

1. Egy $0,5 \text{ m}^3$ -es palack $150 \text{ }^\circ\text{C}$ hőmérsékletű, $0,283 \text{ MPa}$ nyomású oxigéngázt tartalmaz. Hány mol gáz van a palackban, és mekkora a tömege?
2. Számítsa ki 100 g nitrogéngáz és 100 g etilén térfogatát $150,0 \text{ kPa}$ nyomáson és 350 K hőmérsékleten. Melyik gáznak nagyobb a sűrűsége?
3. Mennyi a $7,5\%$ -os NaOH -oldat anyagmennyiség-koncentrációja, tömeg-koncentrációja, móltörtje és Raoult-koncentrációja?
4. Hány cm^3 30% -os sósavból lehet $2,5 \text{ dm}^3$ $0,25 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú oldatot készíteni?