

## I PRINCIPALI TIPI DI MISCUGLI

### SOLUZIONI

Miscugli omogenei che possono essere formati da:

- un solido perfettamente solubile (soluto) sciolto in un liquido (solvente) (Es. acqua +sale, acqua + zucchero).
- due o più liquidi perfettamente miscibili (Es: acqua + alcool, benzina + olio).
- due o più gas miscibili (Es: aria: ossigeno+azoto+anidride carbonica).

### LEGHE

Miscugli omogenei formati da due o più metalli. E' l'unico miscuglio formato da solidi.

Esempi:

- Acciaio: Ferro (Fe) + carbonio (C) in % fino al 2%
- Ghisa : Ferro (Fe) + carbonio (C) in % dal 2% al 4%
- Bronzo: Rame (Cu) + Stagno (Sn)
- Ottone: Rame (Cu) + Zinco (Zn)

### SCHIUME

Miscugli omogenei o eterogenei a seconda delle dimensioni dei componenti.

Sono formate da un gas disperso in un liquido. (Es: albumi montati a neve, schiuma del sapone).

### EMULSIONI

Miscugli eterogenei formati da due o più liquidi non miscibili. (Es. acqua + olio, brodo di carne, vinaigrette, citronette)

### SOSPENSIONI

Miscugli eterogenei formati da piccole particelle di solido non solubile disperse in un liquido (Es. succhi di frutta, frullati).

### FUMI

Miscugli omogenei formati da piccolissime particelle solide disperse in un gas.

### AEROSOL

Miscugli omogenei formati da un liquido disperso in un gas.

### SOL-GEL

Miscugli omogenei formati da un solido e da un liquido. Se è maggiore la parte solido si dicono SOL, se è maggiore la parte liquida si dicono GEL. (Es: marmellate, gelatine)

