


FICHE DE PREPARATION

DATE : Mercredi 22/5 CLEMENT Classe :TS3 Heure :8h20-12h19
Mercredi 15/5 MORAZZANI Classe :TS1&2 Heure :8h20-12h19/13h30-17h30

NIVEAU : TS  **THEME :** TP C15 Chimiosélectivité (synthèse paracétamol & acétanilide)

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Paraaminophénol (2,5 g/binome)
- Deux balances
- Banc Köfler avec échantillons
- Solution d'acide éthanoïque pur (glacial) (**Sous hotte** + bécher + 2 éprouvettes en verre 10 mL)
- Solution d'anhydride éthanoïque (**Sous hotte** + bécher + 2 éprouvettes de 10 mL)
- Gants
- Filtres pour büchner
- Glace + sel (pour refroidir)
- Aniline (**Sous hotte** + bécher + 2 éprouvettes de 10 mL ; prévoir un bain d'eau glacé)

MATÉRIEL ÉLÈVE : (9 groupes)

- Lunettes de protection
- Plaque chauffante magnétique
- Baguette aimantée
- Cristalliseur + gros sel + glace
- Support métallique + noix + pince trois doigts
- Pissette d'eau distillée
- Pissette d'eau distillée glacée
- Pince en bois
- Éprouvette plastique 50 mL
- Baguette de verre
- Bécher de 100 mL
- Dispositif de filtration sur büchner + filtre
- Spatule
- Thermomètre électronique

Groupes pairs

- Deux erlenmeyers de 250 mL + un bouchon avec tube en verre
- Capsule de pesée
- Bécher de 600 mL
- Erlenmeyer 100 mL col large
- Gros turbulent

Groupes impairs

- Chauffe ballon
- Ballon + réfrigérant à boules
- Erlenmeyer 250 mL col large
- Petit turbulent

A PREPARER :

- Glace et eau distillée au frigo

Remarques Prof :

Recristallisation de l'acétanilide : nécessite un grand volume d'eau 200 mL pour la redissolution.

Source :

<http://fr.wikipedia.org/wiki/Parac%C3%A9tamol>

Académie Versailles

http://www.phychim.ac-versailles.fr/IMG/pdf/Activite_experimentale_chimioselectivite_.pdf

Sujet de bac S 2008

<http://labolycee.org/2008/2008-Asie-Spe-Exo1-Sujet-Synthese-Acetanilide.doc>

<http://labolycee.org/2008/2008-Asie-Spe-Exo1-Correction-Synthese-Acetanilide.doc>

Sécurité chimique

<http://labos-education.unsa.org/tous/2011/avril/HygieneSecurite-4-aminophenol.pdf>