

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.