

QFL 1102 - Fundamentos de Química Experimental - Experimento 5 Atividade

Nome: \_\_\_\_\_ turma: \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

1. Apresente as fórmulas molecular e estrutural da acetanilida, água e etanol.
2. Preencha a tabela a seguir com os dados que você obteve para a solubilidade da acetanilida e justifique a escolha do solvente.

<i>Substância</i>	<i>Ponto de ebulição (°C)</i>	<i>Solubilidade a frio</i>
<i>Água</i>		
<i>Etanol</i>		

3. Qual foi a temperatura de fusão determinada para a acetanilida bruta (indique a faixa de temperaturas observada para a fusão)? Compare esses valores com o relatado na literatura para acetanilida pura. É possível inferir alguma informação sobre a pureza da acetanilida utilizada a partir dessas informações?
4. Compare a temperatura de fusão da amostra recristalizada com o valor encontrado na literatura (cite a fonte consultada). Com base nesses valores e na faixa de fusão observada, você considera que o processo de recristalização realizado foi eficiente? Pode-se inferir algo sobre a pureza da amostra obtida?
4. O aquecimento do sistema acetanilida/água poderia ter sido feito com bico de Bunsen (usando tripé e tela de amianto)? Qual dos dois tipos de aquecimento, chapa elétrica ou bico de Bunsen, é mais conveniente? Explique.
5. Para proceder à filtração a quente, suponha que um aluno fez a dobra comum no papel de filtro e outro aluno fez a dobra pregueada. Como a escolha de cada aluno poderia afetar o processo?