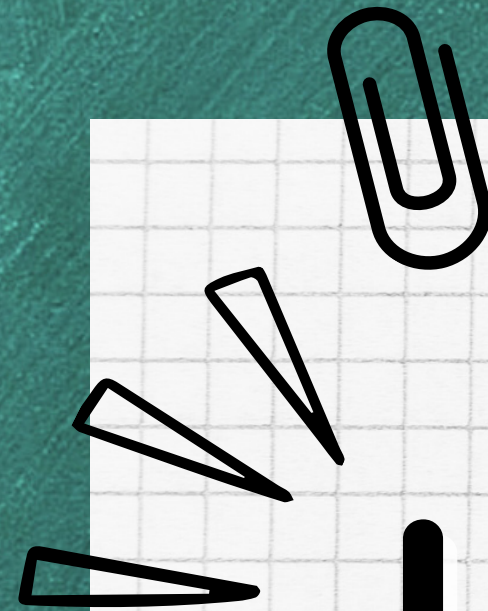


I MISCUGLI OMOGENEI





DEFINIZIONE

SONO FORMATI DA COMPONENTI
CHE SI MESCOLOANO COSI' BENE DA
NON ESSERE PIU' DISTINGUIBILI
NEMMENO AL MICROSCOPIO



SONO CHIAMATI SOLUZIONI



**FORMATE DA:
SOLVENTE**



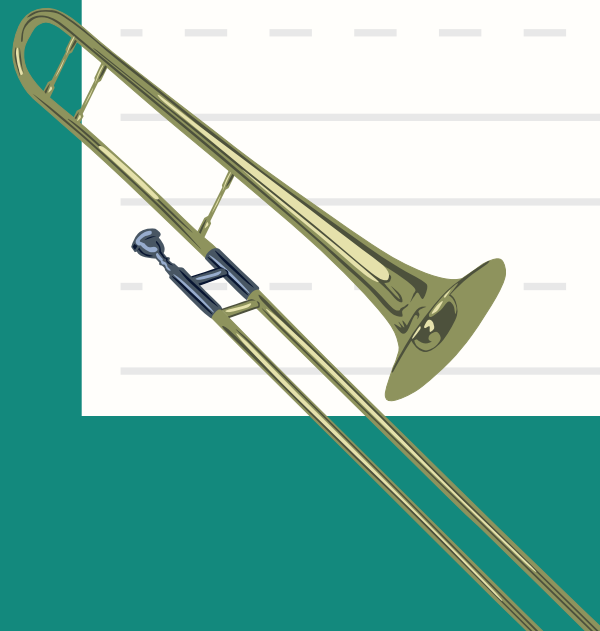
- **SOLUTO-----CONCENTRAZIONE**



MISCUGLI OMOGENEI POSSONO ESSERE

TRA SOLIDI

SI TRATTA
DELLE LEGHE



TRA GAS

SI PARLA DI
MISCELE GASSOSE
= ARIA



TRA LIQUIDI

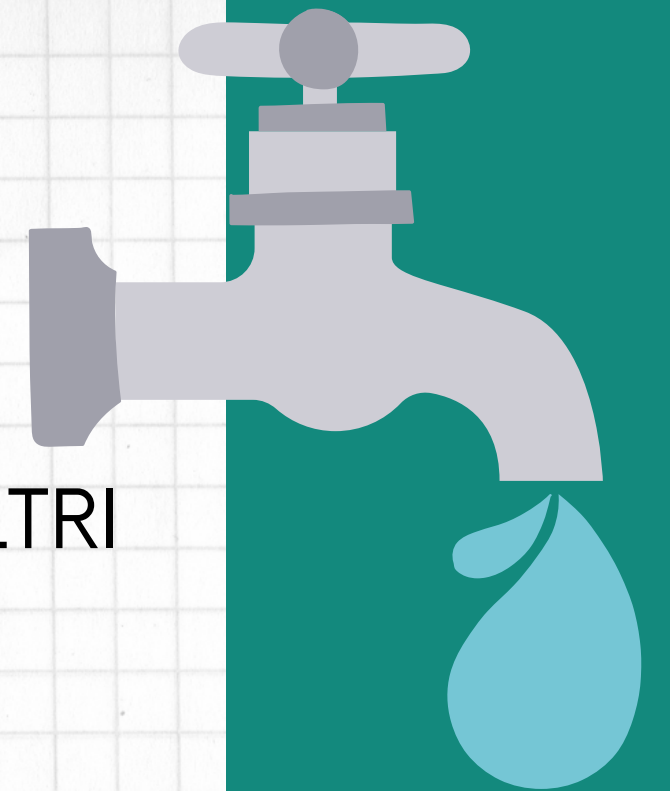
SI PARLA DI
SOLUZIONI
ACQUOSE

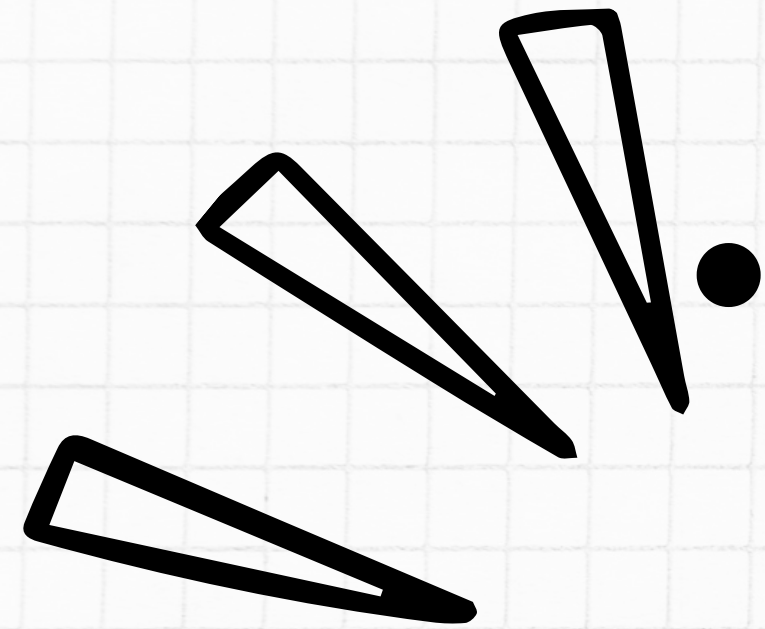




LE SOLUZIONI LIQUIDE

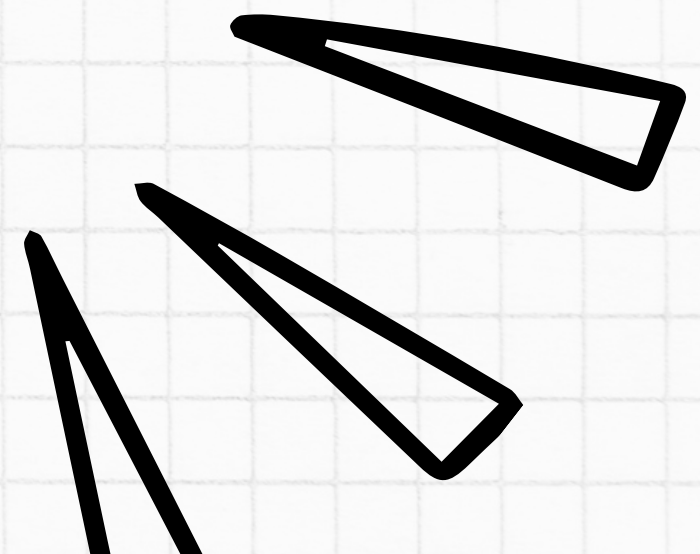
