

Problema 158: ¿Cuál es la densidad del oxígeno a 25°C y 1 atm?

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

$$P \cdot V = \frac{m}{M_m} \cdot R \cdot T$$

$$P \cdot M_m = \frac{m}{V} \cdot R \cdot T$$

$$P \cdot M_m = d \cdot R \cdot T$$

$$d = \frac{P \cdot M_m}{R \cdot T} = \frac{1 \text{ atm} \cdot 32 \frac{\text{g}}{\text{mol}}}{0,082 \frac{\text{atm} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}} \cdot 298 \text{ K}} = 1,31 \text{ g/L}$$