

Synthèse de la saccharine

(Étaient fournis : T_{fus} des produits, classification pénelogique, Teb plusieurs solvants)

Phase 1 : On introduit dans un ballon 1,6 g de 2-aminosulfonyle benzoate de méthyle et 0,75 g de NaHCO₃ dans 20 ml d'eau distillé.

On chauffe cette suspension au reflux jusqu'à disparition totale visuelle du solide.

Phase 2 : Refroidir la solution obtenue à 5°C

Ajouter lentement 25 ml de HCl à 3M. Agiter 5 min. Vérifier que le pH vaut 1.

Filter puis laver 2 fois avec 10 ml d'eau glacé. Essorer le précipité.

Phase 3 :

Recrystalliser le solide dans l'eau.

Filter, essorer, réaliser une CCM avec le produit de référence fourni (révélateur : UV) et prendre le point de fusion avec le banc Koettler.

1) ~~Expliquer~~ Expliquer le modèle opératoire du montage de la phase 1.

2) Compléter le tableau ~~l'engagement~~ d'engagement

2-aminosulfonyle benz.
NaHCO₃
saccharine (valeurs théoriques)

M (g/mol)	m (g)	n (mol)	V (ml)

3) Critiquer les résultats obtenus, quelles améliorations peuvent être envisagées ?

Commentaires : Toutes les masses étaient prêtes

- Le schéma du montage n'est pas attendu dans le compte rendu.
- Le produit sûr de la CCM était du 2-amino-... industriel.
- Mon produit était trop long à recristalliser (j'aurais peut-être mis trop d'eau), alors le correcteur m'a donné une poudre exp pour faire la CCM et Koettler.

Questions :

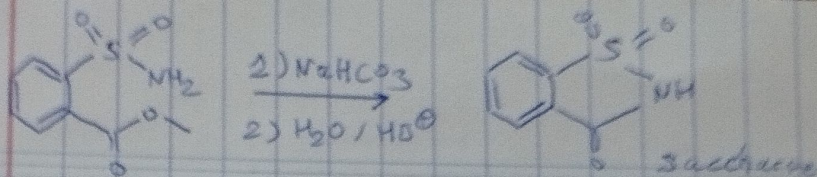
À quoi sert NaHCO_3 ?

À quoi sert l'ajout de HCl ? Quel gaz se forme ?

Pourquoi agiter phase 1 et phase 2 ? Pourquoi chauffer

Comment fonctionne la recristallisation ? phase 2 ?

Commenter la CCM.



Synthèse de la saccharine

(Étaient fournis : T_{fus} des produits, classification pénelogique, Tob plusieurs solvants)

Phase 1 : On introduit dans un ballon 1,6 g de 2-aminosulfonate de méthyle et 0,75 g de NaHCO₃ dans 120 mL d'eau distillé.

On chauffe cette suspension au reflux jusqu'à disparition totale visuelle du solide.

Phase 2 : Refroidir la solution obtenue à 5°C

Ajouter lentement 25 mL de HCl à 3M. Agiter 5 min. Vérifier que le pH vaut 1

Filter, puis laver 2 fois avec 10 mL d'eau glacé. Essorer le précipité

Phase 3 :

Recristalliser le solide dans l'eau

Filter, essorer, réaliser une CCM avec le produit de référence fourni (révélateur : UV) et prendre le point de fusion avec le banc Koeffler.

1) ~~Expliquer~~ Expliquer le montage opératoire du montage de la phase 1.

2) Compléter le tableau ~~l'engagement~~ d'engagement

2-aminosulfonate de méthyle
NaHCO₃
saccharine (valeurs théoriques)

M (g/mol)	m (g) ou V (mL)	n (mmol)
-----------	-----------------	----------

3) Critiquer les résultats obtenus, quelles

améliorations peuvent être envisagées ?

Commentaires : • Toutes les masses étaient prises

- Le schéma du montage n'est pas attendu dans le compte rendu.
- Le produit sûr de la CCM était du 2-amino-... industriel
- Mon produit était trop long à recristalliser (j'avais peut-être mis trop d'eau), alors le correcteur m'a donné une poudre exp pour faire la CCM et Koettler.

Questions :

À quoi sert NaHCO_3 ?

À quoi sert l'ajout de HCl ? Quel gaz se forme ?

Pourquoi agiter phase 1 et phase 2 ? | Pourquoi chauffer

Comment fonctionne la recristallisation ? | phase 1 ?

Commenter la CCM.