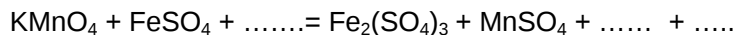


II TÉTEL (30 pont) – Varianta 082

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

II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p)**
A színes folyadékok esetén a bürettánál a térfogat leolvasása ..(a).. meniszkusszal történik.
A kénsav volumetriás meghatározásakor az alkalmazott indikátor a(b)....
A víz oldott sótartalmának (reziduú fix) meghatározásakor a méréseket analitikai
..... (c).....végezzük.

II.3. A Fe^{2+} ionok volumetriás meghatározásakor a következő kémiai reakció megy végbe **(20 p)**



- Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és egészítse ki a hiányzó reagensekkel valamint reakciótermékekkel.
 - Állapítsa meg az adott reakció sztöchiometriai együtthatóit.
 - Adja meg a pH tartományt, amelyen ez a reakció végbemegy.
 - Adja meg a használt indikátort és a színátcsapást.
-

