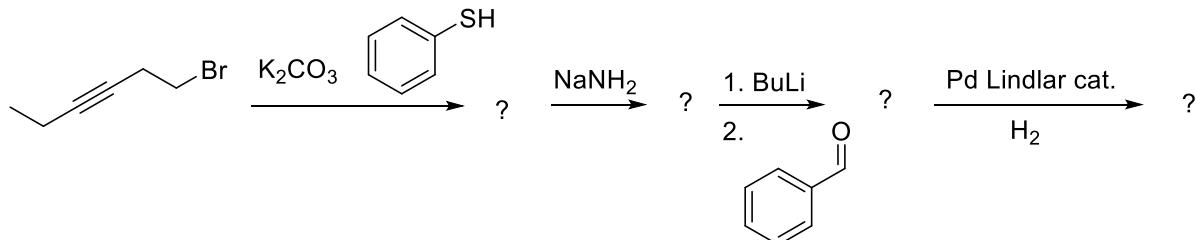


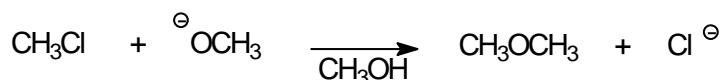
Chimie Générale Avancée II: Partie Organique
Exercices - Séance n°9 – 2 mai 2025

Exercice 1 (17 points)



Exercice 2 (6 points)

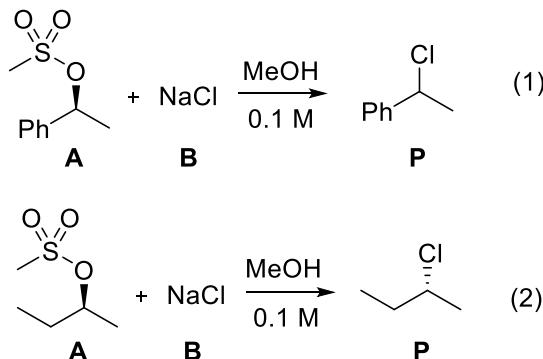
Prédire l'effet des changements indiqués ci-dessous sur la vitesse de la réaction suivante, justifier votre réponse:



- a) Changement de substrat : CH_3I à la place de CH_3Cl
- b) Changement de nucléophile : CH_3S^- à la place de CH_3O^-
- c) Changement de substrat : $(\text{CH}_3)_2\text{CHCl}$ à la place de CH_3Cl
- d) 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:

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

- 1) Attribuer la cinétique correcte aux deux réactions. Justifier votre choix.
- 2) Donner le mécanisme des réactions et représenter sur un diagramme d'énergie potentielle le profil énergétique des deux réactions.
- 3) Justifier en vous basant sur votre mécanisme et diagramme la cinétique différente observée pour les deux réactions.
- 4) 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)?