



Actividade laboratorial: Separação de uma mistura

Objectivo: Separar e recuperar as substâncias de uma mistura.

Material:

- Tripé;
- Lamparina;
- Triângulo de suporte;
- Cápsula de Porcelana;
- 2 Gobelets;
- 1 Vareta de vidro;
- Esguicho;
- Funil de Vidro;
- Papel de filtro;
- Íman;
- Caixa de Petri;
- Vidro de relógio;
- Fósforos;
- mistura heterogénea: areia, limalha de ferro e sal.

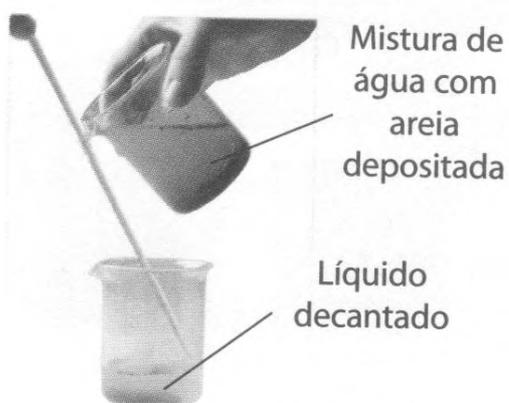
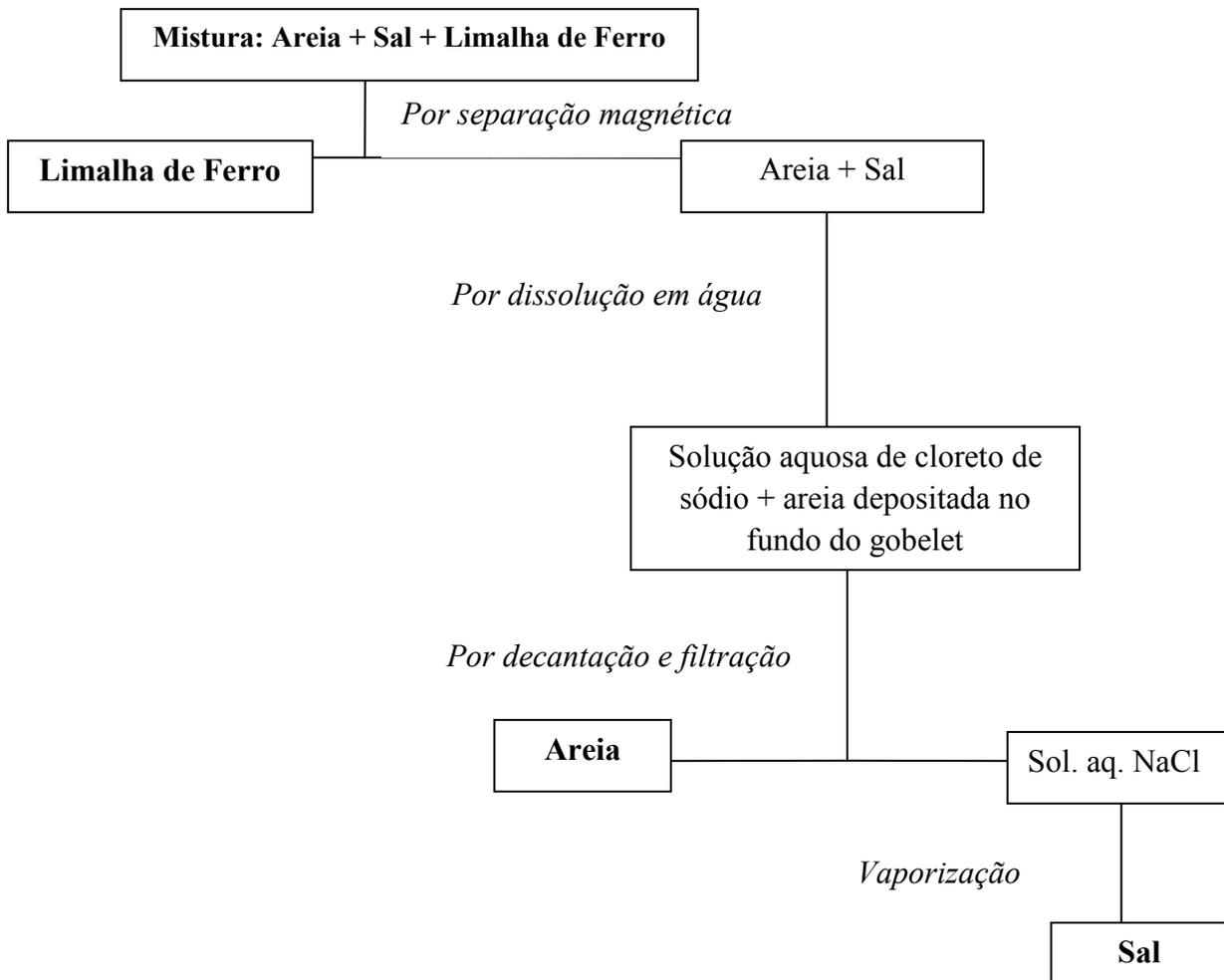


Figura 1 : Decantação



Figura 2: Separação magnética

Esquema:



Análise dos resultados:

A técnica de separação magnética é utilizada em misturas heterogêneas sólidas. Foi usada nesta actividade experimental para separar a limalha de ferro da areia e do sal. No entanto, não foi 100% eficaz, isto porque, houve algumas perdas na transferência da limalha de ferro.

Para procedermos à separação da areia e do sal foi necessário adicionar água. Após a dissolução completa do sal na água obteve-se uma solução aquosa de cloreto de sódio e a areia ficou depositada no fundo do gobelet – seguiu-se uma decantação e uma filtração de modo a obter a areia. A filtração é sempre um processo de separação que requer algum tempo.

Finalmente, por vaporização conseguiu-se extrair o sal.

