

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 072

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

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**
A semlegesítési reakcióban a kénsav grammegyenértéke úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk.....(a)....
A(b).....vízelosztó hálózatban a víz egyetlen irányba közlekedik.
A szag(c).....kifejezése az intenzitási fok alapján történik.

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.)**



Kéri:

- Egyenlítsse ki a redox reakciót, megadva az oxidálószer és redukálószer.
- Nevezze meg a reakciótermékeket

II.4. A víz szaga egy vízszennyezési indikátor. Kéri: **(10 p)**

- A víz szagának minőségi meghatározásának elvét.
- Adja meg a hőmérsékleti értékeket, amelyeken a víz szagát meghatározzák.
- Soroljon fel két eszközt, amelyeket ennél a meghatározásánál alkalmaznak.