

Alkacymetria

1. Przykład 9.5/241
2. Przykład 9.7/242
3. Zad. 9.1/250
4. Zad. 9.4/250
5. Zad. 9.23/252
6. Zad. 9.32/253
7. Zad. 9.52/262
8. Zad. 9.57/262
9. Zad. 9.61/262
10. Zad. 9.73/263
11. Zad. 9.104/268
12. Analizę zawierającą Na_2CO_3 i NaOH rozcieńczono w kolbie miarowej o poj. 100,0 ml wodą destylowaną do kreski. Roztwór wymieszano, a następnie pobrano 10,00 ml (pipetą pełną) tej analizy do kolby stożkowej. Dodano 10 kropli roztworu fenoloftaleiny i miareczkowano mianowanym roztworem 0,2056M HCl aż do zaniku różowego zabarwienia. Poziom titranta w biurecie wyniósł 10,05 ml. Następnie do roztworu miareczkowanego dodano 3 krople roztworu oranżu metylowego i dalej miareczkowano mianowanym roztworem 0,2056M HCl , aż do zmiany barwy z żółtej na cebulkową. Odczytany poziom titranta w biurecie wyniósł 16,50 ml. Oblicz zawartość (w gramach) węglanu sodu oraz wodorotlenku sodu.