

II TÉTEL (30 pont) – Varianta 084

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

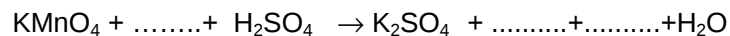
II.2. Írja a vizsgalapra a pontozott helyeknek megfelelő információkat: **(6p)**

Egy oldat korrekciós faktorát $\cdot(a) \dots$ tizedessel számítjuk ki.

Az ivóvíznél nem megengedett, hogy $\cdot(b) \dots$ szaga legyen.

Az elektromos vezetőképesség mértékegysége a nemzetközi mértékrendszerben a $\cdot(c) \dots$

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



a. Másolja le a vizsgalapra ezt az egyenletet és egészítse ki a hiányzó reagensekkel valamint reakciótermékekkel.

b. Állapítsa meg az adott reakció sztöchiometriai együtthatóit.

c. Adja meg, hogy ez a kémiai reakció melyik vízminőségi mutató meghatározásakor megy végbe.

d. Számítsa ki a KMnO_4 grammegyenértékét ebben a reakcióban.

e. Adja meg a használt indikátort

Se dă: $M_{\text{KMnO}_4} = 158$
