

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 009

- II.1.** Határozza meg a víz sótartalmát (reziduu fix). **(4 p)**
- II.2.** Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
A tiszta komplexon III- ból egy ... (a).. korrekciós faktorú oldat állítható elő.
A gyűrűs vízelosztó hálózat a legajánlatosabb, mivel (b)... a kitermelésben.
1 Eg NaOH úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (c).....
- II.3.** Adott a következő kémiai reakció egyenlete: **(20 p)**
 $\text{FeSO}_4 + \dots\dots\dots + \text{KMnO}_4 \rightarrow \dots\dots\dots + \text{K}_2\text{SO}_4 + \dots\dots\dots + \text{H}_2\text{O}$
a. Másolja le a vizsgalapra ezt a reakciót és egészítse ki a hiányzó vegyületekkel.
b. Egyenlítse ki a redox reakciót, adja meg az oxidálószer és a redukálószer, a redukciós és oxidációs reakciókat.
c. Adja meg, hogy milyen volumetriás meghatározás során megy végbe ez a kémiai reakció.