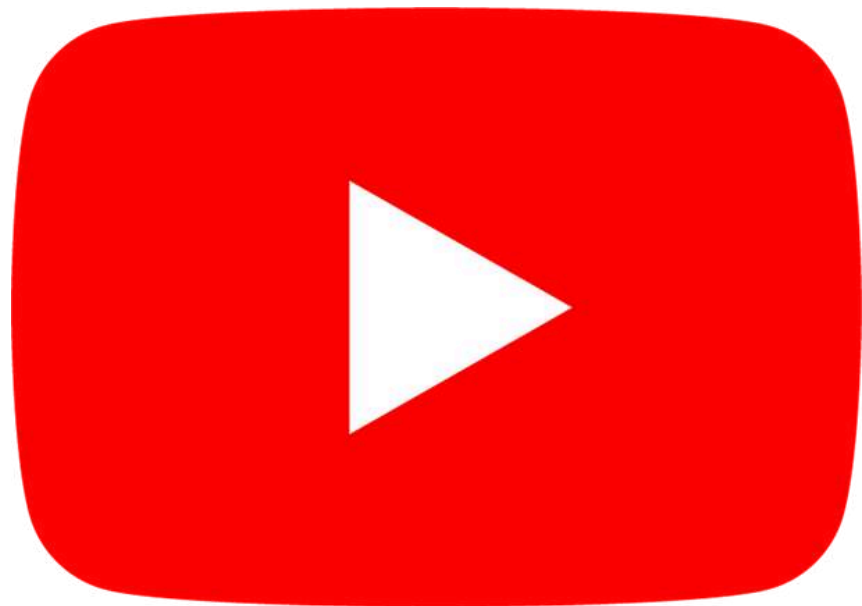
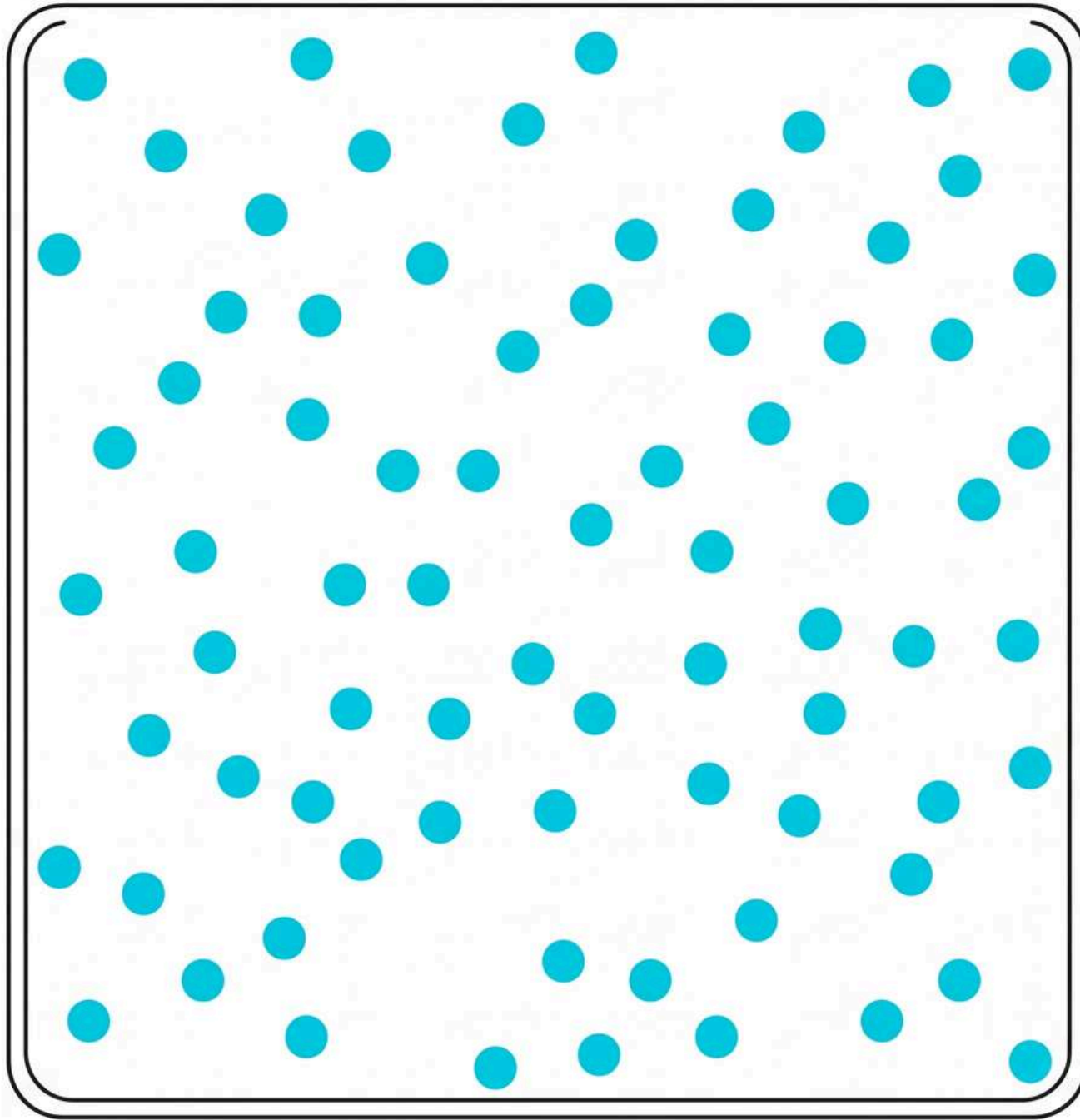


