Peti domaći zadatak

Zaštita životne sredine

Ime i prezime\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Br.indeksa\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Br.bodova\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Odrediti pH 0,02M rastvora NH4OH ako je konstanta disocijacije na toj temperaturi KNH4OH =1,8 x 10-5.
2. Izračunati stepen hidrolize i pH u vodenom rastoru natrijum-acetata koncentracije 0,15 mol/dm3 . Konstanta disocijacije sirćetne kiseline iznosi 1,8 x 10-5 mol/dm3.
3. Da li će se izdvojiti talog SrSO4 ako se pomiješaju iste zapremine 10-3 M rastvora SrCl2 i Na2SO4? P(SrSO4)=3,6 x 10-7