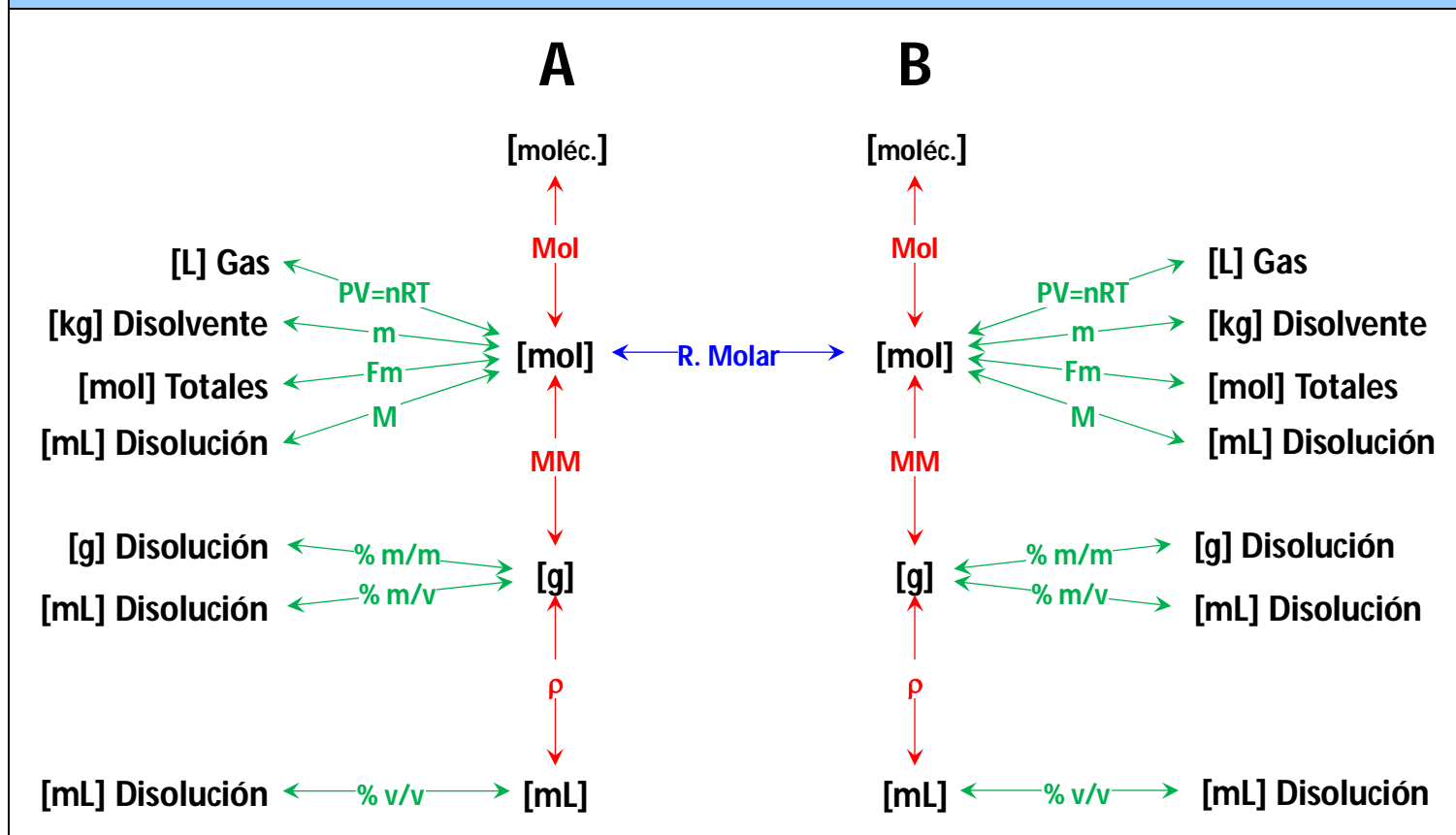


ESTEQUIOMETRÍA

CONVERSIONES PERMITIDAS



UNIDADES DE CONCENTRACIÓN

<p>Porcentaje masa/masa</p> $\% \frac{m}{m} = \frac{[g]_{\text{soluto}}}{[g]_{\text{disolución}}} \times 100$	<p>Porcentaje masa/volumen</p> $\% \frac{m}{v} = \frac{[g]_{\text{soluto}}}{[mL]_{\text{disolución}}} \times 100$	<p>Porcentaje volumen/volumen</p> $\% \frac{v}{v} = \frac{[mL]_{\text{soluto}}}{[mL]_{\text{disolución}}} \times 100$
<p>Facción molar</p> $F_m = \frac{[mol]_{\text{soluto}}}{[mol]_{\text{totales}}}$	<p>Molaridad</p> $M = \frac{[mol]_{\text{soluto}}}{[L]_{\text{disolución}}}$	<p>Molalidad</p> $m = \frac{[mol]_{\text{soluto}}}{[kg]_{\text{disolvente}}}$
<p>Normalidad</p> $N = \frac{[Eq]_{\text{soluto}}}{[L]_{\text{disolución}}}$	<p>Número de equivalentes</p> $[Eq]_{\text{soluto}} = \frac{[g]_{\text{soluto}}}{PEq_{\text{soluto}}}$	<p>Peso equivalente</p> $PEq_{\text{soluto}} = \frac{MM_{\text{soluto}}}{\# H_{\text{sustituibles}}}$
<p>Número de moles</p> $n = \frac{[g]}{MM}$	<p>Ecuación del gas ideal</p> $P \cdot V = n \cdot R \cdot T$	<p>Densidad</p> $\rho = \frac{\text{masa}}{\text{volumen}}$