

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 003

II.1. Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózat két jellegzetességét (előnyét). **(4 p)**

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

A HCl 1 grammegyenértéke a semlegesítési reakció során úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (a).....

A gyűrűs vízelosztó hálózat..... (b)..... átmérőjű vezetékeket igényel.

Az egységnél kisebb korrekciós faktorú oldatok... (c)... mint a pontos koncentrációjú oldatok.

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



a. Másolja le a vizsgalapra ezt a redox reakciót és egészítse ki a hiányzó vegyületekkel.

b. Egyenlítse ki a redox reakciót, adja meg az oxidálószer és a redukálószer, valamint az oxidációs és a redukációs reakciókat.

c. Számolja ki a KMnO_4 grammegyenértékét ebben a reakcióban.

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