

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 004

II.1. Határozza meg a víz sótartalmát (reziduu fix). **(4 p)**

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

A NaOH 1 grammegyenértéke úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk

...(a).....

A gyűrűs vízelosztó hálózat a legajánlatosabb, mivel(b)... a kitermelésben.

A CaCO₃ móltömege (c)

A_{Ca} = 40, A_O = 16, A_C = 12

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



- Másolja le a vizsgalapra ezt a reakciót és egészítse ki a hiányzó vegyületekkel.
- Határozza meg a sztöchiometriai együtthatókat és adja meg az oxidálószer és a redukálószer.
- Számolja ki a KMnO₄ grammegyenértékét ebben a reakcióban.
M_{KMnO₄} = 158