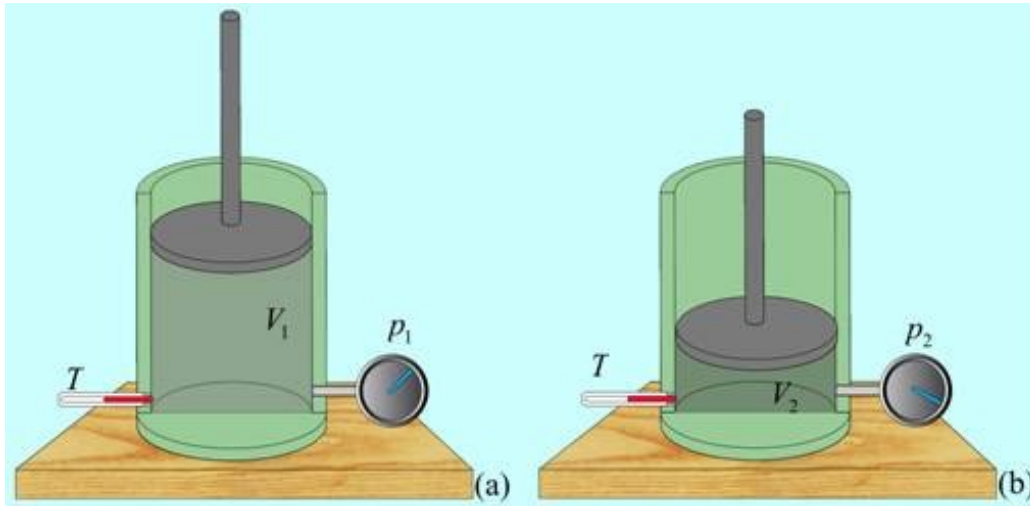


# PLINSKI ZAKONI

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

**T je konstanta!**

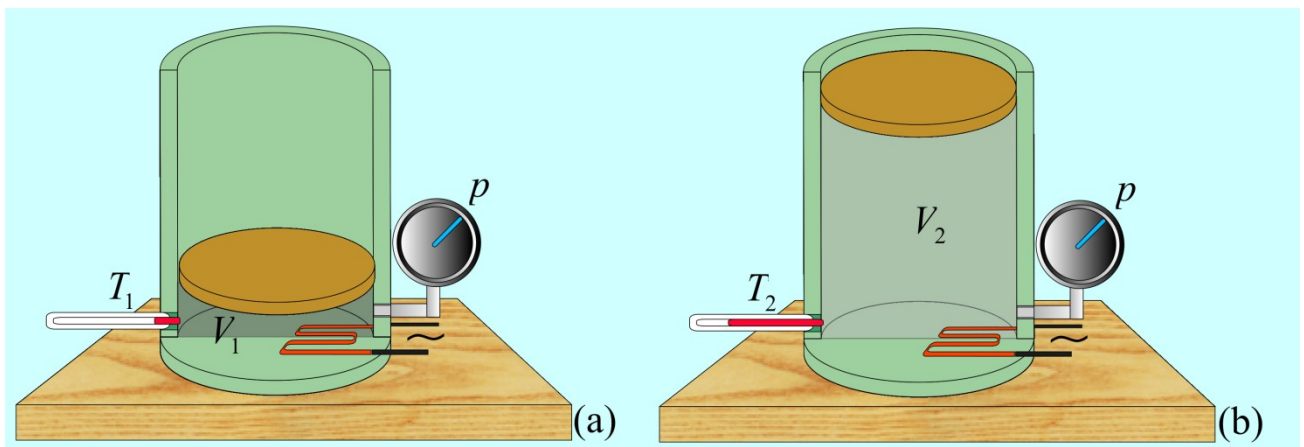
$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$



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

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

**P je konstanta!**



3. Spreminjanje **P** tlaka in **T** temperature.

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

**V** je konstanta!

