

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 074

- II.1.** Határozza meg egy oldat korrekciós faktorának fogalmát. **(4p.)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p.)**
A volumetria alapművelete a ... (a)....
A (b) mértékegysége a nemzetközi mértérendszerben a S/m.
A vízminták bakteriológiai vizsgálatához használt üvegedényeket 180°C ±5°C -on 60 percig (c).....kell.
- II.3.** Egy vízmintából a Fe^{2+} meghatározására kálium- permanganát oldatot lehet használni reagensként erősen savas közegben. A redox rendszer alapján egyenlítse ki a következő reakció egyenletét, határozza meg az oxidálószer és a redukálószer. **(10p.)**
$$\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \Leftrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$$
- II.4.** A víz szagának meghatározásával kapcsolatosan kérlek:
a. adjon meg három vegyületcsoportot, amelyek kellemetlen szagot kölcsönöznek a víznek.
b. soroljon fel két eszközt, amelyeket a víz szagának gyakorlati meghatározásánál alkalmaznak. **(10p.)**