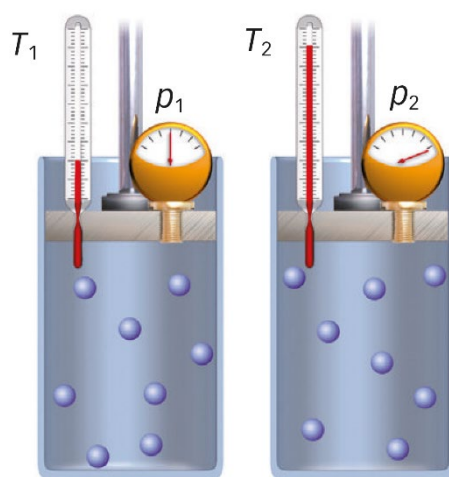
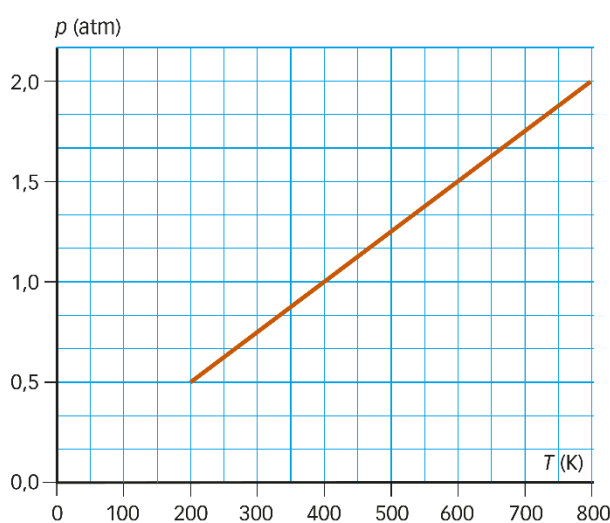


Ley de Gay-Lussac. Resumen

SANTILLANA

La experiencia de Gay-Lussac

1. Como el volumen debe permanecer constante, fijamos el émbolo del cilindro.
2. Calentamos o enfiamos el recipiente para que varíe la temperatura del gas y leemos la presión resultante en el manómetro.
3. Tomamos medidas y las anotamos en una tabla.
4. Representamos los datos en una gráfica:



5. Extraemos conclusiones:

- Cuanto mayor es la presión, mayor es la temperatura, y viceversa.
- El cociente entre la presión y la temperatura absoluta es constante.
- La representación gráfica de la presión frente a la temperatura absoluta es una recta que pasa por el punto (0,0).

La ley de Gay-Lussac

Cuando un gas experimenta transformaciones a volumen constante, el cociente entre la presión que ejerce y su temperatura absoluta permanece constante.

$$\frac{p}{T} = \text{cte.}; \quad \frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$