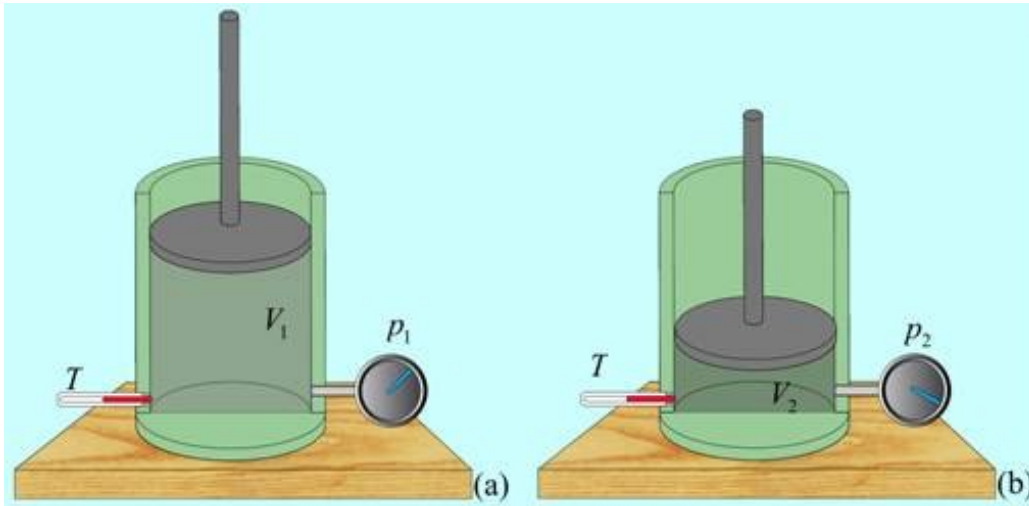


PLINSKI ZAKONI

1. **Boylov zakon** gre za odvisnost med **V** volumnom in **P** tlakom.

T je konstanta!

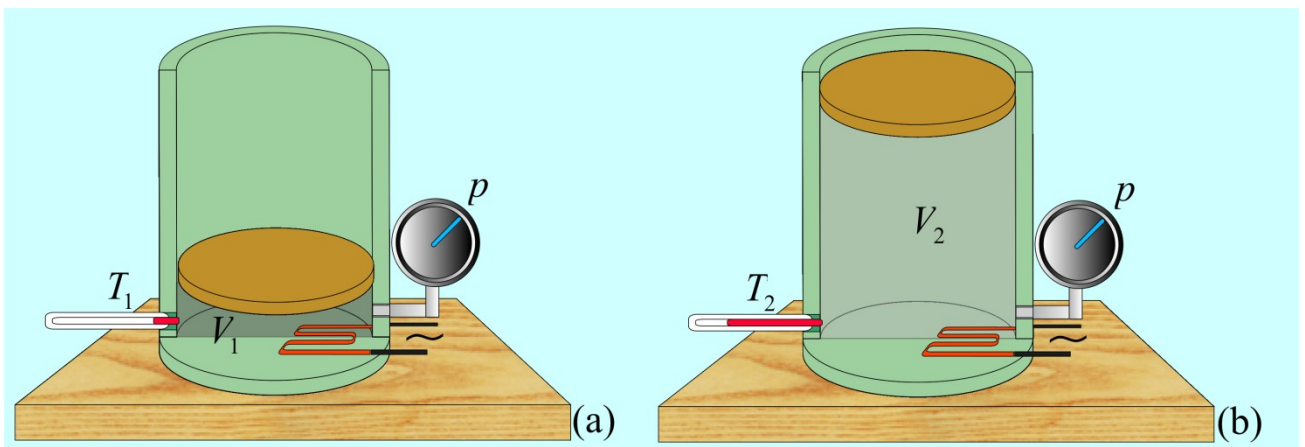
$$P_1 * V_1 = P_2 * V_2$$



2. Pri **Gay-Lussacovem zakonu** gre za spreminjanje **volumna** in **temperature** plina. Če zvišamo temperaturo, se volumen poveča in nasprotno.

P je konstanta!

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$



3. Spreminjanje P tlaka in T temperature.

V je konstanta!

$$\frac{p_1}{T_1} = \frac{p_2}{T_2}$$

