

**II TÉTEL ( 30 pont) – Varianta 014**

- 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)**  
1 Eg  $\text{H}_2\text{SO}_4$  úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (a).....  
A vízelosztó hálózat elágazásainak a megnevezése. ... (b).....  
A borax... (c) ... jellegű vegyület.
- II.3.** A volumetria egy mennyiségi elemzési módszer. **(20p)**  
**a.** Helyezze logikai sorrendbe a büréta elemzéshez való előkészítésének lépéseit a laboratóriumban.  
1. mosás krómkénsavas keverékkel  
2. öblítés desztillált vízzel  
3. feltöltés reagens oldattal  
4. öblítés csapvízzel  
5. jelig történő feltöltés  
6. levegőbuborék mentesítés  
**b.** Adjon három példát ivóvíz-minőségi meghatározásra, amit komplexonometriás módszerrel határoznak meg.  
**c.** Adja meg, hogy nevezzük a komplexonometriában alkalmazott titrálószeret és az indikátorokat és adjon példát egy titrálószerre és egy indikátorra.