

Analizna kemija I

3. Seminar

17. Izračunajte, koliko gramov $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$ se lahko raztopi v vodi pri 25 °C?
($K_{\text{sp}}(\text{Ba}(\text{IO}_3)_2) = 1,57 \times 10^{-9}$)

18. Izračunajte topnost $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$ v 0,020 M raztopini $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.
 $K_{\text{sp}}(\text{Ba}(\text{IO}_3)_2) = 1,57 \times 10^{-9}$

19. Kolikšna je topnost $\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$ če zmešamo 200 mL 0,0100 M raztopine $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ s 100 mL 0,100 M raztopine NaIO_3 ?
 $K_{\text{sp}}(\text{Ba}(\text{IO}_3)_2) = 1,57 \times 10^{-9}$

20. Pri kolikšni koncentraciji CrO_4^{2-} iona se iz $3,41 \times 10^{-2}$ M raztopine Ag^+ začne izločati Ag_2CrO_4 ?
Kolikšna koncentracija kromata je potrebna, da iz raztopine kvantitativno izločimo Ag^+ ? (99,9 %)
 $K_{\text{sp}}(\text{Ag}_2\text{CrO}_4) = 1,2 \times 10^{-12}$

21. Pri katerem pH se iz $2,50 \times 10^{-2}$ M raztopine $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ prične izločati $\text{Al}(\text{OH})_3$?
Pri kolikšnem pH se koncentracija Al^{3+} ionov v raztopini zniža na $2,0 \times 10^{-7}$ M?
 $K_{\text{sp}}(\text{Al}(\text{OH})_3) = 3,0 \times 10^{-34}$

22. Izračunajte topnost $\text{Fe}(\text{OH})_3$ v vodi.
($K_{\text{sp}} = 2 \times 10^{-39}$)

23. Skicirajte logaritemski porazdelitveni diagram za
 H_2SO_3 .
($K_{\text{a1}} = 1,23 \times 10^{-2}$, $K_{\text{a2}} = 6,6 \times 10^{-8}$)
