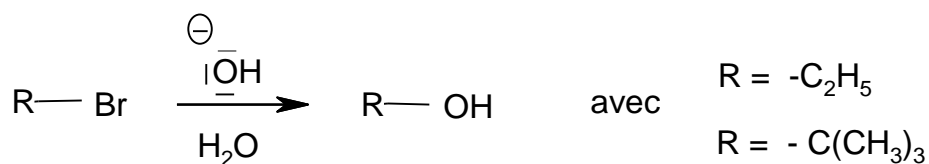


## TD de Chimie Organique - Série 8

### EXERCICE 1 :

Le bromure d'éthyle et le bromure de tertio-butyle, traités par NaOH en solution aqueuse diluée donnent les résultats suivants :



1°) Définir le type de réaction dont il s'agit ?

2°) Quel est l'ordre cinétique de chaque réaction d'hydrolyse ?

### EXERCICE 2 :

En traitant par la potasse, le 2-chloro-3-méthylpentane, on a obtenu un mélange de deux produits **A** et **B**. Le produit **A** est un alcool optiquement actif dans une configuration unique.

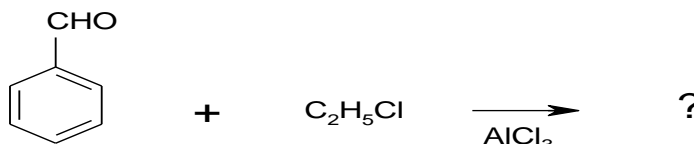
1°) Que peut-on prévoir quant à la nature et la stéréochimie de **B** ?

2°) Que donnerait dans les mêmes conditions le 2-chloro-2-méthylpentane ?

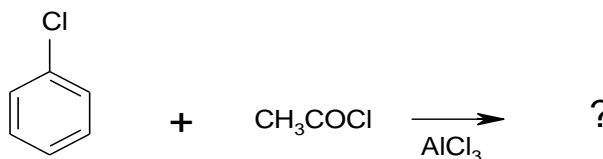
### EXERCICE 3 :

Quel sera le ou les composé(s) qui se forment dans les deux réactions suivantes ?

a-



b-



### EXERCICE 4 :

Un alcool primaire **A** de formule brute (C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>O) est préparé par action d'un organomagnésien **B** (C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>MgBr) sur le méthanal (formol = formaldéhyde) ; Sachant que la déshydratation de **A** (en présence de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> concentré) donne un alcène **C** et que l'action de l'ozone O<sub>3</sub> sur **C** suivie d'une hydrolyse conduit à la formation de CH<sub>3</sub>COCH<sub>3</sub> et un dégagement de CO<sub>2</sub>, indiquer la formule de **A**, **B** et de **C**.