LEYES DE LOS GASES

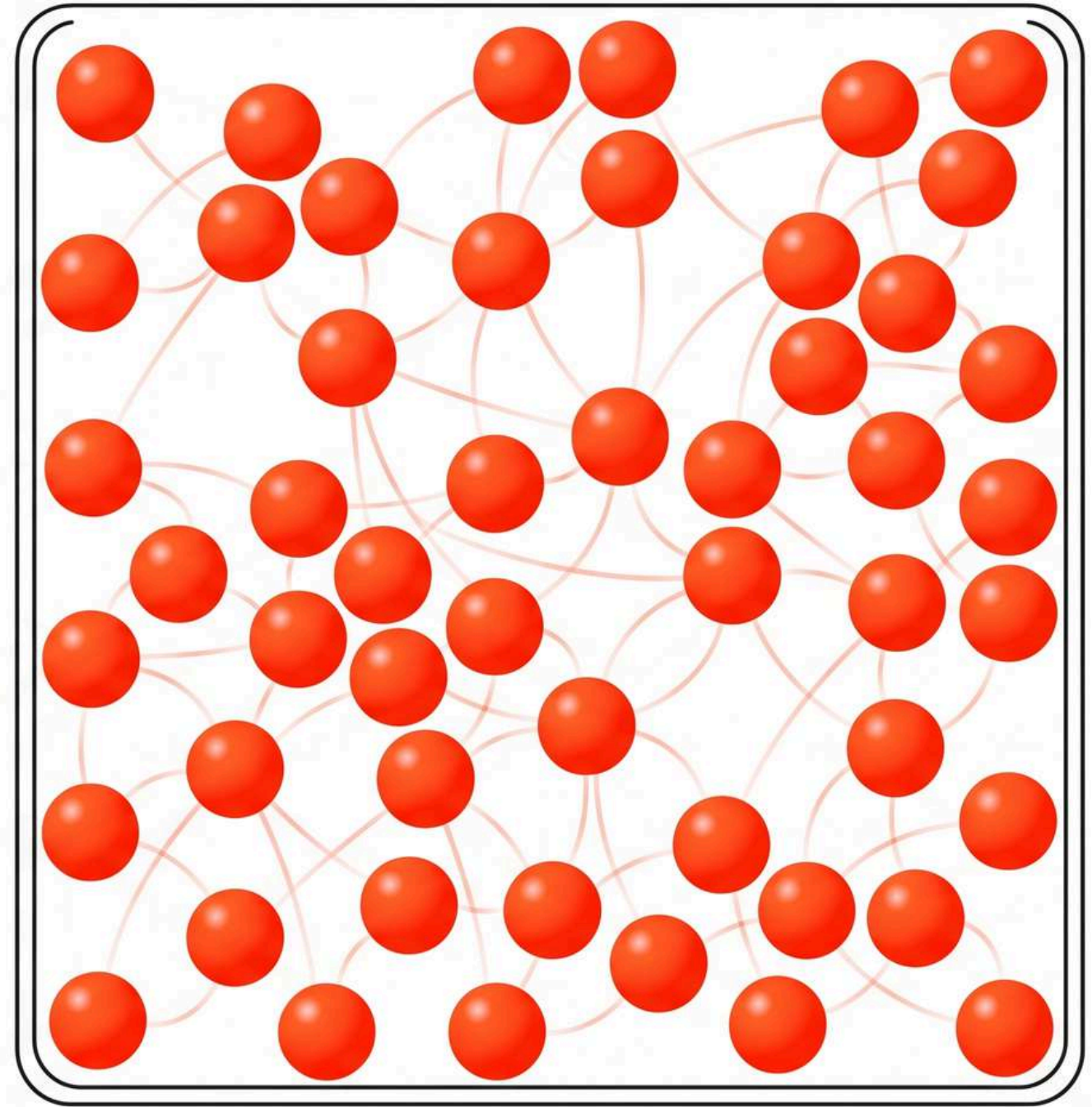


GASES IDEALES

