

■ 7.1. Càlcul de la quantitat de substància en gasos

Com canvia la pressió amb la temperatura?

La pressió augmenta al augmentar la temperatura

Com canvia la pressió amb el volum?

La pressió disminueix al augmentar el volum

Com canvia la pressió amb la quantitat de gas?

La pressió augmenta quan augmenta la quantitat de gas

$$P = \frac{n \cdot R \cdot T}{V}$$

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

$$\frac{P \cdot V}{T} = n \cdot R$$

Si la quantitat de gas no canvia

$$\frac{P_1 \cdot V_1}{T_1} = n \cdot R = \frac{P_2 \cdot V_2}{T_2}$$