

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 041

II.1. Jelentse ki a kénsav volumetriás meghatározási módszerének elvét. **(4p.)**

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

A Fe^{2+} volumetriás meghatározásakor az elemzendő oldatot.....(a)... °C-ra melegítik.

A szag mennyiségi kifejezése erősségi.....(b).....fejezhető ki.

A pontos koncentrációjú oldatoknál.....(c)....oldatok korrekciós faktora az egységnél kisebb.

II.3. A vízben található oxidálható anyagok elősegítik a csírák, közöttük a kórokozók tartós jelenlétét. Meghatározásuk KMnO_4 –os titrálással történik, a végbemenő kémiai reakció a következő : **(10p.)**



Kérik:

- Másolja le az egyenletet a vizsgalapra és egészítse ki a hiányzó vegyületekkel:
- Határozza meg a megadott reakció sztöchiometrikus együtthatóit

II.4. A szag meghatározásával kapcsolatosan kérik. **(10p.)**

- Soroljon fel három kémiai vegyületet, amely a víznek kellemetlen szagot kölcsönöz.
- Soroljon fel két eszközt, amelyeket a víz szagának gyakorlati meghatározásánál alkalmaznak.