

THEORIE

- 1- Définir le produit ionique de l'eau et préciser l'influence de la température.
- 2- Quelle différence faites-vous entre l'isomère de conformation et l'isomère de configuration ?
- 3- Définir les alcools et donner deux exemples.

A. PRATIQUE

Soit un corps A de formule $C_nH_{2n}O$.

- 1) L'oxydation complète de 1 g de A donne 2,45 g de dioxyde de carbone.

Déterminer n.

- 2) Avec la dinitro -2,4-phenylhydrazine, A donne un précipité jaune. Quelles sont les hypothèses sur la nature de A ?
- 3) Le composé A donne un dépôt d'argent avec le nitrate d'argent ammoniacal.

Conclusion.

- 4) En milieu acide A est oxydé par le permanganate de potassium et donne l'acide methyl-2 propénoïque.
 - a) En déduire la nature et la formule développée du corps A ; quel est son nom ?
 - b) Écrire la réaction d'oxydoréduction observée en milieu acide.