

# MISCUGLI OMOGENEI

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

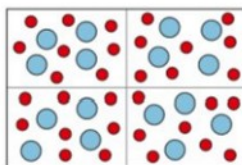
**MISCUGLI OMOGENEI = SOLUZIONI**

SOLVENTE = COMPONENTE MAGGIORE

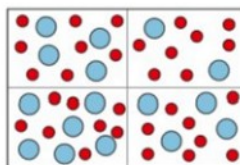
SOLUTO = COMPONENTE MINORE

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

SPESSE CHIARIAMO GAS LE MISCELE GASSOSE (MISCHIE OMOGENEEI TRA GAS)

AIRIA => 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.

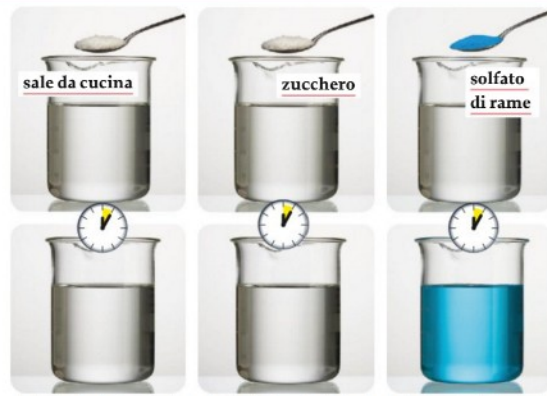
### ① LIQUIDO - SOLIDO

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 ( $\text{CO}_2$ )

- SOFFIANDO CON UNA CANNUCCIA DENTRO UN BICCHIERE DI ACQUA DISTILLATA SI FORMANO BOLLE DI GAS ( $\text{CO}_2$  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