

1. Na zmiareczkowanie roztworu zawierającego próbkę soli o masie 0,2230g zużyto 30,15ml r-ru  $\text{AgNO}_3$  o  $c=0,1112\text{mol/l}$ . Ile procent NaCl zawierała próbka soli?  $M_{\text{NaCl}}=58,44$  (wynik: 87,86%)
2. Obliczyć procentową zawartość chlorków w próbce soli, jeżeli próbkę o masie 0,7500 g rozpuszczono w wodzie, dodano 35,00 ml  $\text{AgNO}_3$  o  $c=0,1020\text{mol/l}$  i nadmiar odmiareczkowano, zużywając 7,00 ml r-ru  $\text{NH}_4\text{SCN}$ , którego 1,00 ml odpowiada 1,11 ml r-ru  $\text{AgNO}_3$ ; (wynik 13,13%)  $M_{\text{Cl}}=35,45$ .
3. Próbkę srebra o masie 1,0001g rozpuszczono i zmiareczkowano przy pomocy pipety automatycznej, zużywając 92,61 ml roztworu NaCl o  $c=0,1001\text{mol/l}$ . Oblicz zawartość srebra w próbce (wynik: 100,0)  $M_{\text{Ag}}=107,9$
4. Próbkę zanieczyszczonego  $\text{BaCl}_2$  o masie 0,500 g rozpuszczono, dodano 50,00 ml r-ru  $\text{AgNO}_3$  o  $c=0,1202\text{mol/l}$  a jego nadmiar, po odsączeniu osadu, odmiareczkowano za pomocą 23,50 ml r-ru  $\text{NH}_4\text{SCN}$  o  $c=0,1175\text{mol/l}$ . Ile procent czystego  $\text{BaCl}_2$  zawierała próbka? (wynik: 67,65%)  $M_{\text{BaCl}_2}=208,24$
5. Ile ml r-ru  $\text{AgNO}_3$  o  $c=0,1515\text{mol/l}$  zostanie zużyte na zmiareczkowanie chlorków w roztworze zawierającym odważkę chlorku strontu o  $m=0,5340\text{g}$ ? (wynik: 44,47 ml)  $M_{\text{SrCl}_2}=158,52$
6. Miareczkowano roztwór NaCl o  $c=0,120\text{mol/l}$ . Obliczyć pCl po strącaniu 90% chlorków za pomocą r-ru  $\text{AgNO}_3$  o takim samym stężeniu. (wynik: 2,20)