Química inorgânica experimental

**Experimento 3**

**Separação de uma mistura de bicarbonato de sódio e cloreto de sódio.**

Itens relacionados:

solubilidade

Dissolução seletiva

Recristalização

Evaporação

Filtração à vácuo

1. Pese 15g de bicarbonato de sódio, anote\_\_\_\_\_\_ e misture com 15g de cloreto de sódio, anote ­­­­\_\_\_\_\_\_\_\_ em um béquer de 100.
2. Adicione no béquer que contém os sais, 50mL de água, anote \_\_\_\_\_\_.
3. Aqueça a mistura em banho maria até 70ºC.
4. Coloque a mistura em banho de gelo e deixe repousar por 10 minutos ou mais.
5. Decante o líquido tomando cuidado com o sal precipitado.
6. Pese papel de filtro , anote \_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. Faça a filtração à vácuo do precipitado e separe para secar
8. Peso do precipitado seco, anote \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. Qual é o sal que precipitou com o banho de gelo? Explique
10. Como recuperar o sal presente no filtrado?
11. Calcular o rendimento após purificação do sal precipitado