GAS IDEAL (modelo teórico)



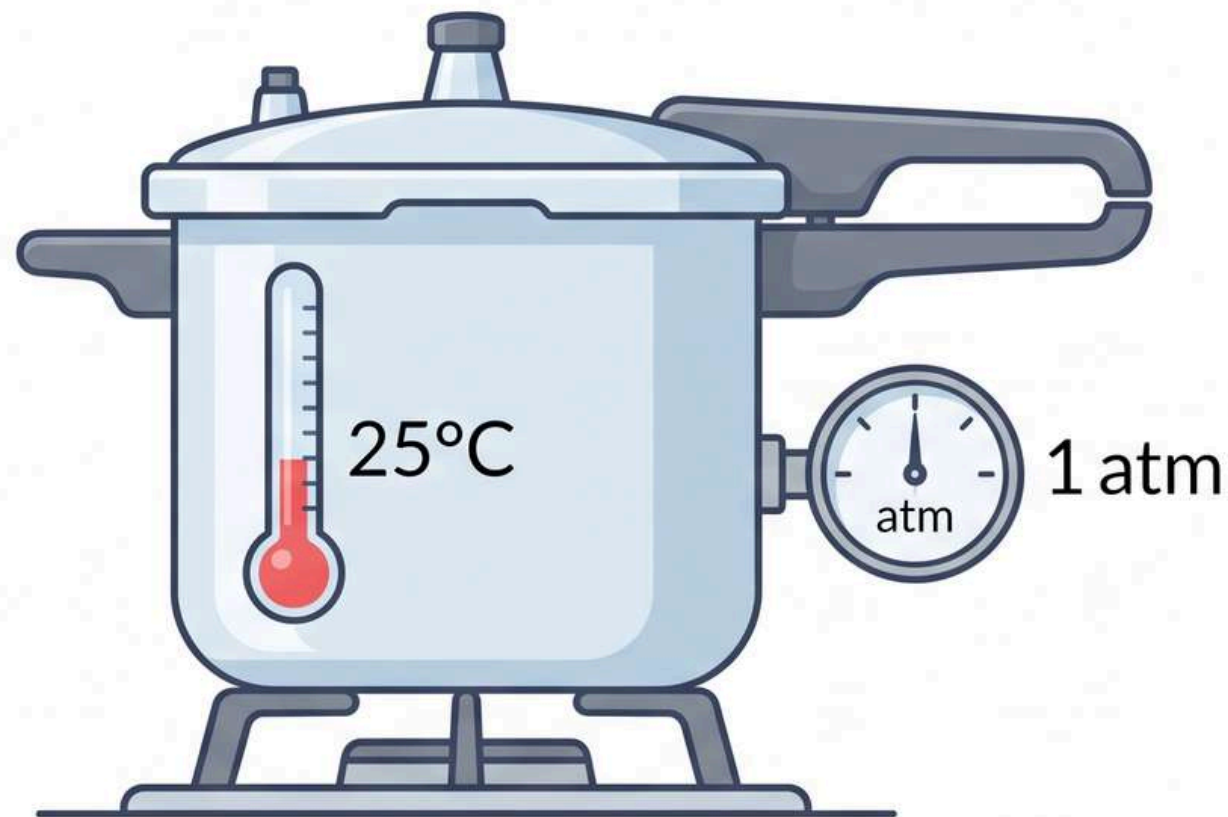
GAS REAL (lo que existe)



