

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 050

II.1. Adja meg egy vízminta össz koliform számának mennyiségi meghatározásának célját **(4p.)**

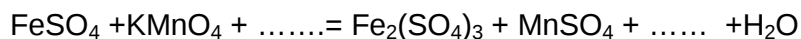
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**

1 Eg H_2SO_4 a semlegesítési reakció során úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ...**(a)**.....

Az**(b)**...hálózat esetén a víz egyetlen irányba közlekedik.

A szag**(c)**..... kifejezése az erősségi fok szerint történik.

II.3. A volumetria egyik alkalmazása a Fe(II) meghatározása kálium- permanganáttal. **(10p.)**



Kérik:

- a.** Másolja le az egyenletet a vizsgalapra és egészítse ki a hiányzó reagensekkel és reakciótermékekkel.
- b.** Egyenlítse ki a redox reakciót.

II.4. Egyes oldatok koncentrációjának meghatározására különböző gyakorlati módszereket alkalmaznak. A leggyakrabban alkalmazott módszer a korrekciós faktor meghatározásán alapszik. **(10p.)**

Kérik:

- a korrekciós faktor meghatározását
- a korrekciós faktor értékét azokban az esetekben, amikor az oldat töményebb, hígabb vagy koncentrációja megegyezik a pontos koncentrációjú oldattal.