

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 009

III.1.

(14p)

Egy vízminta elemzésekor a meghatározott összes keménység $16,8^{\circ}\text{Ge}$.

- Tudva, azt hogy az elemzett víz térfogata 100 ml, számítsa ki a titrálásnál használt 0,01 m-os, 1,0000 korrekciós faktorú komplexon III oldat térfogatát.
- Adja meg a pH-t, indikátort.

$$A_{\text{O}} = 16; A_{\text{Ca}} = 40$$

III.2.

(16p)

Hány gramm kénsav van 300 ml oldatban, ha 15 ml minta titrálásakor 10 ml megközelítőleg 10^{-1}n -os 1,1000 korrekciós faktorú nátrium hidroxid oldatot használtak.

Írják fel a kémiai reakciók egyenleteit.

$$A_{\text{O}} = 16; A_{\text{Na}} = 23 ; A_{\text{H}} = 1; A_{\text{S}} = 32$$

Utasítás: A feladat megoldása során használt számítási képletben szereplő fogalmakat meg kell magyarázni.