

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 025

- II.1.** Soroljon fel két eszközt, amelyek a víz szagának meghatározásához szükségesek. **(4 p)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
A volumetriában alkalmazott alap eljárás a(a)....
A víz elektromos vezetőképessége annál(b)...., minél nagyobb a vízben található ionok száma.
A(c)... vízelosztó hálózatok előnye, hogy csökkentik a berbécsütés (hidraulikus sokk) hatását.
- II.3.** Adott a következő redox reakció: **(20 p)**
$$\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \dots\dots = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{MnSO}_4 + \dots\dots + \dots\dots$$
- a. Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és egészítse ki a hiányzó reagensekkel és reakciótermékekkel.
 - b. Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.
 - c. Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét.
 - d. Határozza meg a reakció együtthatóit.
 - e. Számítsa ki a vas grammegyenértékét ebben a reakcióban.
($A_{\text{Fe}} = 56$)