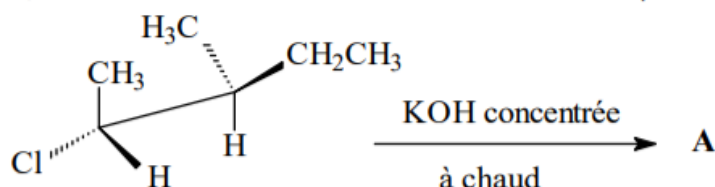
- A) Le Fluor, le Néon et l'Argon sont des gaz rares
- B) Le carbone fait partie du bloc s
- C) Deux électrons ne peuvent pas posséder 3 nombres quantiques identiques
- D) Le soufre (Z=16) n'a pas la même représentation de Lewis que l'oxygène (Z=8)
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

QCM 2 : A propos de la VSEPR, indiquer la ou les proposition(s) exacte(s) :

- A) Une molécule de VSEPR AX₃E₁ a une géométrie de type pyramide à base carrée
- B) La VSEPR AX₄ possède un angle de 109°
- C) La VSEPR AX₆ possède un angle de 90°
- D) Une molécule de VSEPR AX₃E₃ a une géométrie de type T-shape
- E) Les propositions A, B, C, et D sont fausses

QCM 3 : Répondez aux questions.

QCM 4 : Considérons la réaction suivante, d'ordre 2 :



- 1) Est-ce une élimination ou substitution ?
- 2) Ecrivez/représentez le produit obtenu.
- 3) Cette réaction est-elle stéréospécifique ? Stéréosélective ?
- 4) Quel type de solvant favorise cette réaction ?

QCM 4 : Etudiez la stéréochimie de ce super médicament trop cool :



- A) Donnez configuration absolue du carbone 1
- B) Donnez configuration absolue du carbone 2
- C) Donnez configuration absolue du carbone 3
- D) Donnez configuration relative de la double liaison indiquée par la flèche
- E) La chimie c'est trop la vie. VRAIE.

QCM 5 : A propos de la force des acides :

- A) L'acide éthanoïque est plus acide que l'acide méthanoïque
- B) L'eau est plus basique que l'ammoniac

