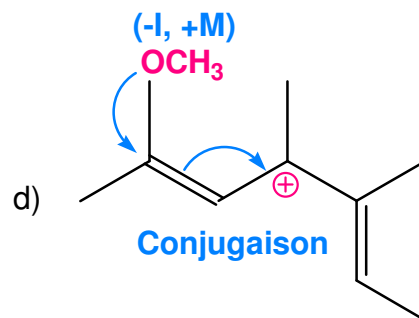
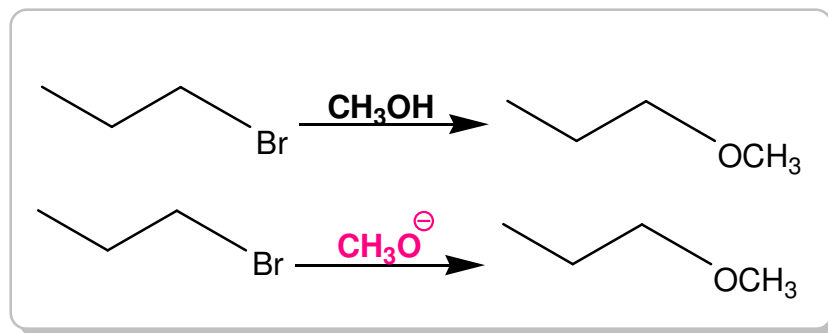
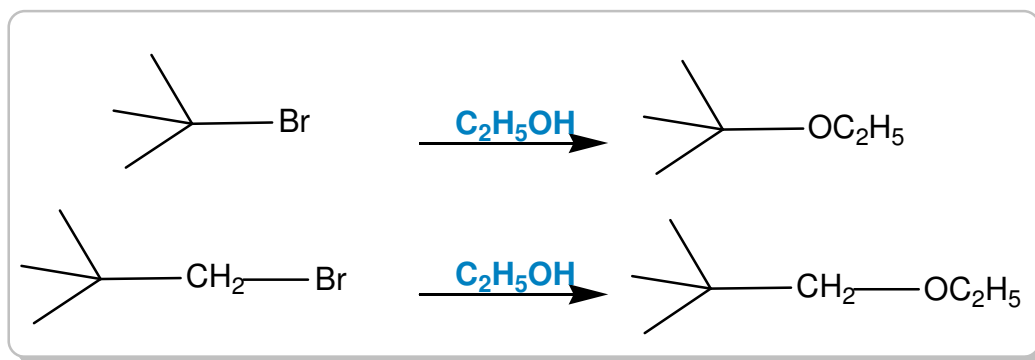


*Corrigé de l'examen final en Chimie Organique***Exercice n°1** (01 pts)

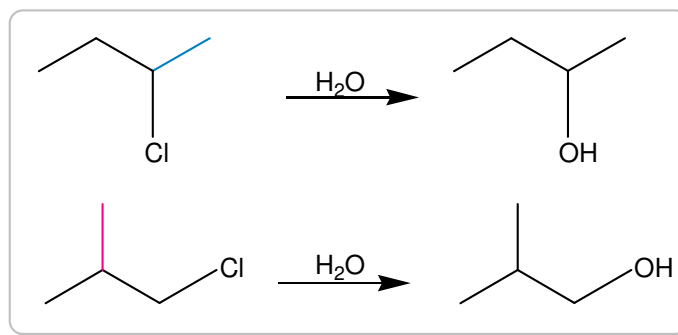
Le carbocation **D** est le plus stable :

