

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 006

III.1.

(16p)

Egy 100 ml ivóvíz mintát az összes keménység meghatározásakor 13 ml, 0,01 M-os, 1,0000 faktorú komplexon III oldattal titrálunk. Feladat:

- Adja meg az indikátort, a pH-t és a színváltást az egyenértékpontban.
- Írja le az összes keménység számítási képletében szereplő fogalmak jelentését.
- Számítsa ki a minta összes keménységét, keménységi fokban kifejezve.

$A_{Ca} = 40$; $A_o = 16$

III.2.

(14p)

Egy 100 ml-es vízminta ásványianyag tartalmát határozzák meg. Tudva, hogy az üres csésze tömege 25,1628 g, a szárazanyag tartalommal (maradvánnyal) (105°C) pedig 25,1642 g. Feladat:

- Határozza meg az oldott sótartalmat 105°C -on.
- Adja meg szárítás idejét a szárítószekrényben.