

INTERROGATION ECRITE N°9

EXERCICE 1 *Compléter le texte suivant*

La préparation industrielle de l'.....**1**..... se fait par hydratation de l'éthène en présence d'un**2**..... qui est l'acide sulfurique.

L'oxydation ménagée de l'éthanol donne l'.....**3**..... qui rosit le réactif de Schiff. En présence d'un excès d'oxydant, la réaction aboutit à la formation de l'...**4**.....

L'oxydation ménagée de l'éthanol peut se faire avec une solution orange de**5**..... qui devient**6**....., ou une solution**7**..... de**8**..... qui devient incolore.

L'oxydation brutale de l'éthanol donne de l'...**9**.....et du ...**10**.....
Cette oxydation détruit la**11**.....

EXERCICE 2

6,9 g d'un composé organique oxygéné A de masse molaire 46g/mol brûlent en une combustion complète dans le dioxygène. Il se forme 13,2g de dioxyde de carbone et 8,1g d'eau.

1. Ecrire l'équation de la réaction.
2. Déterminer la formule brute de A.

On suppose maintenant que A est un alcool.

3. Donner sa formule semi-développée et son nom.
4. A partir de cet alcool, quels produits peut-on obtenir par oxydation ménagée ?
5. Comment caractérise-t-on les produits des réactions d'oxydation ménagée.
6. Ecrire les équations des réactions de l'oxydation ménagée de cet alcool.