



DEPARTEMENT P.C.T

EVALUATION SOMMATIVE N°2
CLASSE : TCD
DUREE : 1H
COEF : 0.5

EPREUVE DE CHIMIE PRATIQUE / 10pts

Le propan-2-ol est un alcool secondaire de formule semi-développée : $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_3$

1. Rappeler la différence entre un alcool primaire, secondaire et tertiaire. **2pts**
2. Donner le nom du produit formé lors de l'oxydation ménagée du propan-2-ol. **1pt**
3. Donner la formule développée de ce produit. **1pt**
4. Indiquer le nom du groupe fonctionnel apparu. **1pt**
5. Ecrire l'équation-bilan de la réaction d'oxydation ménagée du propan-2-ol par une solution acidifiée du permanganate de potassium ($\text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$). **3pts**
6. Indiquer le rôle du permanganate de potassium dans la réaction. **1pt**
7. Expliquer pourquoi on parle d'oxydation ménagée. **1pt**