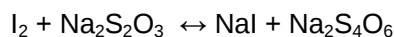


II TÉTEL (30 pont) – Varianta 052

II.1. Határozza meg egy oldat korrekciós faktorának fogalmát. **(4 p)**

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**
A H_2SO_4 volumetriás meghatározása esetén NaOH oldatot használva, a színátcsapás az egyenértékpontban(a).....-ról állandó rózsaszínre történik.
A Fe(II) meghatározásakor az oldatot melegen(b).....oldattal titráljuk az állandó rózsaszín szín megjelenéséig.
A 37°C -on fejlődő csírák meghatározására alkalmazott módszer neve: petri csészében történő.....(c)..... .

II.3. A nátrium- tioszulfát oldat faktorának megállapítása során a jódsav és a reagens oldat közötti reakció megy végbe. A kémiai reakció a következő: **(10p.)**



Kérlek:

- Egyenlítsd ki a redox reakciót, megadva az oxidálószer és redukálószer.
- Nevezd meg a reakciótermékeket

II.4. Osztályozza az ivóvízelosztó hálózatokat és ismertesse egyik vízelosztó hálózat két előnyét és két hátrányát. **(10p.)**