

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 033

- II.1.** Adja meg a víz szagának mennyiségi meghatározásának elvét. **(4 p)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
A(a)... vízelosztó hálózatok előnye, hogy csökkentik a (berbécsütés) hidraulikus sokk hatását.
A kálium- permanganátnak erős oxidáló hatása van...(b).... közegben.
A volumetria alaphűvelete a(c)...
- II.3.** Adott a következő redox reakció: **(20 p)**
$$\text{FeSO}_4 + \dots\dots + \text{H}_2\text{SO}_4 = \dots\dots + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \dots\dots + \dots\dots$$

Másolja le az egyenletet a vizsgalapra és oldja meg a következő követelményeket:

- Egészítse ki a hiányzó reagensekkel és reakciótermékekkel.
- Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.
- Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét valamint adja meg az oxidálószer és a redukálószer.
- Határozza meg a reakció együtthatóit.
- Számítsa ki a vas grammegyenértékét ebben a reakcióban.
($A_{\text{Fe}} = 56$)