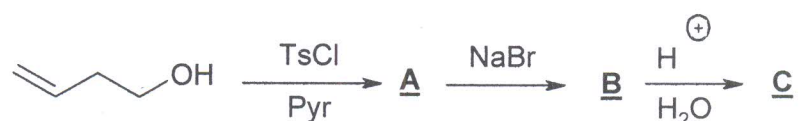


TD de Chimie Organique  
 BCG/S4/C245

Série 5

Exercice I :

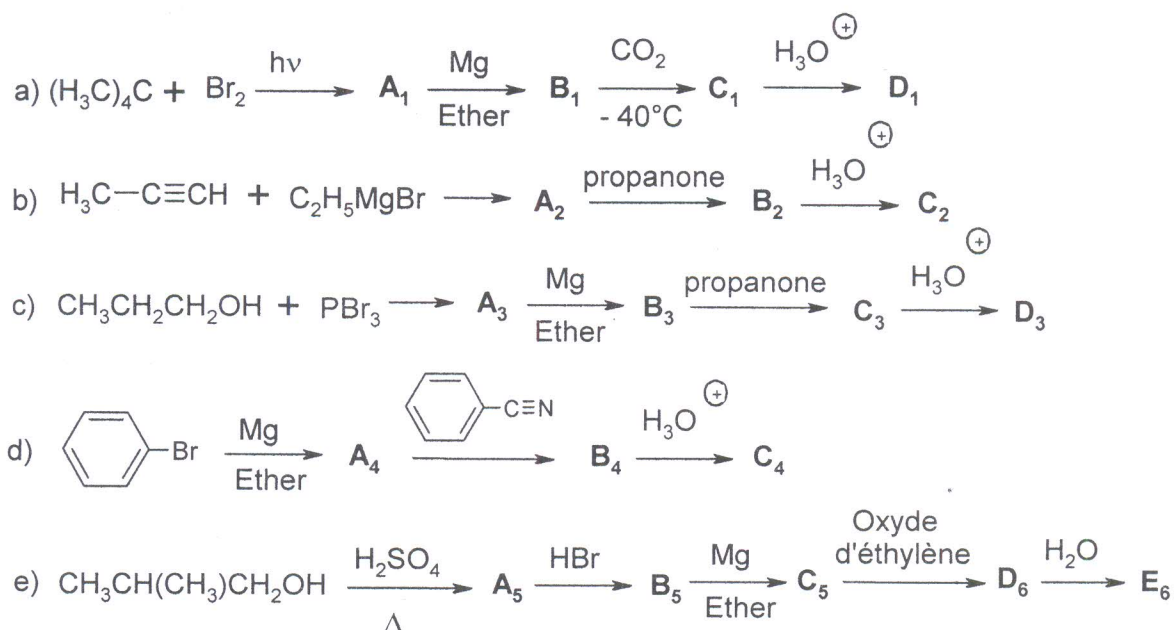
Soit la suite réactionnelle suivante :



- 1) Donner les formules semi développées de **A** et **B**. Pourquoi n'aurait-on pu utiliser directement l'acide bromhydrique sur le composé de départ pour obtenir **B** ?
- 2) Donner la formule semi développée de **C** et justifier la régiosélectivité observée.
- 3) **C** se cyclise en **D** en milieu basique. Ecrire le mécanisme de transformation de **C** en **D**. Donner la formule semi développée de **D**.

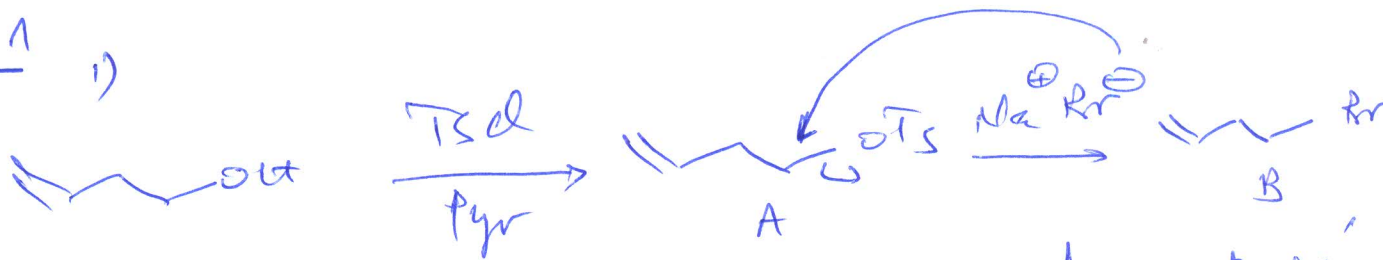
Exercice II :

Identifier les composés représentés par des lettres dans les réactions ci-dessous :

