

## FORMULARIO DE QUIMICA

CONCENTRACIONES	LEYES DE LOS GASES
$\% \frac{m}{m} = \frac{\text{masa del soluto}}{\text{masa de la disolución}} \times 100$	<b>BOYLE</b> $P_1 V_1 = P_2 V_2$
$\% \frac{m}{V} = \frac{\text{masa del soluto}}{\text{volumen de la disolución}} \times 100$	<b>CHARLES</b> $\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$
$\% \frac{v}{v} = \frac{\text{volumen del soluto}}{\text{volumen de la disolución}} \times 100$	<b>GAY-LUSSAC</b> $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$
$M = \frac{n}{V}$ $n = \frac{m}{MM}$	<b>GAS IDEAL</b> $PV = nRT$ $R = 0.082 \frac{\text{atm. L}}{\text{mol. K}}$ <p style="text-align: center;"><i>1 mol = 6.022 x 10<sup>23</sup> partículas</i></p> $D = m/v$