

**II TÉTEL ( 30 pont) – Varianta 039**

**II.1.** Adja meg, hogy miben áll a víz szagának minőségi meghatározása. **(4 p)**

**II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**

A konduktométert a víz... (a)....mérésére használják.

Az a víz, amelynek pH = 8,9 ..... (b)..... jellegű

A  $\text{Fe}^{2+}$  -nak  $\text{KMnO}_4$  -tal történő meghatározása ..... (c)... közegben történik.

**II.3.** A  $\text{Fe}^{2+}$  és  $\text{H}_2\text{SO}_4$  meghatározása volumetriás módszerrel történik.

Írja át a vizsgalapra a következő táblázatot és töltsse ki a hiányzó információkkal. **(10 p)**

| Elemzett vegyület       | Titrlószer | Indikátor             | A reakció típusa |
|-------------------------|------------|-----------------------|------------------|
| $\text{Fe}^{2+}$        | 1          | $\text{KMnO}_4$ oldat | 2                |
| $\text{H}_2\text{SO}_4$ | 3          | 4                     | 5                |

**II.4.** Síkbeli alakjuk szerint megkülönböztetünk: gyűrűs és lineáris vízelosztó hálózatokat. Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózat három jellegzetességét (előnyét) és két hátrányát.

**(10p)**