

II TÊTEL (30 pont) – Varianta 065

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

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

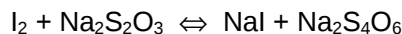
A víz lúgossága(a).....oldattal történő titrálással határozható meg.

A szag(b).....meghatározása abban áll, hogy a vízminta szagát összehasonlítják egy ismert szaggal.

A konduktivitás mértékegysége a nemzetközi mértékrendszerben a.... (c)

II.3. A nátrium- tioszulfát oldat faktorának megállapítása során a jód (ami a kálium- bikromát és kálium jodid reakciójából keletkezik savas közegben) és a reagens oldat közötti reakció megy végbe. A redox rendszer alapján egyenlítse ki a kémiai reakció egyenletét, megadva az oxidálószer és redukálószer.

(10p.)



II.4. Ismertesse a gyűrűs ivóvízelosztó hálózat öt jellegzetességét (előnyét és / vagy hátrányát). **(10p.)**