



# Le Soluzioni: Quando la Chimica Diventa Invisibile

Una soluzione è una miscela omogenea in cui una sostanza (il soluto) si dissolve completamente in un'altra (il solvente), creando un sistema uniforme a livello molecolare.

# I Tre Protagonisti della Soluzione



## Il Solvente

La sostanza presente in maggior quantità che "ospita" il soluto. L'acqua è il solvente più comune in natura, chiamata "solvente universale" per la sua capacità di dissolvere molte sostanze.



## Il Soluto

La sostanza che si dissolve nel solvente, presente in quantità minore. Può essere solido (come il sale), liquido (come l'alcol) o gassoso (come l'anidride carbonica).



## Il Processo di Dissoluzione

Le molecole del solvente circondano e separano le particelle del soluto, distribuendole uniformemente. Il risultato è una miscela trasparente e stabile.

# Le Sospensioni: Quando le Particelle Restano Visibili

A differenza delle soluzioni, le sospensioni sono miscele eterogenee in cui le particelle solide non si dissolvono ma rimangono disperse nel liquido.

## Caratteristiche Distintive

- Le particelle sono visibili a occhio nudo o al microscopio
- Il miscuglio appare torbido e opaco
- Le particelle si depositano sul fondo se lasciate a riposo
- Possono essere separate per filtrazione o decantazione

