

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 030

- II.1.** Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózatok egy hátrányát. **(4 p)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
Az a víz, amelynek pH = 5,2.....(a)..... jellegű
A kénsav volumetriás meghatározásánál alkalmazott titrálószer a ...(b)..
Az egységnél kisebb korrekciós faktorú oldatok...(c)....mint a pontos koncentrációjú oldatok.
- II.3.** Adott a következő kémiai reakció: **(20 p)**
 $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
- a.** Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és egészítse ki a hiányzó reakciótermékekkel.
- b.** Határozza meg a reakció együtthatóit.
- c.** Számítsa ki a KMnO_4 és $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ grammegyenértékét ebben a reakcióban.
- d.** Adja meg, hogy melyik vízminőségi mutató meghatározásakor megy végbe ez a kémiai reakció.
($M_{\text{KMnO}_4}=158$, $M_{\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}} = 126$)