

Catação

Separa uma mistura entre dois sólidos que possuem grãos diferentes em relação ao tamanho, cor ou formato.

Ventilação

A fase menos densa é separada por uma corrente de ar

Levigação

A fase mais leve é separada e arrastada por uma corrente de água

Separação magnética

Ocorre quando um dos componentes possui propriedade magnética, podendo ser atraído por um ímã

Sublimação

Processo usado quando um dos sólidos sofre sublimação. Por aquecimento da mistura, o componente que sublima se separa, no estado de vapor e, em seguida, se cristalina

Peneiração

Separar misturas de sólidos em que o tamanho dos grãos é diferente

Dissolução fracionada

Introduz-se a mistura em um líquido que dissolva somente um dos componentes: o componente insolúvel é separado da solução por filtração. Por evaporação ou destilação separa-se o componente dissolvido do respectivo líquido.

Exemplo: Separação de sal e areia pela água

Flutuação

Utiliza-se um líquido como elemento de separação de dois sólidos em que um deles possui densidade menor que a desse líquido

OBS: Os sólidos não podem ser solúveis nesse líquido

Fusão fracionada

Separa ligas metálicas e quaisquer misturas entre sólidos

Leva-se a mistura a alto aquecimento, o componente que possuir menor ponto de fusão derreterá primeiro

Cristalização fracionada

Método natural utilizado para a separação de uma mistura homogênea ou heterogênea de um sólido e um líquido ou entre dois sólidos

Esponaneamente, o líquido evapora, restando apenas o sólido

Na separação de dois sólidos, os componentes se cristalizam separadamente.

