

Laboratório Didático de Química Orgânica (LDQO)

Preparação da Acetanilida

**Procedimento Experimental** 

Em um béguer de 125 mL, contendo 50 mL de água, adicionar 1,8 mL de ácido clorídrico

concentrado (na capela!!) e 2,05 g (2,0 mL) de anilina. Misturar a solução com um bastão de vidro

até que a anilina se dissolva completamente. À solução resultante, adicionar 2,75 g (2,6 mL) de

anidrido acético, agitar até dissolver, e introduzir, imediatamente após, 9 mL de uma solução de

acetato de sódio 4 mol/L (já estará pronta na capela). Agitar vigorosamente e esfriar em gelo.

Filtrar a acetanilida formada a pressão reduzida. Lavar os cristais com um pouco de água gelada,

deixando escorrer bem.

Recristalização: Dissolver a acetanilida obtida anteriormente em uma solução de etanol / água

(1:9) previamente aquecida até próximo da ebulição. Utilizar a menor quantidade necessária de

solvente para dissolver toda a acetanilida. Deixar esfriar até atingir a temperatura ambiente e

observar a formação dos cristais. Filtrar a pressão reduzida e deixar escorrer bem. Separar alguns

poucos cristais e secá-los com um pequeno pedaço de papel de filtro dorado. Determinar o ponto

de fusão (usar taxas de aquecimento de 12 °C/min até 90 °C e, depois, 3 °C/min até o fim da

fusão). Transferir o produto para um pequeno béquer tarado e com indicação do número do

armário. Fechar o béquer com papel alumínio (usar um elástico para prender o papel alumínio no

béquer) Fazer alguns furos no papel alumínio com agulha. Colocar num dessecador a vácuo

coletivo. Após 24 horas, o técnico irá pesar os béqueres com os sólidos já secos e informar as

massas por e-mail. Descontar a massa do béquer vazio e calcular o rendimento da acetanilida

preparada.

Caracterização do produto: PF, RMN de <sup>1</sup>H, IV.