

# LAS LEYES DE LOS GASES

## 1. Completa:

- a. Según la ley de Boyle-Mariotte, cuando un gas permanece a \_\_\_\_\_ constante, el producto de la \_\_\_\_\_ por el \_\_\_\_\_, permanece constante.
- b. Según la ley de Gay-Lussac, cuando el \_\_\_\_\_ de un gas no varía, el cociente entre la \_\_\_\_\_ y la \_\_\_\_\_ permanece constante.
- c. Según la ley de Charles, cuando la \_\_\_\_\_ de un gas no varía, el cociente entre el \_\_\_\_\_ y la \_\_\_\_\_ permanece constante.

## 2. Relaciona cada ley con su fórmula:

LEY DE GAY-LUSSAC

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

LEY DE CHARLES

$$V_1 / T_1 = V_2 / T_2$$

LEY DE BOYLE-MARIOTTE

$$P_1 / T_1 = P_2 / T_2$$