

III TÉTEL (30 pont) – Varianta 013

III.1.

(16p)

500 ml vízminta 1,06 g CaSO_4 -t tartalmaz .

- Számítsa ki a mintában lévő Ca^{2+} mennyiségét mg/l-ben kifejezve.
 - Értelmezze a kapott eredményt az ivóvíz minőségére vonatkozó szabvány szerint (a kalciumra a megengedett maximális határérték 100 mg/dm^3), adja meg, hogy az elemzett víz iható-e a kalciumtartalom szempontjából.
 - Mutasson be egy kalciumion többlethatást a vízre.
- Adott: $A_{\text{Ca}}=40$, $A_{\text{S}}=32$; $A_{\text{O}}=16$

III.2.

(14p)

100 ml vízminta oldott sótartalmát határozzák meg, porcelán csészében történő száraz bepárlással. Az üres porcelán csésze tömege 18,1865 g, a szárazanyag tartalommal (maradvánnyal) (105°C -on), pedig 18,1878g.

- Számítsa ki a minta oldott sótartalmát mg/l-ben kifejezve.
- Adja meg szárítás idejét a szárítószekrényben.

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