

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2°D Gruppo n. 1 Relatore

data marzo 2014

# Soluzioni

*Una soluzione è un sistema omogeneo formato da 2 o più componenti, questi componenti si dividono in **soluto** e **solvente**.*

*Il solvente è il componente presente in quantità maggiore nella soluzione, mentre il soluto è il componente presente in quantità minore (nella soluzione se ne può trovare più di uno).*

*Una soluzione si differenzia da una generica dispersione perché il soluto è disperso nel solvente a livello di molecole o ioni ciascuno di essi circondato da molecole di solvente.*

*Quando, in una soluzione, un soluto è presente con atomi, ioni o molecole di dimensioni particolarmente contenute (inferiori ad 1 nanometro), invisibili quindi anche con l'ausilio del microscopio, si parla di **soluzione vera**.*

*Altrimenti, quando le dimensioni delle particelle del soluto risultano comprese tra 1 e 1000 nm, si parla di **soluzione falsa**.*

*La quantità di un soluto rispetto all'intera soluzione è detta **concentrazione**.*

*Se il soluto è solido si parla di **solubilità di un solido in un determinato solvente**, cioè la quantità massima del soluto in grammi che si può solubilizzare in 100 g di un determinato solvente.*

*Una soluzione può essere **satura** o **insatura**.*

*Una soluzione è **satura** se ha già solubilizzato la massima quantità di un soluto, se vi si aggiunge ulteriore soluto, quest'ultimo si separerà dalla soluzione.*

*Una soluzione è **insatura** se non ha già solubilizzato la massima quantità di un soluto, quindi può continuare a solubilizzarlo, difatti se vi si aggiunge ulteriore soluto questo continuerà ad essere solubilizzato.*