

### 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.

