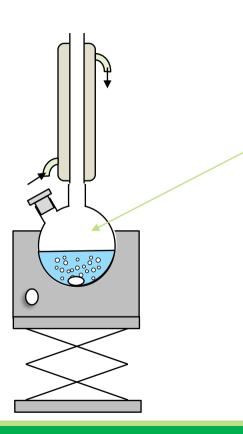
Séparations, purifications, contrôles de pureté

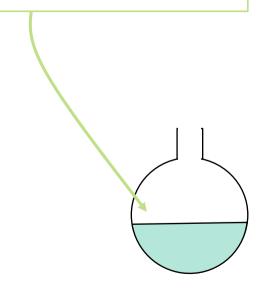
Réaction de Cannizzaro

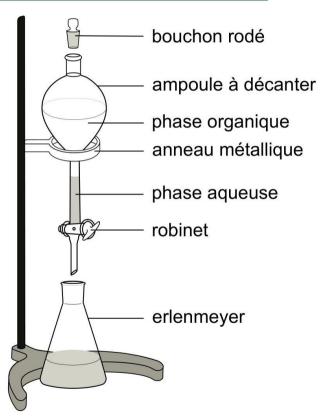


- 10 g de KOH
- 10 mL d'eau distillée
- 10 mL de benzaldéhyde
- Chauffer à reflux pendant 1h puis ajouter de l'eau distillée

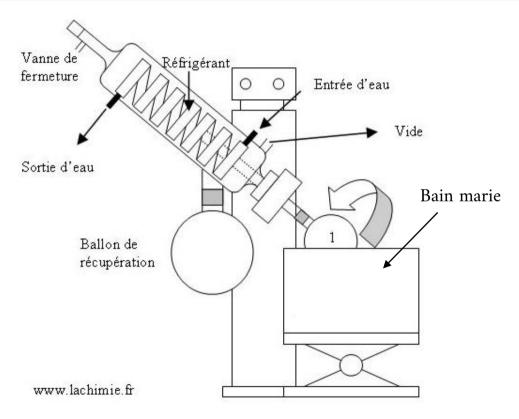
Extraction liquide-liquide

- Ions benzoate : solubles dans l'eau
- Alcool benzylique : mieux soluble dans le diéthyléther
- Solvant : eau

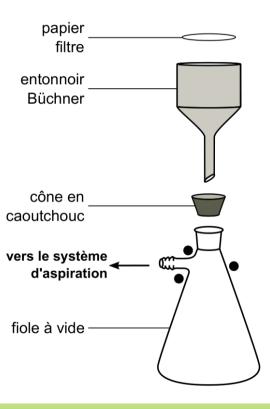




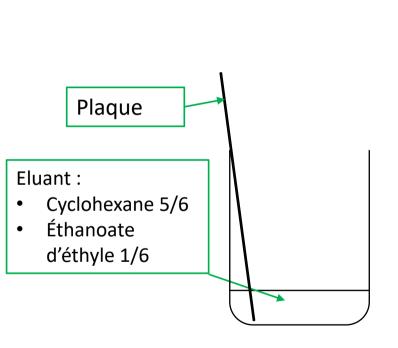
Evaporateur rotatif

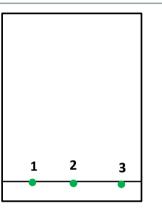


Séparation solide-liquide

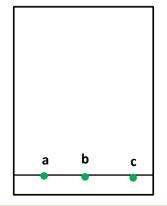


Chromatographie sur couche mince (CCM)





