SOLUZIONI

SOLVENTE + SOLUTO

- SOLVENTE → SOLITAMENTE LIQUIDO
- SOLUTO → SOSTANZA DISCIOLTA

CONCENTRAZIONE

QUANTITA' DI SOLUTO PRESENTE IN UNA SOLUZIONE.

ESPRESSA IN:
- PERCENTUALE MASSA/VOLUME
- MOLARITA' CON IL SIMBOLO **M ml/L**

DIFFUSIONE

2 SOLUZIONI CON LO STESSO SOLUTO
(Es. acqua con poco zucchero con acqua con tanto zucchero)
TENDENZA A MISCELARSI IN MODO OMOGENEO

PROPRIETA' COLLEGATIVE

DIPENDONO DALLA QUANTITA' DI SOLUTO.

IL SOLUTO ABBASSA LA TEMPERATURA DI SCONGELAMENTO DELLA SOLUZIONE
Es.:
- EVITARE LA FORMAZIONE DI GHIACCIO SULLE STRADE
- CREARE MISCELE FRIGORIFERE
- EVITA IL CONGELAMENTO DELL'ACQUA NEI RADIATORI

→ **ABBASSAMENTO CRIOSCOPICO**

IL SOLUTO AUMENTA LA TEMPERATURA DI EBOLLIZIONE
Es.:
QUANDO SI AGGIUNGE SALE ALL'ACQUA IN EBOLLIZIONE

→ **INNALZAMENTO EBOLIOSCOPICO**

IN 2 SOLUZIONI A CONCENTRAZIONE DIVERSA, SEPARATE DA UNA MEMBRANA, AVVIENE UN PASSAGGIO ATTRAVERSO LA MEMBRANA DLLA SOLUZIONE MENO CONCENTRATA A QUELLA PIU' CONCENTRATA

→ **OSMOSI**

DIMINUZIONE DELLA TENSIONE DEL VAPORE → IL SOLVENTE NELLE SOLUZIONI CONTENENTI SOLUTI NON VOLATILI (SALE, ZUCCHERO)

daniela.zanini@yahoo.it