

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 061

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

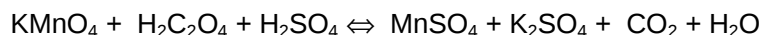
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6 p.)**

Az a víz, amelynek $\text{pH} = 8,2 \dots (a) \dots$ jellegű

Egy minta vezetőképessége valamennyi jelen levő ion vezetőképességének $\dots (b) \dots$ jelenti.

A víz szagának megállapítása hidegen ($20-50^\circ\text{C}$) valamint melegen $\dots (c) \dots ^\circ\text{C}$ -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)**

a. Adja meg, hogy mik a titrofixek.

b Adjon két példát etalon oldatra / vegyületre.

c. Adjon meg két feltételt, amit az etalon vegyületeknek teljesíteniük kell.