- 1. Benzaldéhyde
- 2. Alcool benzylique exp
- 3. Alcool benzylique pur

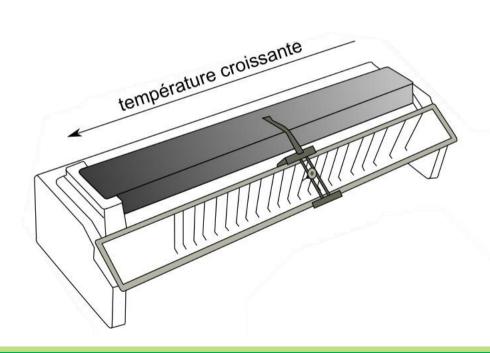


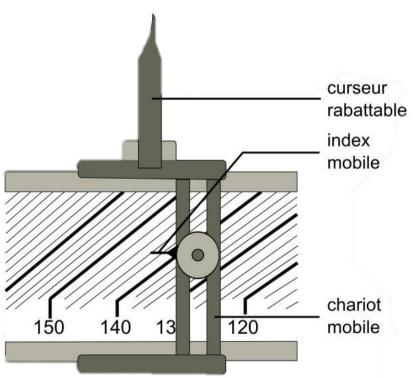
- a. Benzaldéhyde
- **b.** Acide benzoïque exp
- c. Acide benzoïque pur

Banc Köfler

But : mesure de

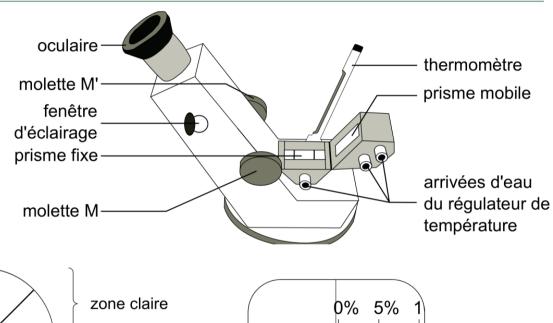
température de fusion

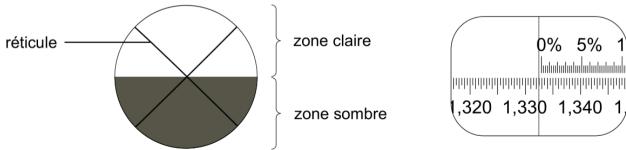




Réfractomètre

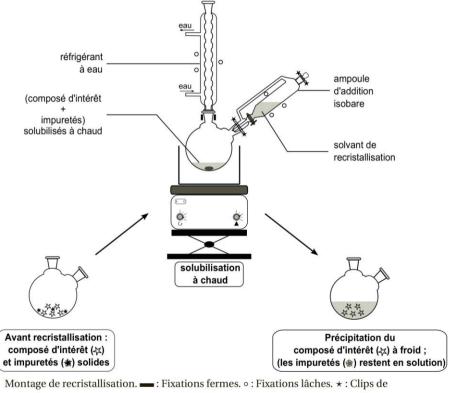
But : mesure d'indice de réfraction





Recristallisation

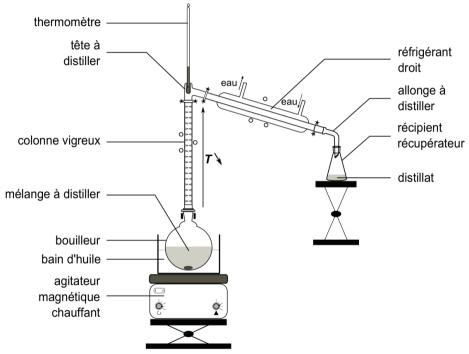
But: purification d'un produit solide



sécurité.

Distillation fractionnée

But: purification d'un produit liquide



Montage de distillation fractionnée. \blacksquare : Fixations fermes. \circ : Fixations lâches. \star : Clips de sécurité.

Méthodes mis en œuvre

| Type de produit | Liquide | Solide |
|--------------------------|--|--|
| Méthodes de séparation | Extraction liquide-liquideEvaporateur rotatif | PrécipitationEssorage Büchner |
| Contrôle de pureté | Réfractomètre | Température de fusion |
| Méthodes de purification | Distillation simpleDistillation fractionnée | Recristallisationséchage |