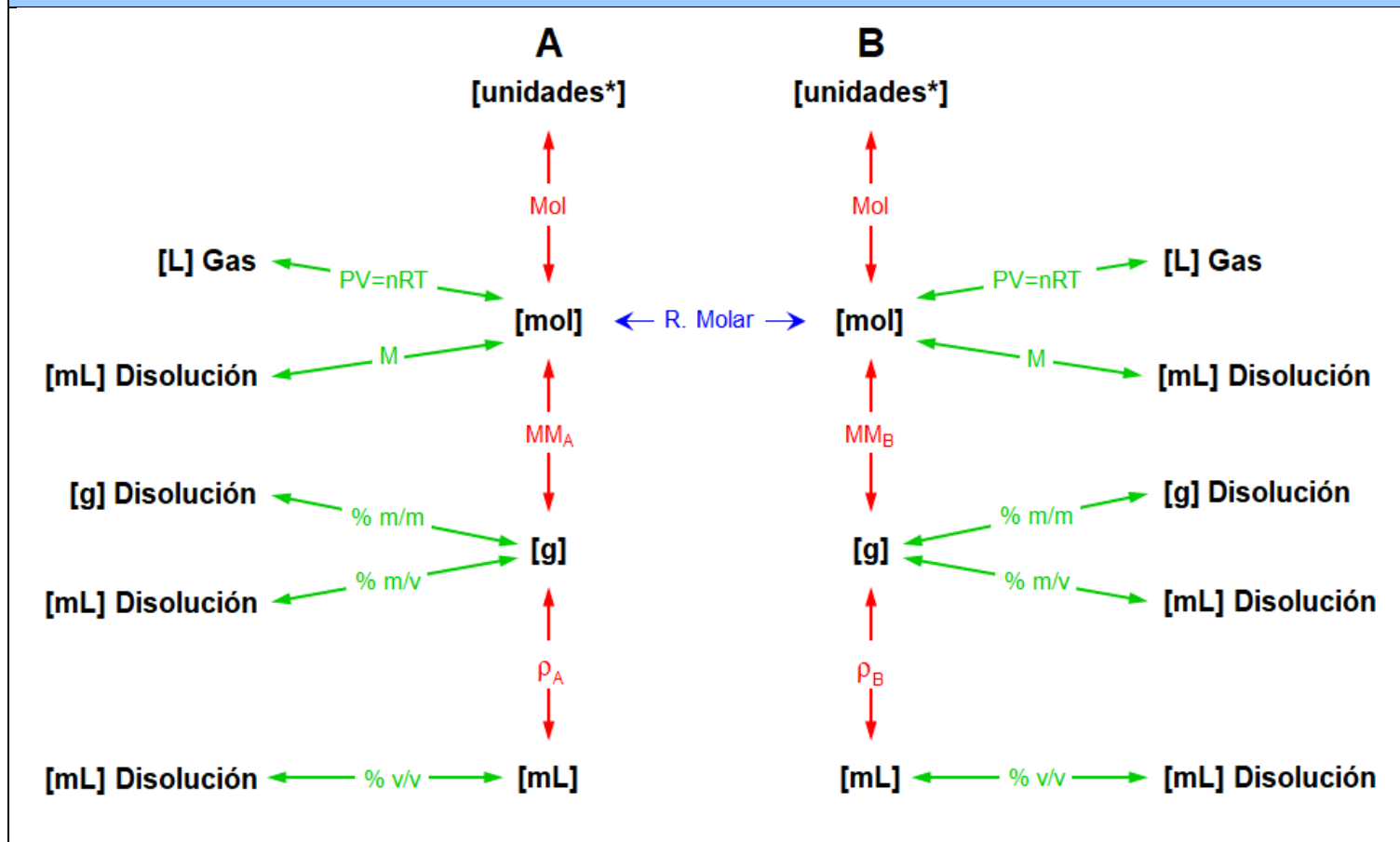


ESTEQUIOMETRÍA

CONVERSIONES PERMITIDAS



UNIDADES DE CONCENTRACIÓN

Número de moles $n = \frac{[g]}{MM}$	Molaridad $M = \frac{[mol]_{\text{solute}}}{[L]_{\text{disolución}}}$	Molalidad $m = \frac{[mol]_{\text{solute}}}{[kg]_{\text{disolvente}}}$
Porcentaje masa/masa $\% \frac{m}{m} = \frac{[g]_{\text{solute}}}{[g]_{\text{disolución}}} \times 100$	Porcentaje masa/volumen $\% \frac{m}{v} = \frac{[g]_{\text{solute}}}{[mL]_{\text{disolución}}} \times 100$	Porcentaje volumen/volumen $\% \frac{v}{v} = \frac{[mL]_{\text{solute}}}{[mL]_{\text{disolución}}} \times 100$
Ecuación del gas ideal $P \cdot V = n \cdot R \cdot T$	Densidad $\rho = \frac{\text{masa}}{\text{volumen}}$	Masa molar de un compuesto $MM_{A_x B_y} = x(MM_A) + y(MM_B)$

M. C. Q. Alfredo Velásquez Márquez

* Las unidades pueden ser átomos, iones, moléculas, etc.