UJI KOMPETENSI DASAR HIDROLISIS

1. Tentukan sifat larutan garam berikut ini :
2. NaBr(aq) c. NH4NO3(aq)
3. CH3COOK(aq) d. CH3COONH4(aq) , ( Ka=10-5 dan Kb=10-5 )
4. Terangkan mengapa :
5. Garam dari asam kuat basa lemah larutannya bersifat asam
6. Garam dari asam lemah basa kuat larutannya bersifat basa
7. Tentukan pH dari larutan :
8. NaBr(aq) 0,1 M c. NH4NO3(aq) 0,2 M

b. CH3COOK(aq) 0,4 M d. CH3COONH4(aq) 1 M ( Ka=10-5 dan Kb=10-5  )

1. Hitunglah pH campuran dari 100 mL larutan CH3COOH 0,1 M + 100 mL larutan NaOH 0,1 M ( Ka = 10-5 )
2. Hitunglah pH campuran dari 100 mL larutan NH3 0,2 M + 200 mL larutan HBr 0,1 M ( Kb = 10-5 )