

NOMENCLATURE (1 heure)

1-Un composé A est constitué de C, H, O et possède une masse molaire $M=72,107$. L'analyse élémentaire pratiquée sur ce composé donne les résultats suivants :

- % C = 66,63

- % H = 11,18

- 1) Déterminer la formule brute du composé A
- 2) Ecrire les molécules rendant compte de cette formule brute
- 3) Nomenclature des produits

2- Représenter et nommer les isomères de C_5H_{10}

3- Indiquer le nom des composés suivants et le nombre de stéréoisomères.

