

QUESTÕES

- 1) O que foi observado quando as soluções de Na_2CO_3 e CaCl_2 foram misturadas ?
- 2) Por quê foi utilizada a filtração em vez de evaporação ?
- 3) O que foi observado quando foi adicionado HCl no produto da reação ?
- 4) A observação acima suporta a conclusão que CaCO_3 foi o produto coletado pela filtração ? Explicar a resposta.
- 5) A vanilina é solúvel em água a temperatura ambiente ? Explicar a resposta.
- 6) A solubilidade da vanilina aumenta ou diminui com o aumento da temperatura ? Explicar a resposta.
- 7) Por quê a solução de vanilina foi resfriada em um banho de gelo antes da filtração a vácuo ?
- 8) Como é que o processo de recristalização conseguiu promover a purificação da vanilina ?
- 9) Por quê a filtração a vácuo foi utilizado em vez da filtração por gravidade ?
- 10) O procedimento de recristalização purificou a amostra ? Por quê ?
- 11) Qual é o método mais preciso o de aquecimento ou de resfriamento ?
- 12) Uma amostra de naftaleno de 2,5 gramas (intervalo de fusão de $73 - 77^\circ\text{C}$) é recristalizada e 1,8 gramas de material purificado é obtido (intervalo de fusão de $79 - 80^\circ\text{C}$). Qual é o rendimento do processo ?