

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 077

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

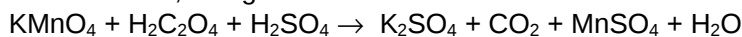
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p.)**

A H_2SO_4 meghatározása esetén NaOH oldatot használva, a színátcsapás az egyenértékponthoz(a).....-ról állandó rózsaszínre történik.

A Fe(II) meghatározásakor az oldatot melegben(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 vízben található oxidálható anyagok meghatározása kálium-permanganátos módszerrel is történhet, a végbemenő kémiai reakció a következő : **(10p.)**



Másolja le az egyenletet a vizsgalapra és oldja meg a következő követelményeket:

- Jelölje meg azokat az elemeket, amelyeknek változik az oxidációs száma.
- Írja le az oxidációs és a redukciós folyamatok egyenletét valamint adja meg az oxidálószer és a redukálószer.
- Határozza meg a reakció együtthatóit.

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