**Exercice n°2** (06 pts)

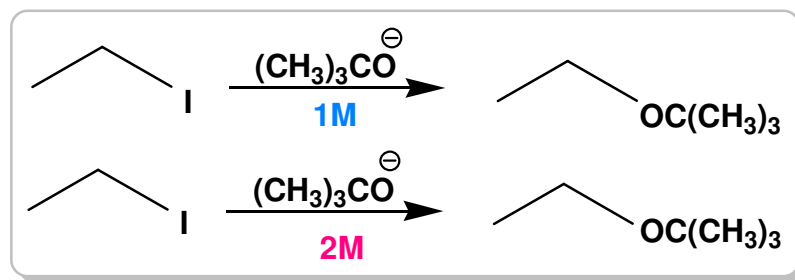
Pour cette réaction, **le substrat est primaire**, il s'agit donc d'une **SN₂** : une entité chargée (**CH₃O⁻**) est meilleur nucléophile que la molécule neutre correspondante (**CH₃OH**). **La 2^{ème} réaction est, par conséquent, plus rapide que la première.**



Pour cette réaction, on utilise **C₂H₅OH** qui n'est pas un bon nucléophile, il s'agit donc d'une **SN₁** : le 1^{er} substrat est tertiaire alors que le 2^{ème} substrat est primaire (pas de **SN₁**). **La 1^{ère} réaction est, par conséquent, plus rapide que la seconde.**



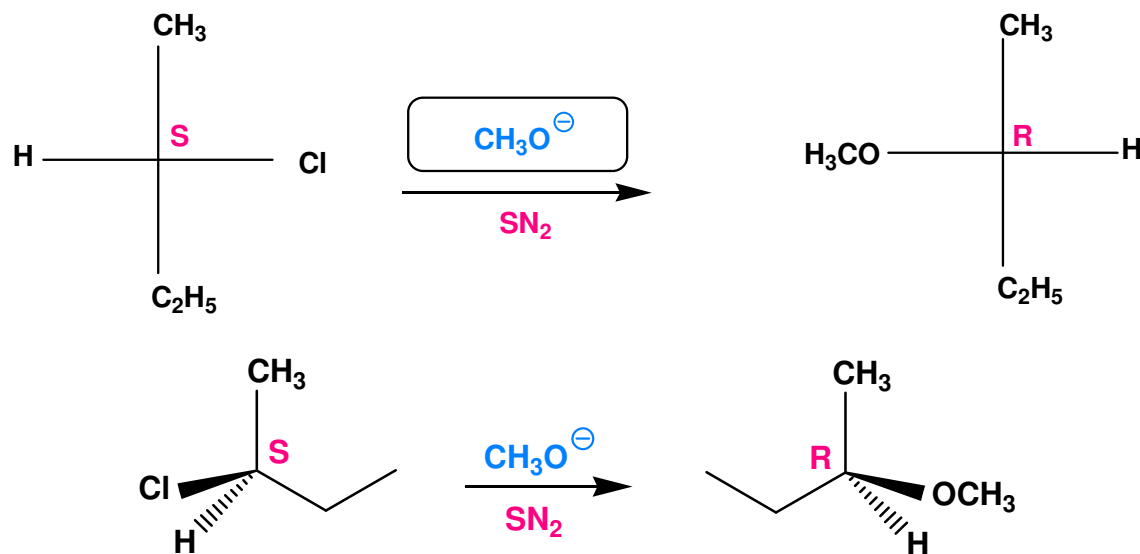
Pour cette réaction, on utilise **H₂O** qui n'est pas un bon nucléophile, il s'agit donc d'une **SN₁** : le 1^{er} substrat est secondaire alors que le 2^{ème} substrat est primaire (pas de **SN₁**). **La 1^{ère} réaction est, par conséquent, plus rapide que la seconde.**

