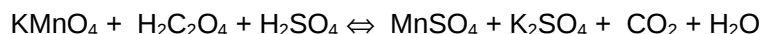


II TÉTEL (30 pont) – Varianta 075

II.1. Adjon meg két vegyületcsoportot, amelyek jellegzetes szagot kölcsönöznek a víznek.
(4 p.)

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**
A Fe(II) kimutatásakor a minta savanyítása 20% vagy 98%-os(a)..... sav adagolásával történik.
A gyűrűs vízelosztó hálózat esetén a víz a hálózat bármely pontjába legkevesebb.....(b).....irányból juthat el.
A víz szagának meghatározása 20-25°C- on és ...(c)...°C-on történik.

II.3. A vízben található oxidálható vegyületek meghatározásakor a mintához főlegben adagolt kálium- permanganát melegen, savas közegben oxálsavval reagál. A redox rendszer alapján egyenlítse ki az alábbi kémiai reakció egyenletét, ugyanakkor adja meg az oxidálószer és a redukálószer.
(10p.)



II.4. Az etalon oldatok előállíthatók az etalon vegyületek pontos mérésével és titrofix (ismert titerű anyag) segítségével.
(10p)

- Adja meg, hogy mik a titrofixek.
- Adjon két példát etalon oldatra / vegyületre.
- Adjon meg két feltételt, amit az etalon oldatoknak teljesíteniük kell.