Réaction d'élimination et synthèse magnésienne

L'action à chaud de l'éthanolate de sodium dans l'éthanol sur le 2-méthyl-2-bromobutane conduit à deux composés isomères dans les proportions de 70% et 30%. L'étude cinétique de la réaction montre que la réaction est du second ordre par rapport au substrat et à la base.

1- Indiquer les formules de deux isomères.

2- Ecrire le mécanisme de la réaction et représenter dans l'espace la formation du composé majoritaire.

3- Pour effectuer l'étude précédente on prépare le 2-méthyl-2-bromobutane à partir de l'acétone, de bromoéthane et de composés inorganiques. Proposer un schéma de synthèse en plusieurs étapes en précisant les composés inorganiques utilisés.

© EduKlub S.A.

Tous droits de l'auteur des œuvres réservés. Sauf autorisation, la reproduction ainsi que toute utilisation des œuvres autre que la consultation individuelle et privée sont interdites.

Extrait gratuit de document, le document original comporte 4 pages.