

# Analizna kemija I

5. Seminar

30. Izračunajte topnost  $\text{Mn(OH)}_2$ .

( $K_{sp} = 2 \times 10^{-13}$ )

31. Izračunajte topnost  $\text{Cu(OH)}_2$ .

( $K_{sp} = 4,8 \times 10^{-20}$ )

32. Raztopina vsebuje 30 mg  $Mg^{2+}$  v 1 L. Kolikšen pH je potreben, da se iz te raztopine začne izločati  $Mg(OH)_2$ ?

( $K_{sp} = 7,1 \times 10^{-12}$ ,  $A_r(Mg) = 24,3$ )

28. Izpeljite enačbo odvisnosti koncentracije sulfidnih ionov od pH. V kakšnem koncentracijskem področju se spreminja koncentracija sulfidnih ionov v 0,1 M raztopini  $H_2S$ , če se pH spremeni od pH = 1 do pH = 12?

( $K_{a1} = 9,60 \times 10^{-8}$ ,  $K_{a2} = 1,3 \times 10^{-14}$ )

29. Skicirajte logaritemski porazdelitveni diagram za 0,10 M  $H_2S$ .

( $K_{a1} = 9,60 \times 10^{-8}$ ,  $K_{a2} = 1,3 \times 10^{-14}$ )