



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