

# Retando nuestros conocimientos

Vamos a relacionar cada ley de los gases con su nombre y su característica.



**Ley**

**Característica**

$$P_1V_1 = P_2V_2$$

$$P_1/T_1 = P_2/T_2$$

$$V_1/T_1 = V_2/T_2$$

$$PV = RTn$$

$$P_1V_1/T_1 = P_2V_2/T_2$$

Boyle

T: cte.

Gay-Lussac

Charles

Ecuación general

P: cte.

Ley combinada

V: cte.

R depende de P