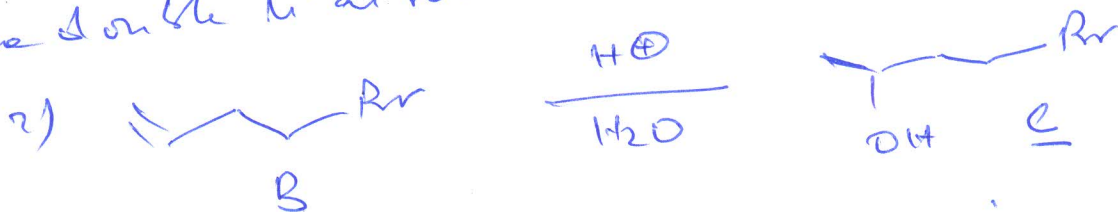


TD chimie organique  
 nu-0245  
 Série 5

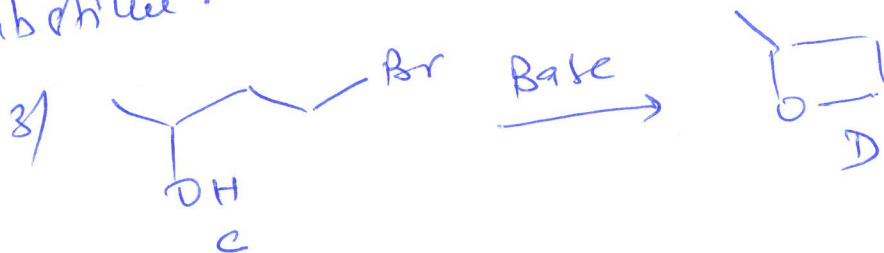
EX 1



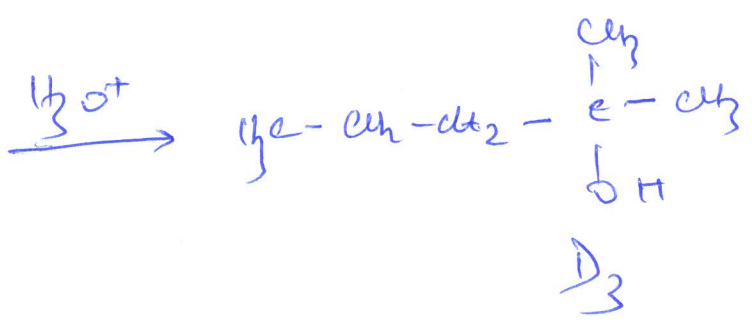
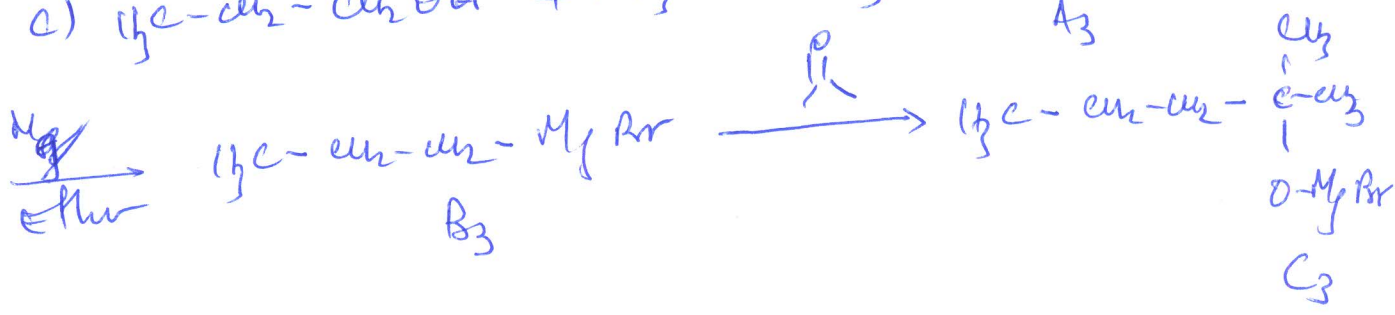
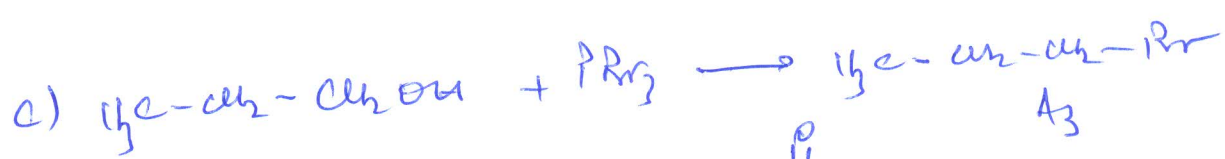
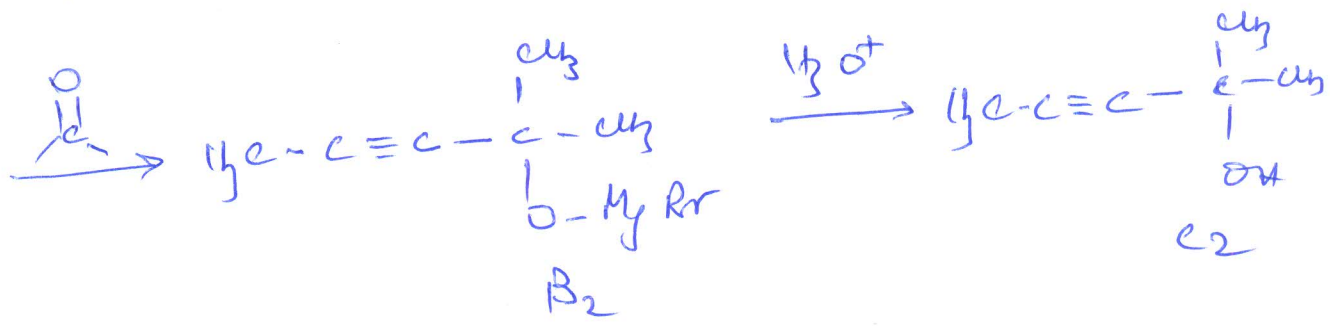
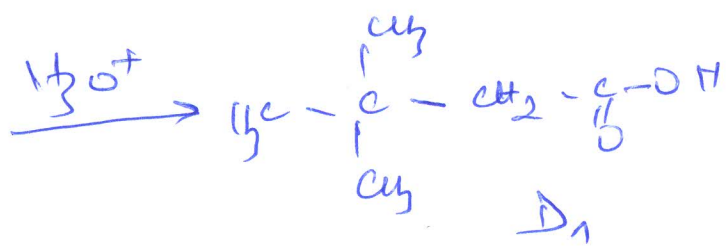
