

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 005

II.1. Adja meg a víz pH-jának elektrometriás meghatározásánál használt elektródokat. **(4 p)**

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

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

Az elágazó vízelosztó hálózat esetében a víz egyetlen ... (b)... közlekedik.

A korrekciós faktort ... (c)... tizedessel számítjuk ki.

II.3. A volumetriás módszereket a titrálószer természete szerint osztályozzuk. **(10p)**

a. Adjon meg két redox volumetriás módszert.

b. Adjon három példát volumetriás meghatározásra / vízminőségi mutatóra, amit redox volumetriás módszerrel határoznak meg.

II.4. Osztályozza síkbeli alakjuk szerint a vízelosztó hálózatokat. Ismertesse a gyűrűs vízelosztó hálózat két jellegzetességét (előnyét) és két hátrányát. **(10p)**