

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 015

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 NaOH úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (a).....

Az ivóvíznek kellemes ... (b).....kell legyen.

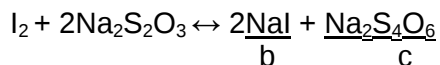
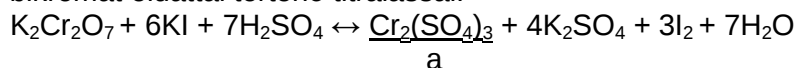
A végső korrekciós faktor a három meghatározott faktor....(c)..... átlagaként számítható ki.

II.3. A volumetriás módszereket a módszer alapjául szolgáló reakció természete szerint osztályozzuk. **(10p)**

a. Sorolja fel a volumetriás módszereket a reakciók természete szerint osztályozva.

b. Adjon három példát ivóvíz-minőségi mutatóra, amit komplexonometriás volumetriás módszerrel határoznak meg.

II.4. A nátrium- tioszulfát oldat korrekciós faktorának meghatározása történhet ismert koncentrációjú és faktorú kálium- bikromát oldattal történő titrálással. **(10p.)**



a. írja le az a, b és c vegyületek megnevezését

b. adja meg az alkalmazott egyensúlyi indikátort

c. adja meg a meghatározás során alkalmazott reakciók típusát