

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 031

II.1. Adja meg, hogyan számítható ki egy semlegesítési reakcióban résztvevő bázis
grammegyenértéke **(4 p)**

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p)**
Az a víz, amelynek pH = 8,6(a)..... jellegű
A vízben található mezofil baktériumok száma ...(b)... indikátor.
A víz(c)....meghatározása konduktométerrel történik.

II.3. A Fe^{2+} és H_2SO_4 meghatározása volumetriás módszerrel történik.
Írja át a vizsgalapra a következő táblázatot és töltsse ki a hiányzó információkkal. **(10 p)**

Elemzett vegyület	Titrlószer	Indikátor	A reakció típusa
H_2SO_4	1	2	3
Fe^{2+}	4	KMnO_4 oldat	5

II.4. Síkbeli alakjuk szerint megkülönböztetünk: gyűrűs és lineáris vízelosztó hálózatokat.
Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózat három jellegzetességét (előnyét) és két hátrányát. **(10p)**