

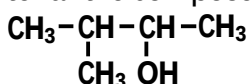
**INTERROATION ECRITE N°2
DE SCIENCES PHYSIQUES**

EXERCICE 1 (4 points)

Ecrire les équations bilan des réactions qui conduisent à la préparation de l'éthan-1,2-diol.

EXERCICE 2 (6 points)

On dispose d'un flacon contenant le composé organique dont la molécule est représentée ci-contre :



1. Donner la fonction chimique et le nom de ce composé.
2. Ce composé peut-être obtenu de façon majoritaire par l'hydratation d'un hydrocarbure insaturé. Donner la formule semi-développée et le nom de cet hydrocarbure.

EXERCICE 3 (10 points)

Un alcool A contient 21,6% en masse d'oxygène.

1.
 - 1.1 Déterminer la formule brute de A.
 - 1.2 Ecrire les formules semi-développées possibles des isomères de A. Préciser leur nom et leur classe.
2. L'alcool A est obtenu par hydratation d'un alcène B en milieu acide. Sachant que l'hydratation de B ne peut conduire qu'à un seul produit, indiquer parmi les formules précédentes celle qui convient à A.
 1. Donner la fonction chimique et le nom de ce composé.
 2. Ce composé peut-être obtenu de façon majoritaire par l'hydratation d'un hydrocarbure insaturé. Donner la formule semi-développée et le nom de cet hydrocarbure.