

Ley de Dalton

Si tenemos una mezcla de gases en equilibrio térmico, entonces la presión total $p=nk_B T$ será igual a la suma de las presiones debidas a cada uno de los gases que componen la mezcla. Es decir,

$$p = n k_B T = \left(\sum_i n_i \right) k_B T = \sum_i p_i$$

donde n_i es conocida como densidad numérica del i-ésimo gas y $p_i = n_i k_B T$ es conocida como la presión parcial del i-ésimo gas. Este resultado es conocido como la Ley de Dalton.