

FICHE DE PREPARATION

DATES :

NIVEAU : 2^{nde}



THEME : TP C12 Synthèse de l'arôme de banane

MATÉRIEL PROFESSEUR :

Sous hotte n°1 :

- 3-méthylbutan-1-ol (*alcool isoamylique primaire*) avec becher marqué + pipette plastique + éprouvette graduée 10 mL
(consommation : 10 mL/groupe soit $10\text{mL} \times 9\text{gpes} = 90\text{ mL/classe}$)

Sous hotte n° 2 :

- acide éthanoïque pur avec becher marqué + pipette plastique + éprouvette graduée 10 mL

(consommation : 10 mL/groupe soit $10\text{mL} \times 9\text{gpes} = 90\text{ mL/classe}$)

- Une bouteille de récupération de l'ester marquée : "Ester BANANE récupération"

Paillasse centrale :

- pierre ponce
- bonbonne d'eau distillée

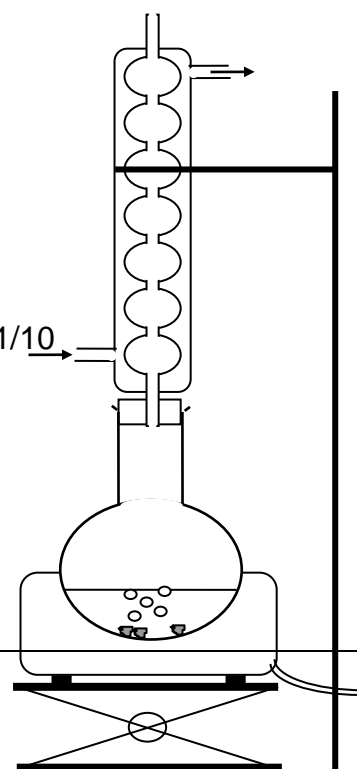
(consommation : 100mL/groupe soit $100\text{mL} \times 9\text{gpes} = 0,9\text{ L}$)

- Cuve à chromatographie + plaque gel de silice

MATÉRIEL ÉLÈVES :

7 groupes

- dispositif de chauffage à reflux RODAVISS avec un support élévateur + support + pince 3 doigts
- valet en plastique noir
- support en bois pour décantation et filtration
- ampoule à décanter + bouchon
- 1 becher 100 mL
- agitateur magnétique + turbulent
- 2 petits erlenmeyers 100 mL col large avec bouchon 31/10
- pince en bois
- lunette de protection
- pissette d'eau distillée
- entonnoir
- agitateur en verre
- éprouvette graduée 100 mL
- pipette pasteur



Éthanoate de 3-méthylbutyle
(arôme de banane)



Acide éthanoïque



3-méthylbutan-1-ol

