

Questionário aula 6 –

Síntese e caracterização da dibenzalacetona

1. Descreva as características observadas durante a síntese e recristalização. (Exemplo: qual solvente utilizado, processos de filtração, recristalização, formação do cristal, cor do produto final).
2. Apresente a reação de obtenção da dibenzalacetona, assim como a estrutura química dos reagentes e do produto formado, seus nomes e massa molecular.
3. A partir da massa obtida de dibenzalacetona, calcule o rendimento da reação em porcentagem. Lembre-se de fazer a estequiometria corretamente para calcular o rendimento.
4. Por que em uma das etapas de filtração o procedimento foi realizado a quente?
5. Determine o ponto de fusão e descreva como o procedimento foi realizado. Faça uma comparação entre o ponto de fusão teórico e o experimental.
6. Explique a reação de condensação aldólica e porque ela leva esse nome (dica: está relacionado aos reagentes utilizados na reação). Qual ligações químicas são formadas após essa reação?