

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 008

II.1. Adjon meg két indikátort, amit a komplexonometriában alkalmaznak. **(4 p)**

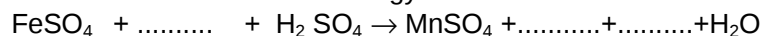
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**

A KMnO_4 1 grammegyenértéke a savas közegben úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (a).....

A borax (b)..... jellegű vegyület.

A víz szagát minőségileg és (c).... határozzák meg.

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



- 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, valamint az oxidációs és a redukációs reakciókat.
- c. Számolja ki a Fe^{2+} grammegyenértékét ebben a reakcióban.
 $A_{\text{Fe}} = 56$