**Příklady k procvičování: výpočty z chemických reakcí, stechiometrické koeficienty, molární objem**

**1)** Jaký je objem 220 g CO2 za standartních podmínek?

**2)** Kolik l O2 vznikne rozkladem 24,5 g KClO3?

**3)** Vypočtěte látkové množství 10 dm3 molekul kyslíku za standardních podmínek.

**4)** Kolik g CaO a dm3 CO2 lze získat termickým rozkladem 500 g CaC03?

**5)** Kolik l H2 a O2 můžeme získat elektrolýzou 1 dm3 H20?

**6)** Kolik l N2 a H2 teoreticky potřebujeme na přípravu 224 l NH3?

**7)** Při rozpouštění 34,5 g Zn v kyselině sírové vznikne 10,5 l H2. Kolik procent nečistot nerozpustných v H2SO4 zinek obsahuje?

**Řešení:**

**1)** V=112 dm3

**2)** V=6,72 l

**3)** n=0,45 mol

**4)** m=280 g (CaO); V=112 l (CO2)

**5)** V=1244 l (H2); V=622 l (O2)

**6)** V=112 l (H2); V= 338 l (N2)

**7)** 11,5 % nečistot