
Synthèse de l'ester de rhum

Protocole adapté de Mesplède. 100 manipulations de chimie organique et inorganique. Ed. Bréal.

I - Synthèse

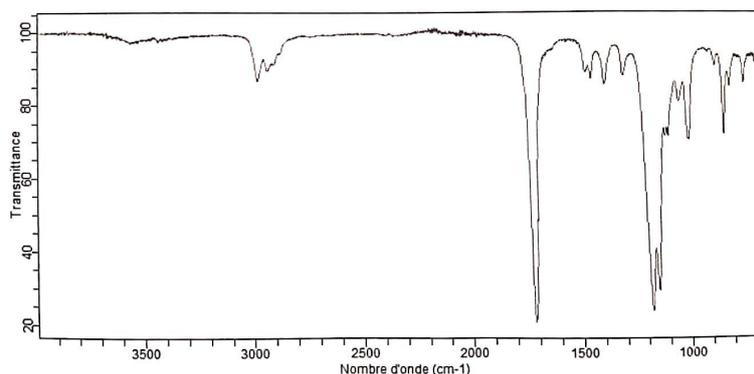
Dans un ballon monocol muni d'un montage de distillation fractionnée, verser 2,8 mL d'acide formique, 0,5 g d'APTS et 15 mL d'éthanol.

Chauffer le mélange de sorte à ce que la distillation commence. La première fraction est recueillie dans un ballon et caractérisée par spectroscopie.

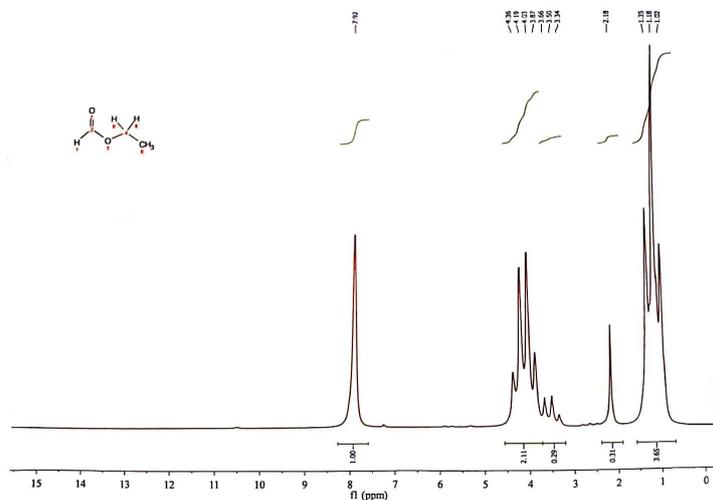
Il peut être nécessaire de relancer plusieurs fois la distillation tant que le distillat n'est pas pur. Le rendement de la synthèse peut atteindre 90 %.

II - Caractérisations

- **Indice de réfraction** : L'indice de réfraction tabulé pour le méthylate d'éthyle est compris entre 1,359 et 1,363 (20 °C);
- **Spectroscopie infrarouge** :



- **Spectroscopie RMN** : dilué dans CDCl₃



Données de sécurité

Produit	CAS	Pictogrammes	Mentions de danger
Acide formique	64-18-6		H226 - Liquide et vapeurs inflammables H290 - Peut être corrosif pour les métaux H302 - Nocif en cas d'ingestion H314 - Provoque de graves brûlures de la peau et de graves lésions des yeux H331 - Toxique par inhalation
Acide <i>para</i> -toluènesulfonique	6192-52-5		H315 - Provoque une irritation cutanée H319 - Provoque une sévère irritation des yeux H335 - Peut irriter les voies respiratoires
Ethanol absolu	64-17-5		H225 - Liquide et vapeurs très inflammables H319 - Provoque une sévère irritation des yeux