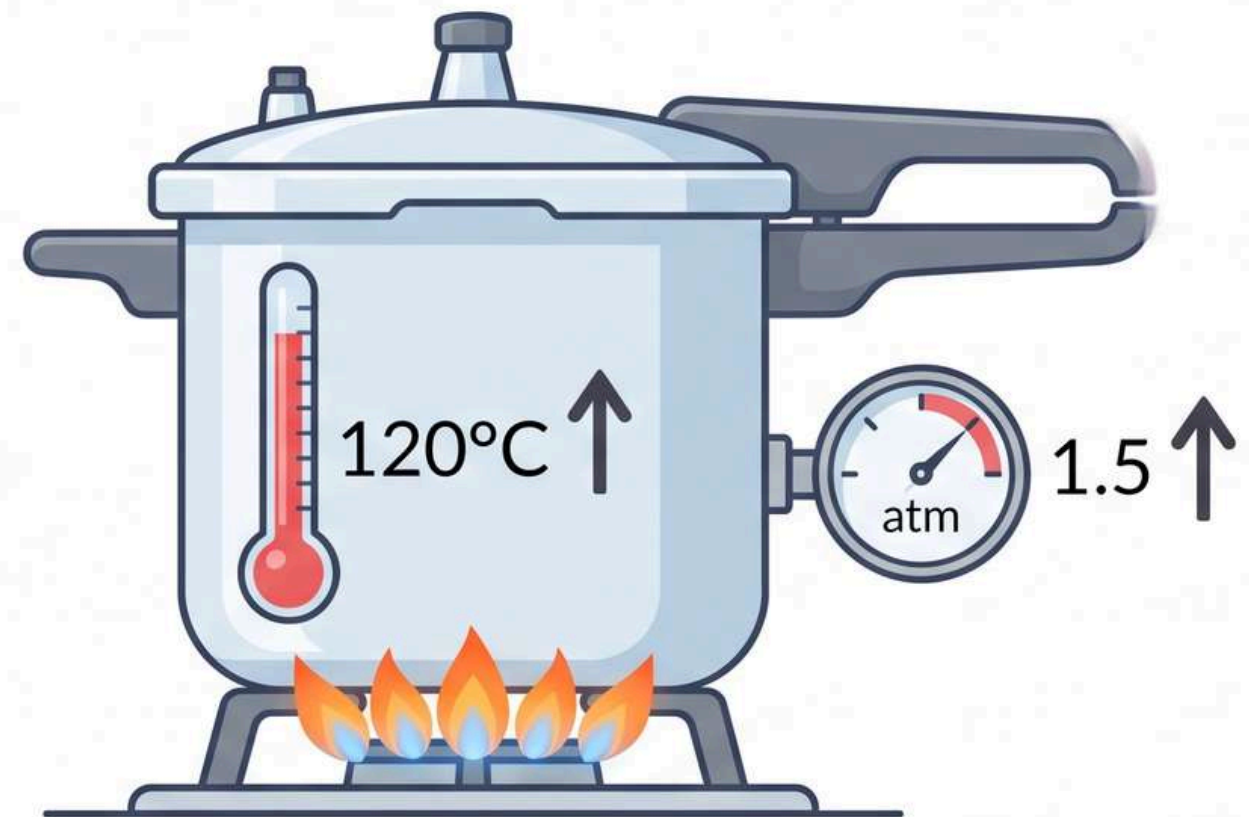
LEY DE GAY-LUSSAC

La presión y temperatura de un gas son directamente proporcionales

FRÍA



