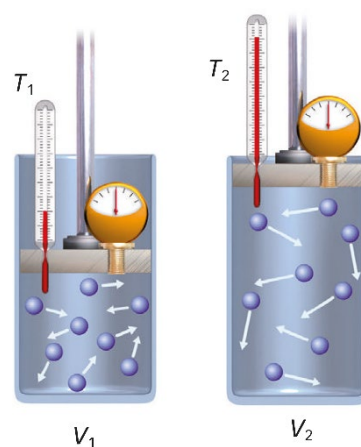
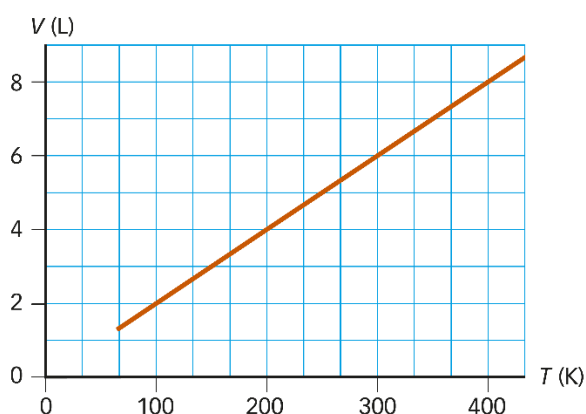


Ley de Charles. Resumen

SANTILLANA

La experiencia de Charles

1. Calentamos o enfriamos el recipiente para que varíe la temperatura del gas.
2. Modificamos el volumen para que el manómetro indique siempre la misma presión.
3. Tomamos medidas y las anotamos en una tabla.
4. Representamos los datos en una gráfica:



5. Extraemos conclusiones:

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

La ley de Charles

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

$$\frac{V}{T} = \text{cte.}; \quad \frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$