

ANALIZNA KEMIJA I  
KOLOKVIJ

- 1.) Raztopina železovega kompleksa z o-fenantrolinom s koncentracijo  $1.54 \cdot 10^{-4}$  M ima prepustnost 0.0874 v 2 cm kiveti. Kolikšna koncentracija odgovarja 3-krat večji prepustnosti v 1 cm kiveti? {R:  $C = 1,692 \cdot 10^{-4}$  mol/L}
- 2.) Raztopina, ki vsebuje 7.66 mg/L  $\text{KMnO}_4$  ima prepustnost T 0.145 v 2.50 cm kiveti pri določeni valovni dolžini. Izračunaj molarni absorpcijski koeficient za  $\text{KMnO}_4$  pri tej valovni dolžini.  
Am K = 39.09  
Am Mn = 54.94  
{R:  $\epsilon = 69194,1 \text{ dm}^2/\text{mol}$ }
- 3.) Priprava standardne raztopine HCl. Koliko  $\text{cm}^3$  24%ne HCl z gostoto  $1.1187 \text{ g/cm}^3$  potrebujemo za pripravo  $650 \text{ cm}^3$   $0.03 \text{ mol/dm}^3$ .  
Am Cl = 35.45  
{R:  $V = 1,2,647 \text{ cm}^3$ }