

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 018

III.1.

(16p)

1,0000 g szénhidrogén égetése során 2,9334 g CO_2 -ot és 1,8000 g vizet kaptak. Milyen a szénhidrogén százalékos C és H tartalma? Tudva, hogy $M=30$ számítsa ki a molekulaképletet.
 $A_{\text{C}} = 12$; $A_{\text{H}} = 1$; $A_{\text{O}} = 16$

III.2.

(14p)

Egy vízminta elemzésekor meghatározták annak állandó lúgosságát, úgy hogy 100 ml vizet 1,5 ml , 0,1 n-os, $f = 0.9700$ korrekciós faktorú mérőoldattal titráltak.

- számítsa ki az állandó lúgosságot és az eredményt ml 0,1n-os HCl / liter vízbe adja meg.
- pontosítsa milyen esetben nulla az állandó lúgosság.

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