

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 015

III.1.

(14p)

100 ml vízminta ásványianyag tartalmát (összes oldottanyag-tartalom) határozzák meg. Tudva, hogy az üres csésze tömege 22,2500 g, a szárazanyag tartalommal (maradvánnyal) (105°C) pedig 22,2743 g, kérjük:

- Határozza meg az oldott sótartalmat 105°C -on.
- Adja meg a szárítószekrényben történő szárítási időt.

III.2.

(16p)

0,5000 g szénhidrogén égetése során 1,4667 g CO_2 -ot és 0,9000 g vizet kaptak. Milyen a szénhidrogén százalékos C és H tartalma? Tudva, hogy $M=30$ számítsa ki a molekulaképletet.

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

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