

Formulario de Química II

Gases			
Leyes de los Gases			
Ley de Boyle	Ley de Cahrles	Ley de Gay-Lussac	Ley de Avogadro
$PV = K$ $P_1V_1 = P_2V_2$	$V/T = K$ $V_1/T_1 = V_2/T_2$	$P/T = K$ $P_1/T_1 = P_2/T_2$	$V/n = K$ $V_1/n_1 = V_2/n_2$
Ley de las presiones parciales de Dalton		Ecuación de los Gases Ideales	
$P = P_a + P_b + P_c + \dots + P_n$ $X_a = n_a / n_{\text{totales}}$ $P_a = P_{\text{total}} * X_a$		$X_b = n_b / n_{\text{totales}}$ $P_b = P_{\text{total}} * X_b$ $PV = nRT$ $R = 0.0821 \text{ atm.L/mol.K}$	
Atmosferas	Kelvin	Densidad	Números de moles
=760 torr =760 mmHG =14.70 lb/in ² =101325 Pa	= °C+273	$f = m/V$	$n = m/M$

Nota: queda terminantemente prohibido anotar en este formulario. Cualquier formulario con alguna anotación adicional no será permitido su uso en el examen