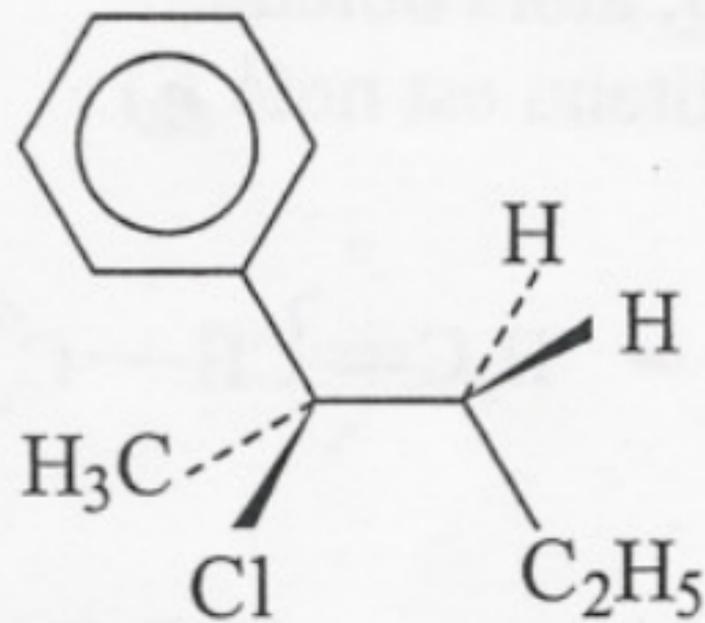
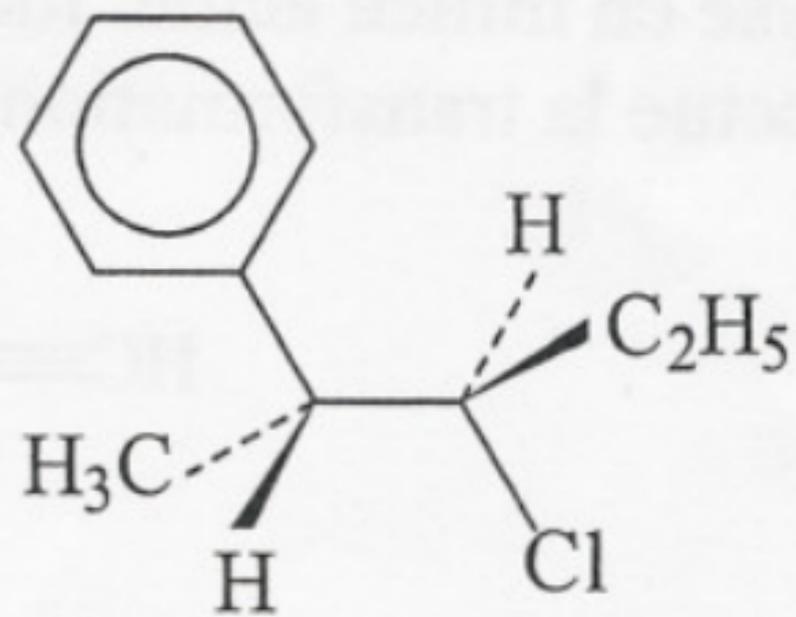


On considère les deux molécules ci-dessous :



A



B

1. Indiquer pour chaque molécule la configuration des carbones asymétriques (justifications très succinctes).
2. Représenter un diastéréoisomère de **B** en précisant sa configuration.
3. **A** soumis à l'action du cyanure de potassium ($K^+ + CN^-$) subit une substitution. Quel en est le mécanisme ? Par écriture détaillée de celui-ci, étudier la stéréochimie du produit formé.
4. **B** subit la même attaque avec une vitesse qui dépend de la concentration de l'ion cyanure. Faire de même l'étude de la stéréochimie du produit.
5. **B** est traité par de la potasse ($K^+ + OH^-$) en milieu alcoolique pour subir une réaction d'élimination. Dans quelle(s) condition(s) faut-il se placer pour limiter la réaction de substitution par l'ion hydroxyde ? Identifier les deux isomères de constitution obtenus et identifier celui qui est majoritaire (énoncer soigneusement la règle mise en jeu). Quel est le mécanisme de cette réaction ? Détailler soigneusement ce mécanisme afin d'étudier la stéréochimie du produit majoritairement obtenu.