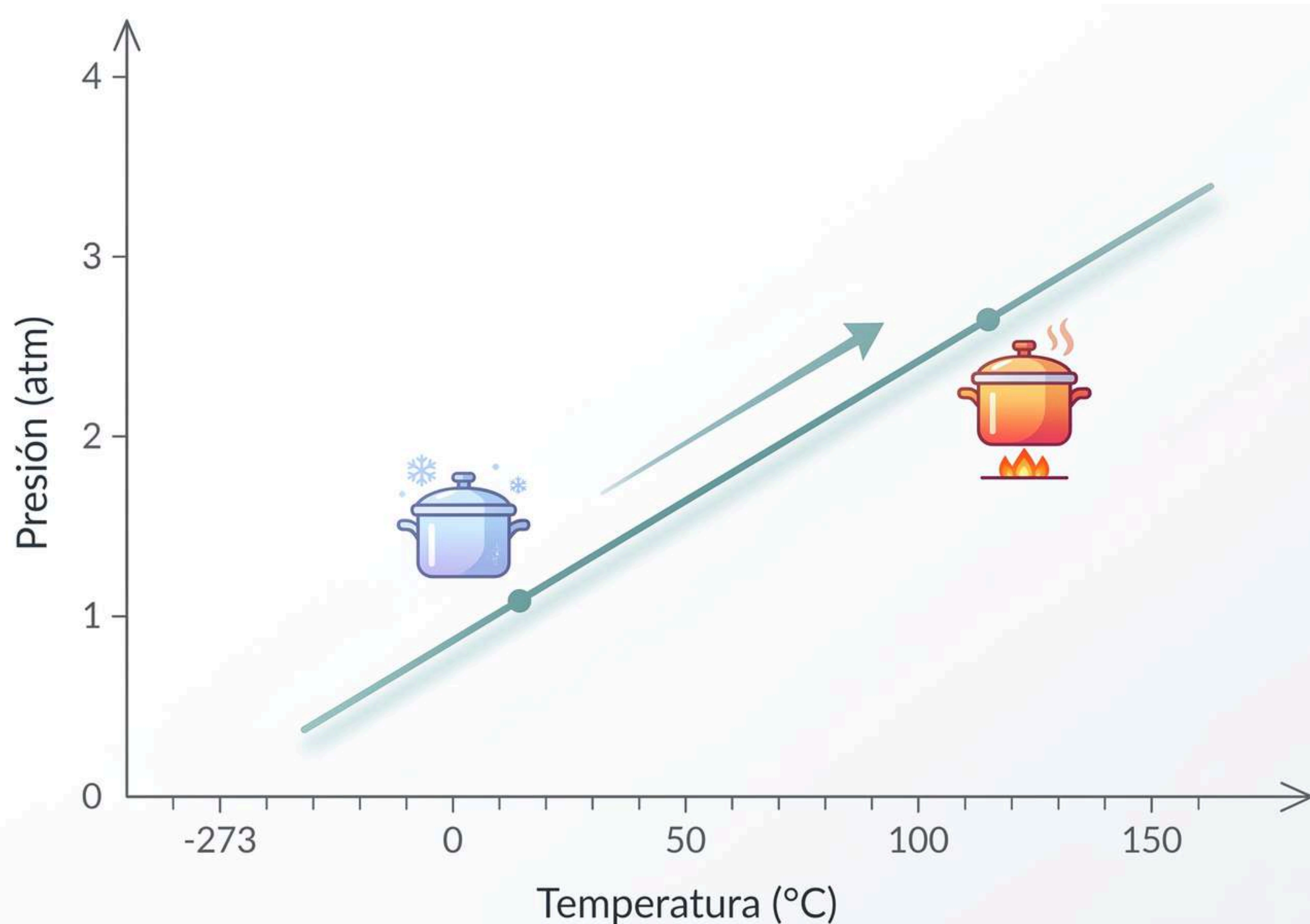
CALIENTE



Ley de Gay-Lussac: $T \text{ sube} \uparrow \rightarrow P \text{ sube} \uparrow$ (a volumen constante)

