

8

## SOLUZIONI

**NON-ELETTROLITA** → SOLUTO NON SI IONIZZA E NON CONDUCE

**ELETTROLITA FORTE** → SOLUTO SI IONIZZA COMPLETAMENTE

**ELETTROLITA DEBOLE** → SOLUTO SI IONIZZA PARZIALMENTE

**SOLUBILITÀ** → QUANTITÀ DI SOLUTO CHE SI PUÒ SCIOLGERE IN 1L DI SOLVENTE

→ **SATURA** → VELOCITÀ SOLUBILIZZAZIONE e PRECIPITAZIONE UGUALI

→ **SOVRASATURA** → SE QUANTITÀ DI SOLUTO È SUPERIORE

→ IN ACQUA AUMENTA SE AUMENTA LA T, DIMINUISCE PER I GAS.

→ **LEGGE HENRY** → SOLUBILITÀ GAS AUMENTA con AUMENTO P

## PROPRIETÀ COLLEGATIVE

→ DIPENDONO SOLO DAL NUMERO DI PARTICELLE

■ **ABBASSAMENTO TENSIONE VAPORE** → È MINORE RISPETTO A QUELLA DEL LIQUIDO PURO

↳ **LEGGE RAULT** → LA P<sub>PARZIALE</sub> DEL VAPORE DEL SOLVENTE SOPRA UNA SOLUZIONE È UGUALE ALLA FRAZIONE MOLARE DEL SOLVENTE RISPETTO LA SOLUZIONE, PER LA TENSIONE DI VAPORE DEL SOLVENTE PURO, ALLA STESSA T

■ **ABBASSAMENTO CRIOSCOPICO** →  $\Delta T_{cr} = i K_{cr} m$

↳ **COEFFICIENTE VAN'T HOFF** → NUMERO IONI GENERATI DALLA DISSOCIAZIONE

■ **INNALZAMENTO EBULLIOSCOPICO** →  $\Delta T_{eb} = i K_{eb} m$

■ **PRESSIONE OSMOTICA** → OSMOSI → FLUSSO DI SOLVENTE DENTRO UNA SOLU<sup>z</sup>. ATTRAVERSO MEMBRANA SEMIPERMEABILE

→ PROPORZIONALE A CONCENTRAZIONE MOLARE DEL SOLUTO NELLA SOLUZIONE

→ P NECESSARIA A NON FAR PASSARE SOLVENTE IN UN AMBIENTE + CONCENTRATA

→  $\pi = i R T M$  → molalità

van't Hoff costante gas