

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 076

II.1. Adja meg a víz szagának minőségi meghatározásának elvét. **(4 p.)**

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**
A pontos koncentrációjú oldatoknál(a).....oldatok korrekciós faktora egynél nagyobb.
Egy vízmintából a csírák 37⁰C-on történő meghatározása esetén az inkubáció ideje 48.....(b).....
A volumetria alpművelete a...(c).... .

II.3. A Fe(II) volumetriás meghatározása megközelítőleg 0,1 N- os, ismert faktorú KMnO₄ oldattal történő titrálással megy végbe a következő reakció szerint: **(10p.)**
$$\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O}$$

Kéri:

- a. Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.
- b. Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét.
- c. Határozza meg a reakció együtthatóit.

II.4. Osztályozza az ivóvízelosztó hálózatokat és ismertesse egyik hálózatnak három jellegzetességét. **(10p.)**