LEY DE GAY-LUSSAC

La presión y temperatura de un gas son directamente proporcionales



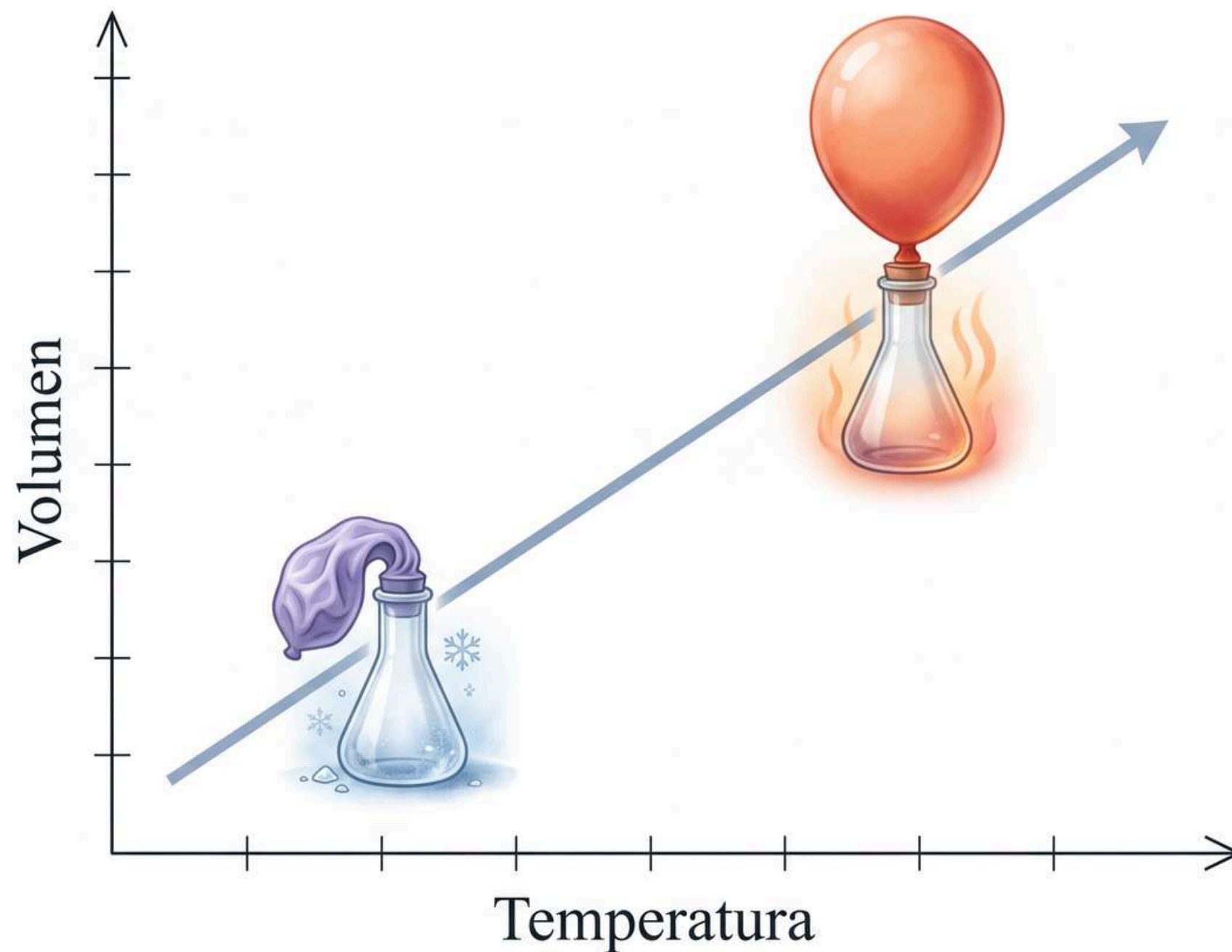
LEY DE CHARLES

Temperatura y volumen son directamente proporcionales



LEY DE CHARLES

