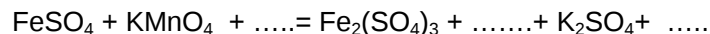


II TÉTEL (30 pont) – Varianta 036

II.1. Adja meg, hogyan számítható ki egy semlegesítési reakcióban résztvevő só grammegyenértéke. **(4 p)**

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
Az a víz, amelynek pH = 8,6(a)..... jellegű
A vízben levő mezofil baktériumok száma ...(b)... indikátor.
A kémiai oxigénigény kálium- permanganáttal határozható meg(c).... közegben.

II.3. Adott a következő redox reakció: **(20 p)**



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.
- Határozza meg a reakció együtthatóit.
- Számítsa ki a vas(II)- szulfát grammegyenértékét ebben a reakcióban.
($A_{\text{FeSO}_4} = 152$)