

TP - Synthèse de l'éthanoate d'isoamyle (arôme banane)

- 1) Réaliser la synthèse décrite dans le Doc. 1 p165. Introduire quelques grains de pierre ponce dans le ballon en même temps que les réactifs.
- 2) Pendant que la réaction s'effectue, commencer à rédiger un compte-rendu soigné de l'expérience : coller et légénder le schéma du montage à reflux et répondre aux questions 1 à 5 de l'activité p165.
- 3) Calculer les quantités de matière initiales de chacun des réactifs.

Données :

- masse d'une mole d'acide éthanoïque : $M(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = 60 \text{ g.mol}^{-1}$

- masse d'une mole d'alcool isoamylique : $M(\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}) = 88 \text{ g.mol}^{-1}$

- 4) En déduire le réactif limitant.

