

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 064

II.1. Jelentse ki a vízminta szagának meghatározási elvét. **(4 p.)**

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

A pontos koncentrációjú oldatnál....(a).....oldatok esetén a korrekciós faktor értéke 1-nél nagyobb.

A kénsav volumetriás meghatározásánál alkalmazott indikátor a ...(b)...

Az a víz, amelynek pH =5,8(c)..... jellegű

II.3. Adott következő redox reakció, amely a Fe(II) volumetriás meghatározásakor megy végbe: **(10 p)**



Kérik:

- a. Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.
- b. Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét.
- c. Határozza meg a reakció együtthatóit.

II.4. Osztályozza az ivóvízelosztó hálózatokat és ismertesse egyik vízelosztó hálózat két előnyét és két hátrányát. **(10p.)**