

**III TÉTEL ( 30 pont) – Varianta 020**

**III.1.**

**(16p)**

100 ml ivóvíz mintát titrálunk az összes keménység meghatározása céljából, 10 ml, 0,01 M-os, 1,0000 korrekciós faktorú komplexon III oldattal. Feladat:

- a. Pontosítsa, miben fejezik ki Romániában a keménységet.
- b. Számítsa ki az elemzett minta összes keménységét.
- c. Mutasson be két, az összes keménység meghatározásánál használt laboratóriumi eszközt.

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

**III.2.**

**(14p)**

100 ml vízminta oldott sótartalmát (összes oldottanyag-tartalom) határozzák meg. Tudva, hogy az üres csésze tömege 25,1628 g, a csésze tömege szárazanyag tartalommal (maradvánnyal) (105°C) 25,1642 g.

Követelmények:

- a. Határozza meg az oldott sótartalmat 105°C-on.
- b. Pontosítsa a minta szárítási idejét és a berendezést, ahol a szárítás történik.

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