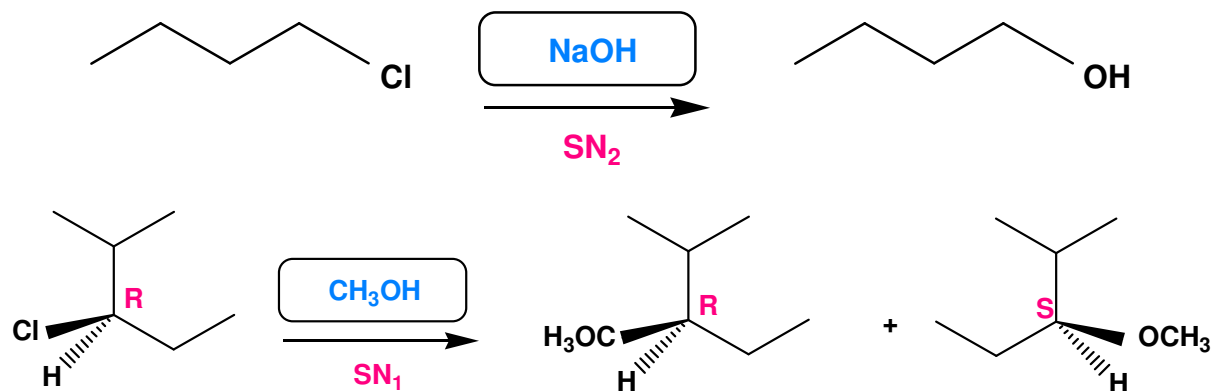
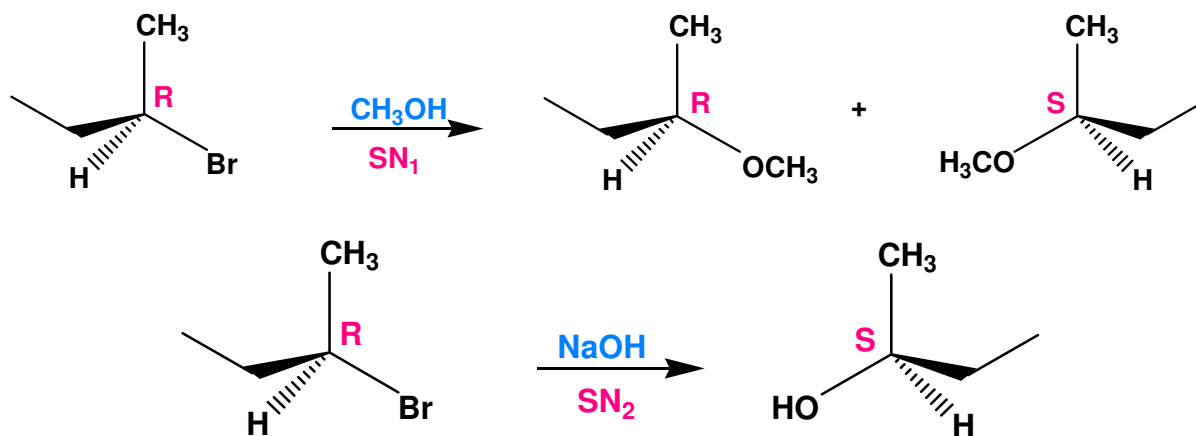


Pour cette réaction, **le substrat est primaire**, il s'agit donc d'une **SN₂** :

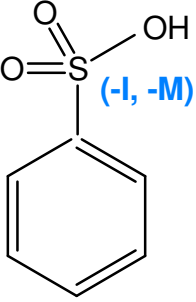
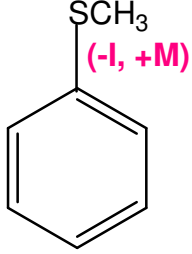
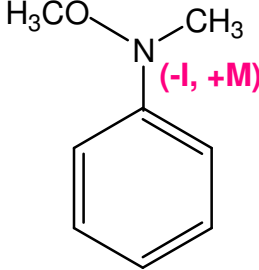
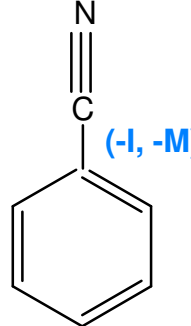
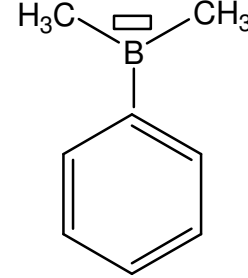
la vitesse de réaction dépend de la concentration du substrat et du nucléophile : $v = k[\text{C}_2\text{H}_5\text{I}][(\text{CH}_3)_3\text{CO}^-]$. **La 2^{ème} réaction est, par conséquent, plus rapide que la première.**

