

Nom :

Note :

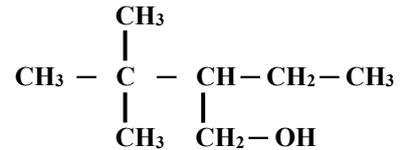
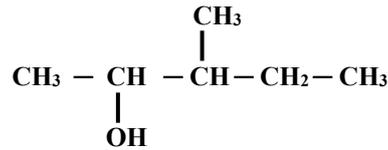
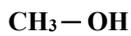
Prénoms :

20

EXERCICE I : (07 points)

1 – Rappeler la définition d'un alcool.

2 – Nommer les alcools suivants et préciser leurs classes :



3 – Donner les formules semi développées des molécules suivantes :

3 – méthylpentan -2- ol

2,3 – diméthylbutan -2- ol

2,3 – diéthyl cyclobutan -1- ol

EXERCICE II : (05 points) On donne $V_m = 22,4 \text{ L /mol}$.

La combustion complète de 0,1 mol d'un alcool (A) produit 6,72 L de dioxyde de carbone dans les C.N.T.P.

- 1 - Ecrire l'équation bilan de la réaction. Dresser le bilan molaire et volumique de la réaction.
- 2 - Déterminer la formule brute de (A).
- 3 - Déterminer les F.S.D + nom + classe de tous les alcools isomères de (A).

EXERCICE III : (08 points) On donne en g/mol : C : 12 H : 1 O : 16

L'hydratation de l'alcène $R \cdot CH = CH_2$ conduit à deux produits. (R— : est un groupe alkyle).

1 - Donner les F.S.D de ces produits.

2 - Soit (A) le produit formé majoritairement. Son oxydation ménagée conduit au corps (B) de masse molaire moléculaire $M_B = 58$ g/mol. (B) ne réduit pas la liqueur de Félhing.

En déduire les F.S.D + noms des corps (A) et (B).