

D E V O I R S U R V E I L L E d e T P C H I M I E

Année : 2017

1^{ère} année de 1^{er} cycle

Date du D.S. : mercredi 22 mars 2017

Durée : 0h30

Aucun document supplémentaire n'est autorisé. Les étudiants étrangers peuvent consulter un dictionnaire de traduction (électronique ou papier).

LES REPONSES SE FONT DIRECTEMENT SUR LE SUJET

Extraction – recristallisation d'un acide et d'un sel

1- L'acide salicylique (acide 2-hydroxy-benzoïque)

Pesez 1g d'acide salicylique et le dissoudre dans 20mL d'éther.

Dans un autre bécher prélevez 20mL de la solution de soude 1M qui vous est fournie.

Introduisez (prudemment) les deux solutions dans l'ampoule à décanter. Agitez, dégazez.

Récupérez la phase aqueuse dans un bêcher.

Ajoutez lentement 20mL de la solution d'HCl 1M qui vous est fournie.

Expliquez le principe de l'extraction liquide-liquide dans la manipulation ci-dessus.

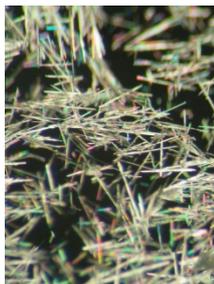
2- L'acide stéarique (acide octadécanoïque)

Pesez 50 mg d'acide stéarique et les dissoudre dans 20mL d'éther.

Prélevez 20mL de la solution de soude 1M qui vous est fournie.

Ajoutez lentement la solution de soude à la phase étherée.

Expliquez les différences observées par rapport à la manipulation précédente.



Cas de l'acide salicylique



Cas de l'acide stéarique