

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 022

- II.1.** Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózat két jellegzetességét (előnyét). **(4 p)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
Az a víz, amelynek pH =4,2.....(a)..... jellegű
A kénsav volumetriás meghatározásánál alkalmazott indikátor a...(b)..
Az egységnél nagyobb 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 vegyületekkel.
b. Állapítsa meg az adott reakció sztöchiometriai együtthatóit.
c. Számítsa ki a KMnO_4 grammegyenértékét ebben a reakcióban.
d. Adja meg, hogy melyik vízminőségi mutató meghatározásakor megy végbe ez a kémiai reakció.

Adott : $M_{\text{KMnO}_4} = 158$