

SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2.D Gruppo n. 4

Relatore ROSSI BONNY

data 26/03/14

## SOLUZIONE

Una soluzione si differenzia da una generica dispersione, perché il soluto disperso nel solvente a livello di singole molecole o ioni, ciascuno di essi circondato da molecole di solvente quando in una soluzione un soluto presente con ioni, ioni o molecole di dimensioni particolarmente contenute, si parla di soluzione vero quando invece le dimensioni sono tra 1000nm, si dice soluzione falsa.

A uso intero chiamare soluto, la sostanza in quantità minore e solvente quando la è in quantità maggiore.

## SOLUBILITÀ E SATURAZIONE

La quantità massima di soluto che può sciogliersi in un dato solvente si chiama solubilità ed è funzione della struttura chimica dei due composti della temperatura.

una soluzione è detta satura quando contiene la massima quantità solvente e un grado di sciogliere a quella temperatura raggiungendo ulteriore soluto, questo non si scioglie, no. si separa dalla soluzione.

una soluzione è detta insatura quando contiene una quantità di soluzione massima che il



SCHEDA DI OSSERVAZIONE E STUDIO

Classe 2D Gruppo n. h

Relatore LOUËT SONNY

data 26/03/14

solvente è in grado di sciogliere a quella temperatura ulteriore soluto, questo si scioglierà nella soluzione.