

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 081

II.1. Határozza meg, hogy miben áll a víz szagának mennyiségi meghatározása. **(4 p)**

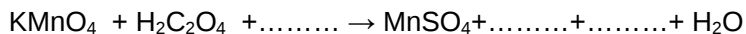
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p)**

A H_2SO_4 1 grammegyenértéke úgy számítható ki, hogy a molekulatömeget osztjuk ... (a).....

A színtelen folyadékok esetén a bürettánál a térfogat leolvasása ..(b).. meniszkusszal történik.

A kénsav volumetriás meghatározásakor az alkalmazott titrálószer a(c)...oldat.

II.3. Adott a következő kémiai reakció: **(20p)**



a. Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és egészítse ki a hiányzó vegyületekkel.

b. Állapítsa meg az adott reakció sztöchiometriai együtthatóit.

c. Számítsa ki a KMnO_4 grammegyenértékét ebben a reakcióban.

d. Adja meg a meghatározás során használt indikátort és a színátcsapást.

$$M_{\text{KMnO}_4} = 158$$