

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 004

III.1.

(16 p)

10 ml NaOH oldat volumetriás elemzésekor 9 ml, ~ 0,1 n-os, 1.0434 korrekciós faktorú HCl oldatot használtak.

- Pontosítsa a NaOH volumetriás elemzésekor használt indikátort és a színváltást.
- Számítsa ki a minta NaOH mennyiségét.
- Adjon példát három, a meghatározásnál használt laboratóriumi eszközre.

$A_{\text{Na}} = 23$, $A_{\text{H}} = 1$; $A_{\text{O}} = 16$; $A_{\text{Cl}} = 35,5$

III.2.

(14p)

Egy gramm szénhidrogén elégetése 3,1427 gramm széndioxidot és 1,2861 gramm vizet eredményez. Milyen az alkotók százalékos összetétele tudva, hogy $M = 70$, állapítsák meg a molekulaképletét.

$A_{\text{C}} = 12$; $A_{\text{H}} = 1$; $A_{\text{O}} = 16$