

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 011

II.1. Adja meg a víz pH-jának elektrometriás meghatározási elvét. **(4 p)**

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

Az ivóvíznek ...(a)...íze kell legyen.

A nátrium- tioszulfát korrekciós faktorának meghatározásának alapjául egy ... (b)...reakció szolgál.

A víz elektromos vezetőképessége annál ...(c)..., minél a nagyobb a vízben található ionok száma.

II.3. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(10 p)**

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

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