

# Separação de Misturas

## - Mistura Heterogênea:

### Sólido + Sólido

- Catação:** separação entre sólidos de tamanhos diferentes; ex: catar feijão
- Ventilação:** quando os sólidos que formam a mistura possuem densidades diferentes
- Peneiração:** separa sólidos por tamanho, geralmente passando por uma peneira, sendo que os sólidos menores passam por sua malha, sendo separados dos maiores
- Separação magnética:** separa sólidos ferromagnéticos
- Dissolução fracionada:** separa por solubilidade; ex: sal e água
- Flotação:** são inseridas bolhas de ar no líquido, nas quais um dos elementos se adere e acaba se separando do outro elemento no qual estava misturado.
- Levigação:** se resume em passar a mistura por água. O objetivo é manter a substância mais densa no fundo de um recipiente, ao mesmo tempo que a substância menos densa é levada pela água.

### Sólido + Líquido

- Filtração:** método de separação de substâncias presentes em uma mistura heterogênea (possui duas ou mais fases) que apresenta pelo menos dois componentes em estados físicos diferentes; ex: água e areia
- Filtração a vácuo:** técnica usada para a separação de um produto sólido a partir de uma mistura de solvente por meio de reação química. Nesse processo, a mistura de líquido e sólido é vertida através de um papel em um funil de Buchner.
- Decantação:** baseia-se na diferença de densidade entre seus componentes e no fato de serem insolúveis um no outro

- Centrifugação:** é um processo de separação de misturas utilizado para acelerar a decantação ou sedimentação, onde o corpo mais denso da mistura sólido-líquida deposita-se no fundo do recipiente devido à ação da gravidade

### Líquido + líquido

- Funil de decantação:** método de separação de misturas utilizado exclusivamente com mistura heterogênea, formada por dois líquidos imiscíveis, ou seja, líquidos que não se dissolvem.

### Sólido + Gás: fumaça

- Câmara de poeira:** a mistura entre gás e sólido pode ser separada por um processo também conhecido por decantação, onde a mistura passa através de obstáculos, em forma de ziguezague, onde as partículas sólidas perdem velocidade e acabam se depositando.

## - Mistura Homogênea:

### Sólido + Líquido

- Evaporação:** passagem do estado líquido para o estado gasoso
- Destilação natural:** pode ser observada quando gotículas de água se condensam nas vidraças de janelas em dias frios
- Destilação simples;**
- Extração:** processo seletivo em que adicionamos à mistura um solvente capaz de interagir com apenas um dos seus componentes. Ex: chimarrão

### Líquido + líquido:

- Destilação fracionada**

### Gás + Gás

- Liquefação + destilação fracionada**