Exercice n°3 (04 pts)

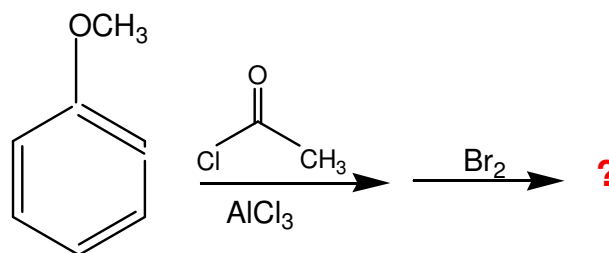


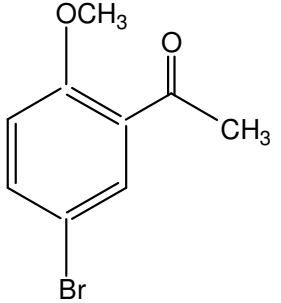
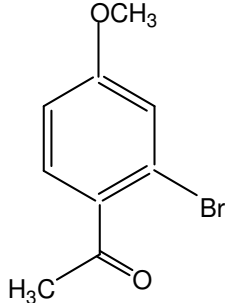
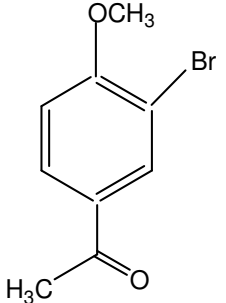
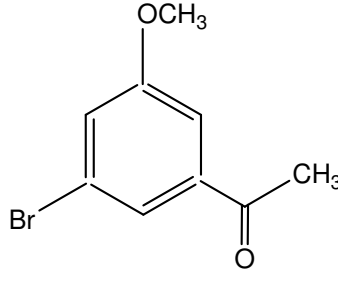
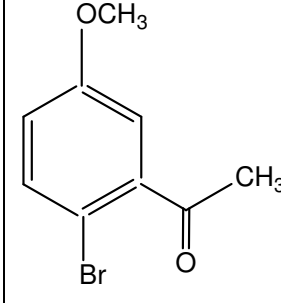
**Exercice n°4** (02 pts)**Exercice n°5** (03 pts)

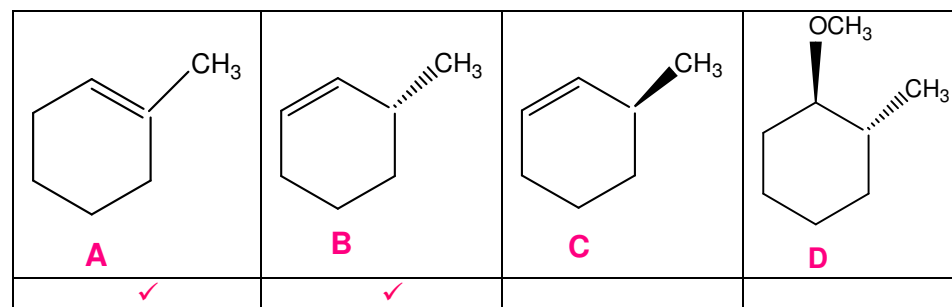
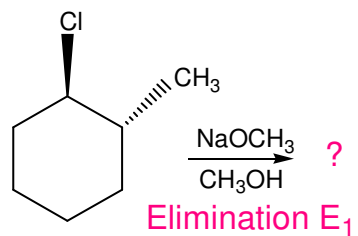
1) Les composés suivants sont-ils **PLUS réactifs** ou **MOINS réactifs** que le benzène ? Justifiez vos réponses.

				
MOINS réactif	PLUS réactif	PLUS réactif	MOINS réactif	MOINS réactif

2) Quels sont les composés qui correspondraient aux produits de la réaction suivante ?



				
✓		✓		

Exercice n°6 (02 pts)**Exercice n°7** (02 pts)