

MISCUGLI OMOGENEI

LE COMPONENTI SI MESCOLOANO TRA LORO
E NON SONO PIÙ DISTINGUIBILI NEppure
AL MICROSCOPIO

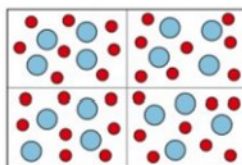
MISCUGLI OMOGENEI = SOLUZIONI

SOLVENTE = COMPONENTE MAGGIORE

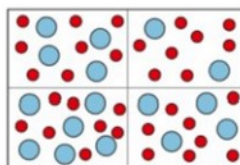
SOLUTO = COMPONENTE MINORE

IN OGNI PARTE HANNO LA STESSA COMPOSIZIONE

PARTICELLE DISTRIBUITE
IN UGUAL MODO =>



miscuglio omogeneo



miscuglio eterogeneo

SOLUZIONI TRA SOLIDI

SI CHIAMANO **LEGHE**

OTTONE => LEGA RAME - ZINCO

BRONZO => LEGA RAME - STAGNO

ACCIAIO => LEGA FERRO - CARBONIO



SOLUZIONI GASSOSE

SPesso CHIARIAMO GAS LE MISCELE GASSOSE (MISUGLI OMOGENEI TRA GAS)

ARIA => MISCELA GASSOSA FORMATA DA:
AZOTO - OSSIGENO - VAPORE ACQUEO
DISSIDO DI CARBONIO, + ALTRI GAS

IL PROFUMO È UN
SOLUTO NELL'ARIA

=>



SOLUZIONI LIQUIDE

IL SOLVENTE È ALLO STATO LIQUIDO, I SOLUTI
POSSONO ESSERE SOLIDI, LIQUIDI O GASSOSI.

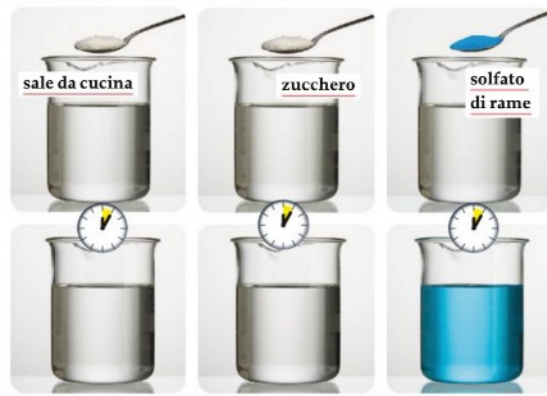
① LIQUIDO - SOLIDO

NELLE SOLUZIONI CHE CONOSCIAMO IL SOLVENTE È
L'ACQUA => SOLUZIONI ACQUOSE

ACQUA POTABILE =
SOLUZIONE ACQUOSA
CON SOLUTO I SALI
MINERALI



SOSTANZE SOLUBILI = SI SCIOLGONO IN UN SOLVENTE



UNA SOLUZIONE PUÒ ESSERE INCOLORE O COLORATE
 MA SEMPRE TRASPARENTE (LA LUCE PUÒ
 ATTRAVERSARLA)

② LIQUIDO → GAS

- ACQUA DEL MARE CONTIENE OSSIGENO PER LA RESPIRAZIONE DEI PESCI I QUALI EMETTONO ANIDRIDE CARBONICA (CO_2)

- SOFFIANDO CON UNA CANNUCCIA DENTRO UN BICCHIERE DI ACQUA DISTILLATA SI FORMANO BOLLE DI GAS (CO_2 PRODOTTA DA ESPIRAZIONE). LE BOLLE SALGONO IN SUPERFICIE ED ALLA FINE NON SI VEDE NULLA PERÒ IL GAS È DISSOLTO.



IL GAS NON SI DISSOLGIE

CONCENTRAZIONE = QUANTITÀ DI SOLUTO PRESENTE RISPETTO
 ALLA QUANTITÀ DI SOLUZIONE

ALLA QUANTITÀ DI SOLUZIONE



SOLUZIONE PIÙ DILUITA \Rightarrow HA MENO SOLUTO

SOLUZIONE PIÙ CONCENTRATA \Rightarrow HA PIÙ SOLUTO

COME RENDERE UNA SOLUZIONE PIÙ
CONCENTRATA?

- ① - AGGIUNGO SOLUTO
- ② - FACCO EVAPORARE IL SOLVENTE

COME RENDERE UNA SOLUZIONE PIÙ
DILUITA?

- ① - AGGIUNGO SOLVENTE

SE IL SOLUTO È COLORATO, LA CONCENTRAZIONE
DELLE SOLUZIONI SI PUÒ VALUTARE
CONFRONTANDO L'INTENSITÀ DEL COLORE