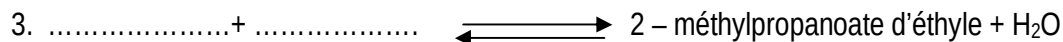
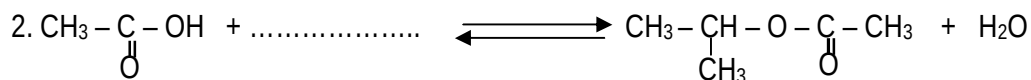
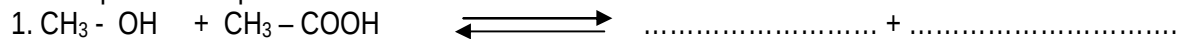


INTERROGATION ECRITE N°12

EXERCICE 1 (10pts)

A. Compléter les équations ci-dessus :



B.

1. Définir les termes suivants : estérification, hydrolyse, équilibre chimique.
2. Quel est le rôle de l'acide sulfurique au cours d'une réaction d'estérification ?
3. Donner les caractéristiques de la réaction d'hydrolyse d'un ester.

EXERCICE 2 (10pts)

Un ester **E** a pour masse molaire moléculaire $M = 88 \text{ g/mol}$.

1. Déterminer sa formule brute, les diverses formules semi-développées possibles de **E** ainsi que leur nom.

On précisera dans chaque cas l'alcool et l'acide carboxylique utilisés pour sa synthèse. (**Faire un tableau**).

2. Soient **B**, l'acide carboxylique et **C** l'alcool utilisé pour la synthèse de **E**. Déterminer les formules semi-développées de **E**, **B** et **C** sachant que l'oxydation ménagée de **C** par un excès de KMnO_4 en milieu acide conduit à **B**.

Données : $M(\text{C}) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(\text{H}) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$