Temperatura y volumen son directamente proporcionales



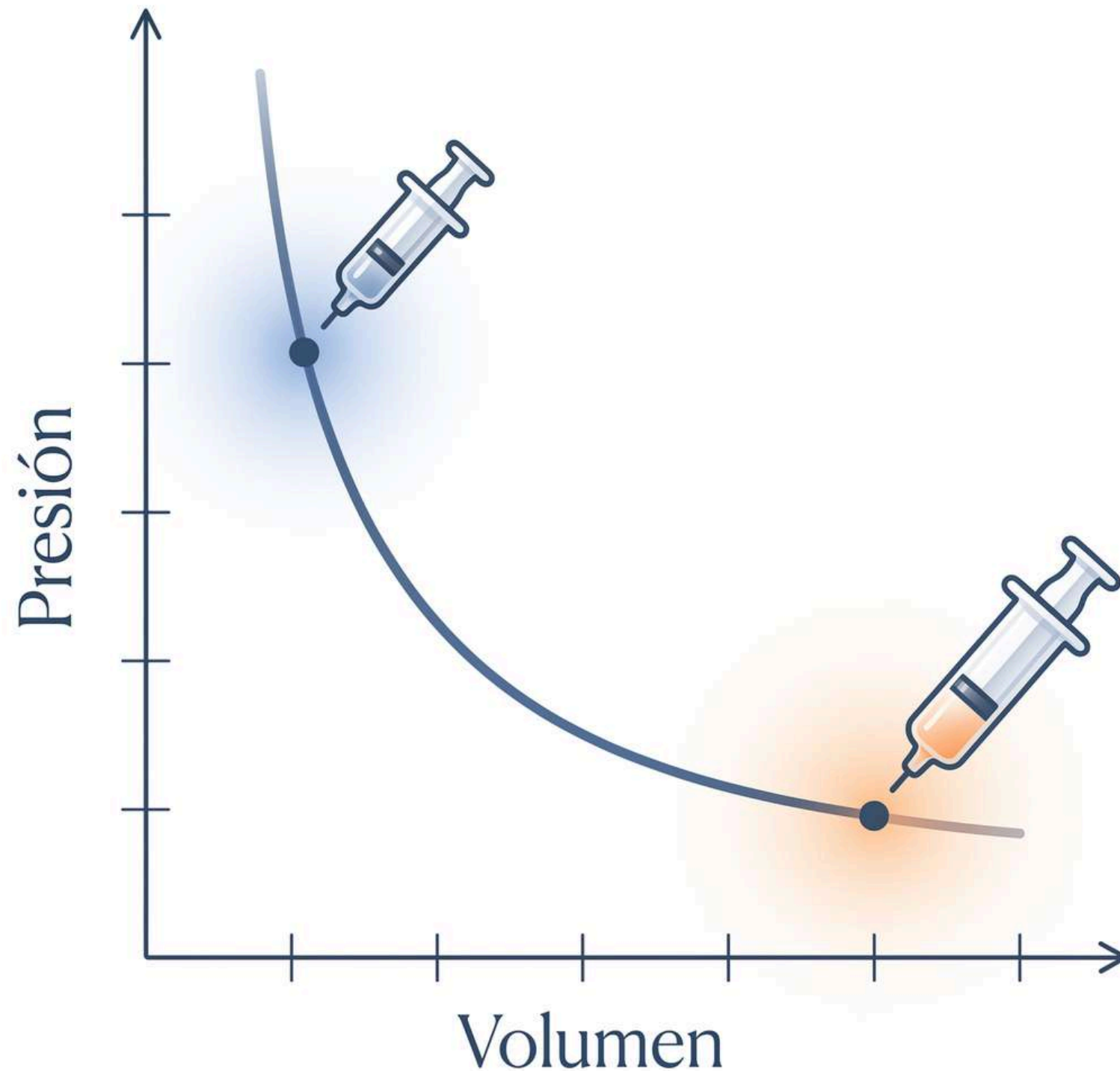
LEY DE BOYLE

Presión y volumen son inversamente proporcionales



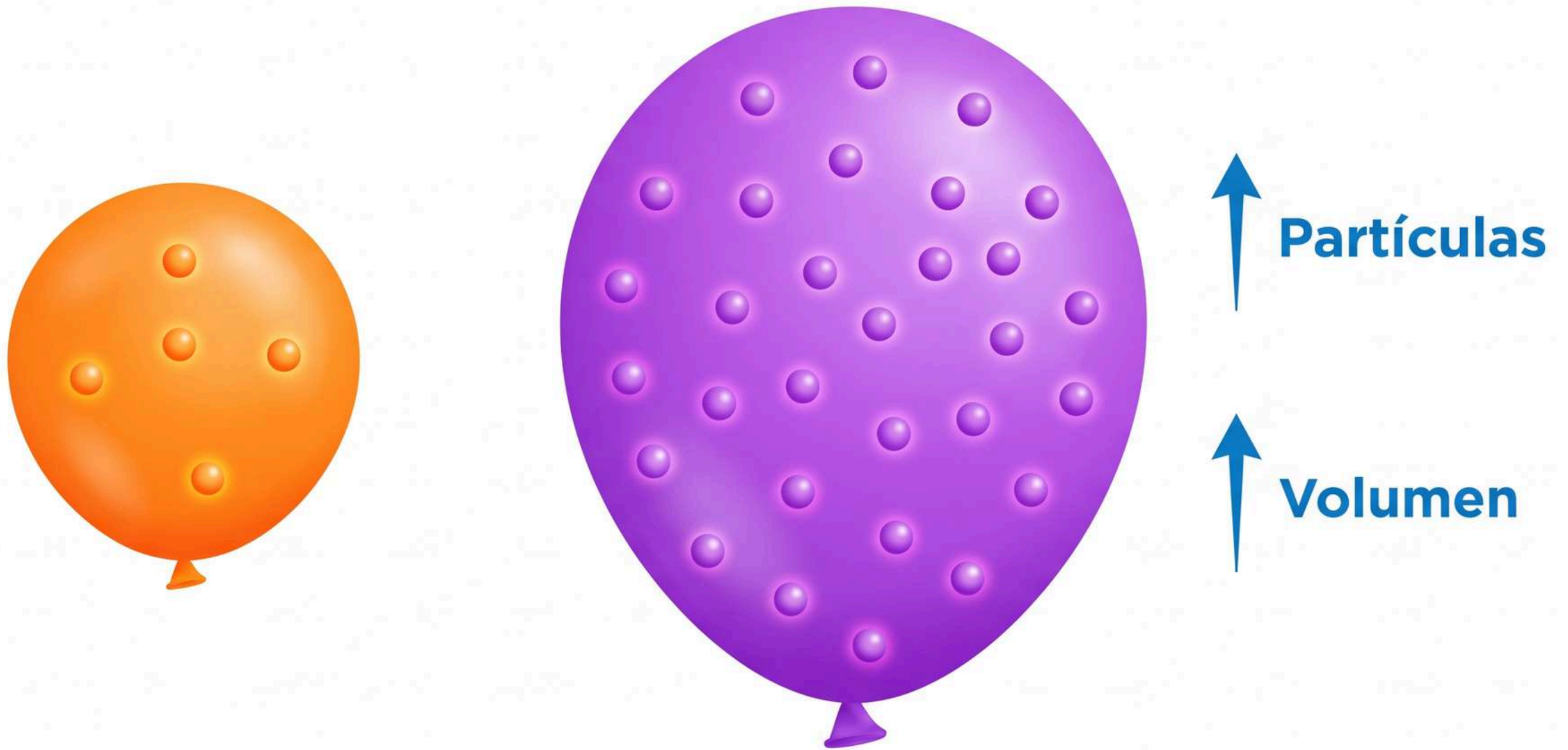
LEY DE BOYLE

Presión y volumen son inversamente proporcionales



LEY DE AVOGADRO

El volumen y la cantidad de sustancia son directamente proporcionales



LEY DE AVOGADRO

El volumen y la cantidad de sustancia son directamente proporcionales