- IL SOLVENTE E' L'ACQUA PER QUESTO SI CHIAMANO SOLUZIONE ACQUOSE
- L'ACQUA DEL RUBINETTO INFATTI E' UNA SOLUZIONE ACQUOSA PERCHE' ALL'INTERNO CI SONO DISCIOLTI ALTRI SOLUTI

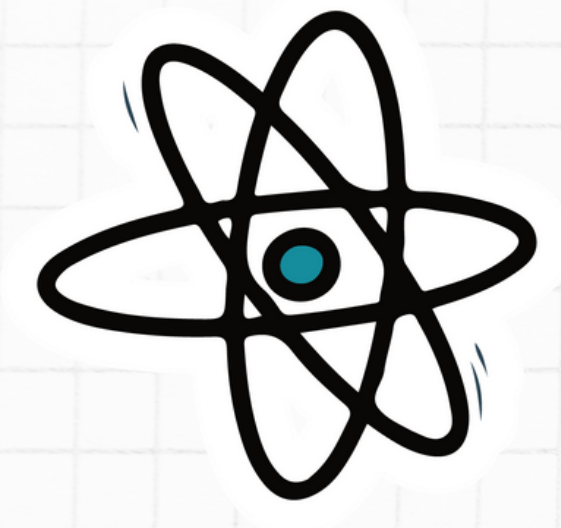




- **IN UN SOLVENTE LE
SOSTANZE CHE SI
SCIOLGONO SONO
DETTE SOLUBILI**

- **IL PROCESSO DI
MESCOLAMENTO E'
CHIAMATO
DISSOLUZIONE**





CARATTERISTICHE DELLE SOLUZIONI

COLORATE

INCOLORE

TRASPARENTI

**N.B= ANCHE ALCUNI GAS SI SCIOLGONO
NEI LIQUIDI E CREANO SOLUZIONI**



**IL LATTE NON E' UNA
SOLUZIONE MA UN MISCUGLIO
ETEROGENEO**



COME SI PREPARA UNA SOLUZIONE?

- TRAMITE DISSOLUZIONE DEL SOLUTO MESCOLANDO
- TRAMITE DIFFUSIONE = DISSOLUZIONE SENZA MESCOLARE

