

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 024

III.1.

(16p.)

Egy vízminta elemzésekor meghatározták az összes keménységet. Tudva, hogy 25 ml minta titrálásához 5,5 ml 0,01M-os komplexon III fogyott, kérik:

- Számítsa ki a víz összes keménységét.
- Adja meg a keményvizek két hátrányát.

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

III.2.

(14p.)

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.

Adott: $A_C=12$, $A_H=1$, $A_O=16$

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