

MISUGLI OMOGENEI

- 1) Una sola fase
- 2) Uniforme
- 3) Trasparente

Soluzioni

Soluto

Minore quantità
si scioglie

+

Solvente

Maggiore quantità
fa sciogliere

Cristallizzazione

Distillazione

Cromatografia

Per evaporazione
del solvente

Semplice

Frazionata

Sfrutta il principio della **saturazione delle soluzioni** .
La solubilità di una sostanza solida in un certo solvente diminuisce con l'abbassarsi della temperatura.
La sostanza solida si separa sotto forma di cristalli con forme caratteristiche.

Es.: le "saline"

Sfrutta la **diversa volatilità**,
ovvero la diversa facilità che hanno i componenti di una miscela omogenea di passare allo stato di vapore (diverso punto di ebollizione).

Es.: separazione dell'alcool dal vino

Sfrutta la **diversa adsorbibilità**
cioè la diversa velocità di migrazione dei componenti di una miscela lungo una fase fissa, sotto l'azione di una fase mobile.