

Leyes de los Gases 2

Edgar Trejo Avila

Jueves 10 de octubre del 2022

Ley de Charles (y Gay Lussac)

En 1802, el físico francés L. Gay Lussac estudió la dilatación de los gases en función de la temperatura cuando la presión se mantiene constante (proceso **isobárico** ¹), el inglés Luis A. C. Charles también obtuvo los mismos resultados unos años antes.

Something Como tal, la ley asegura que el cociente del volumen de un gas y su temperatura se mantienen constantes, i. e.:

¹De las raíces griegas *iso-*, que significa *igual*, y *-baros* que significa *peso*