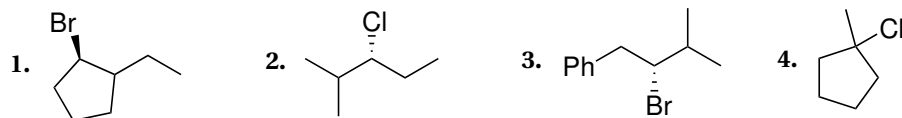


ÉLIMINATIONS

Tester les bases

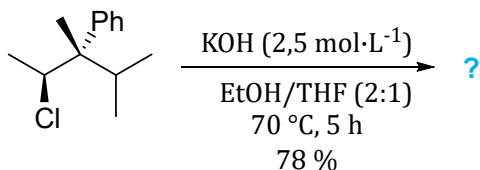
Exercice ORGA2.1 : produits d'une β -élimination

Donner la structure des produits obtenus par réaction des réactifs suivants avec le tert-butanolate de potassium à haute température.



Exercice ORGA2.2 : mécanisme de la β E2

On s'intéresse à la synthèse de schéma suivant.

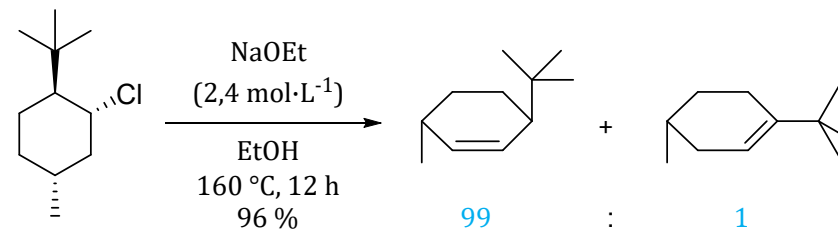


1. Ajuster l'équation de la réaction modélisant cette transformation.
2. Représenter le mécanisme de cette transformation.
3. Donner l'allure du profil énergétique.

S'entraîner

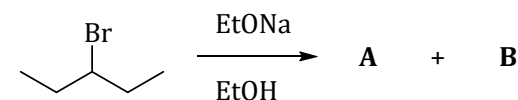
Exercice ORGA2.3 : aspects stéréochimiques

Expliquer les résultats expérimentaux suivants.



Exercice ORGA2.4 : compétition S_N/β E

On étudie la réaction entre le 3-bromopentane en présence d'une solution d'hydroxyde de sodium dans l'éthanol.



Le tableau suivant présente les proportions des produits obtenus en fonction des résultats expérimentaux.

température	produit A	produit B
25 °C	92 %	8 %
79 °C	0,1 %	99,9 %

Donner en justifiant les structures des composés A et B sans tenir compte de la stéréochimie.

Approfondir

Exercice ORGA2.5 : réactif d'élimination

Indiquer le(s) dérivé(s) halogéné(s) qui conduise(nt) majoritairement selon une réaction de β -élimination de type E2 au (Z)-3-méthylpent-2-ène. Justifier en détaillant le mécanisme réactionnel et l'aspect stéréochimique.