

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 027

III.1.

(16p.)

Egy vízmintát elemeztek az összes keménység meghatározása érdekében.

Tudva, azt hogy az elemzésnél 25 ml vízzel dolgoztak, titráláskor, pedig 4,4 ml 0,01M-os komplexon III oldat fogyott, kérik:

- Számítsa ki a víz összes keménységét.
- Mutassa be a keményvizek két hátrányát.

Adott: $A_{Ca}=40$, $A_O=16$

III.2.

(14p)

Egy vízminta Ca^{2+} ion tartalmát határozzák meg. 25 ml vizet 4,5 ml, 0,01M-os komplexon III oldattal titrálják, kérik:

- Az elemzett vízben lévő Ca^{2+} ionok mennyiségét mg/l-ben kifejezve.
- Adja meg a víz magas kalcium koncentrációjának egyik következményét.

Adott: $A_{Ca^{2+}} = 40,08$

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