



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 Solute

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

