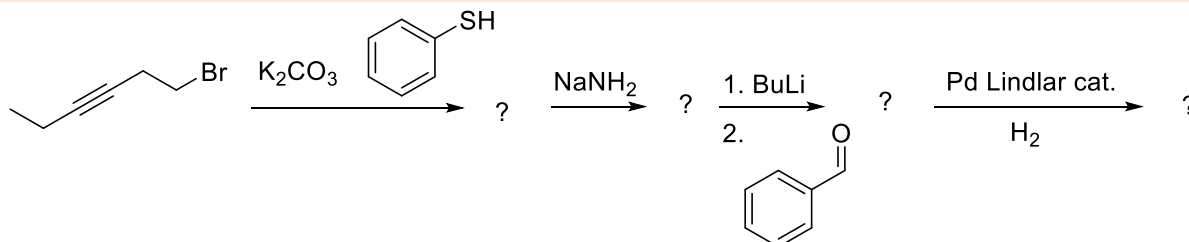


Chimie Générale Avancée II: Partie Organique

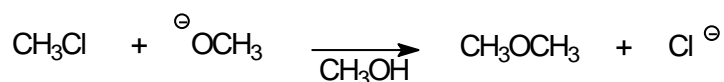
Exercices - Séance n°9– 2 mai 2025

Exercice 1 (17 points)



Exercice 2 (6 points)

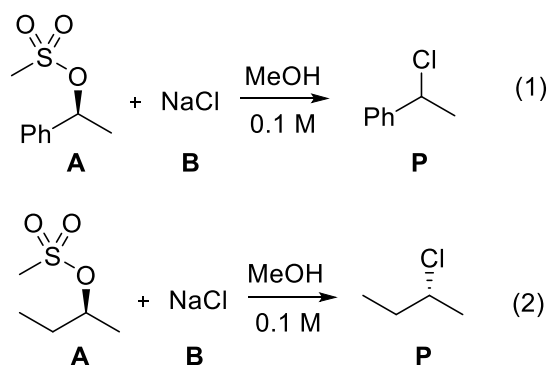
Prédire l'effet des changements indiqués ci-dessous sur la vitesse de la réaction suivante, justifier votre réponse:



- Changement de substrat : CH_3I à la place de CH_3Cl
- Changement de nucléophile : $\text{CH}_3\text{S}^\ominus$ à la place de $\text{CH}_3\text{O}^\ominus$
- Changement de substrat : $(\text{CH}_3)_2\text{CHCl}$ à la place de CH_3Cl
- Changement de solvant : $(\text{CH}_3)_2\text{SO}$ à la place de CH_3OH

Exercice 3 (14 points)

On considère les deux réactions suivantes:



cinétiques possibles pour la vitesse de réaction V:

- $V = k^*[a]^*[B]$
- $V = k^*[A]$

- Attribuer la cinétique correcte aux deux réactions. Justifier votre choix.
- Donner le mécanisme des réactions et représenter sur un diagramme d'énergie potentielle le profil énergétique des deux réactions.
- Justifier en vous basant sur votre mécanisme et diagramme la cinétique différente observée pour les deux réactions.
- Comment changeriez-vous les conditions de réactions pour que le mécanisme de la réaction (1) change et devienne identique à celui de la réaction (2)?