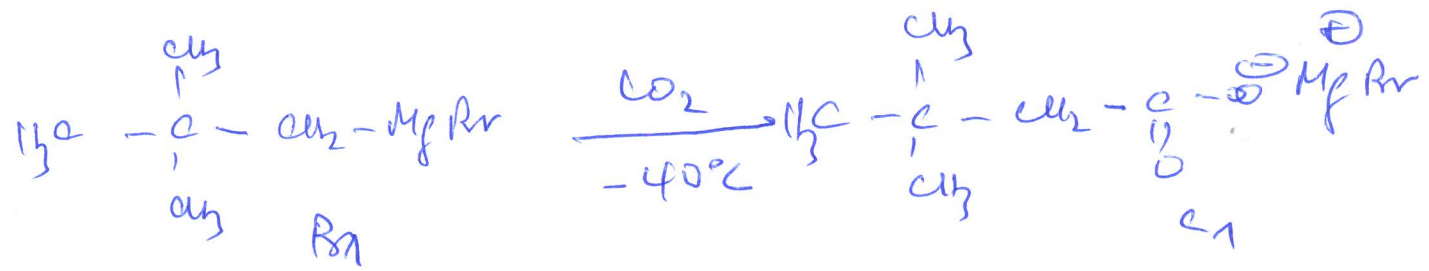
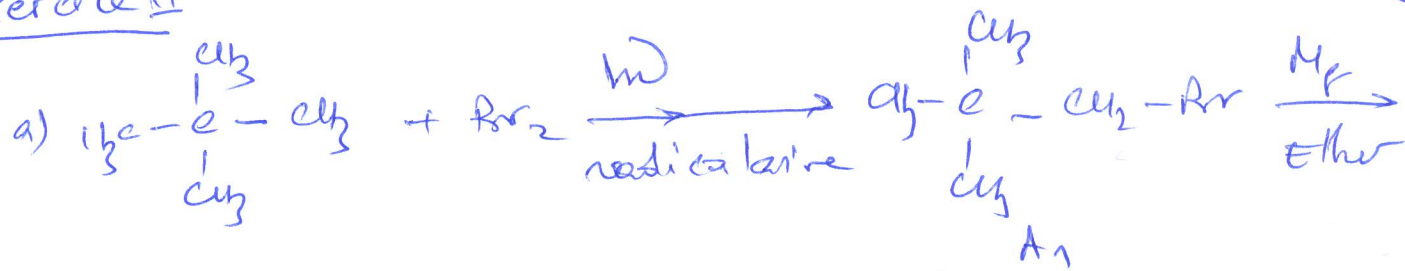
Si on utilise HBr directement sur le composé de départ, ou plus de la GMA on obtient le produit d'addition électrophile de HBr sur le double liaison.



la réaction passe par intermédiaire carbocationique le plus stable. D'où l'obtention de l'alcool le plus substitué.



Exercice II



d)

