

ULANGAN HARIAN**A****Materi : Kelarutan dan hasil kali kelarutan.****Hari/ Tanggal :****Waktu : 2x45 menit**

-
1. Diketahui senyawa garam PbSO_4 dan Zn(OH)_2 .
 - a. Tuliskan reaksi kesetimbangan dan persamaan K_{sp} dari setiap garam diatas.
 - b. Jika kelarutan dinyatakan dengan s , bagaimanakah hubungan K_{sp} dengan nilai s dari garam-garam berikut?
(Skor 10)
 2. Diketahui $K_{sp} \text{BaSO}_4 = 1 \times 10^{-10}$. Tentukan kelarutan BaSO_4 dalam:
 - a. 2 liter air
 - b. 2 liter larutan Na_2SO_4 0,2 M
(Skor 10)
 3. Larutan Ba(OH)_2 pada $T^\circ\text{C}$ mempunyai $\text{pH} = 9$. Tentukanlah kelarutan Ba(OH)_2 dalam larutan NaOH 0,1 M pada $T^\circ\text{C}$!
(Skor 10)
 4. Diketahui hasil kali kelarutan Cr(OH)_2 pada 298 K adalah $1,08 \times 10^{-19} \text{ mol/L}^3$, maka kelarutan dari Cr(OH)_2 sebesar
(Skor 10)
 5. Berapa gram MgF_2 ($K_{sp} = 7,42 \times 10^{-11}$) yang akan larut dalam 0,5 L NaF 0,1M.
(Ar Mg = 24; F= 19)
(Skor 10)

ULANGAN HARIAN**B****Materi : Kelarutan dan hasil kali kelarutan.****Hari/ Tanggal :****Waktu : 2x45 menit**

-
1. Jika diketahui $K_{sp} \text{Mg(OH)}_2 = 4 \times 10^{-12}$ maka kelarutan Mg(OH)_2 dalam larutan Ba(OH)_2 0,01 M adalah..... (Skor 10)
 2. Jika diketahui $K_{sp} \text{CaCO}_3$ adalah $4,8 \times 10^{-9}$. Tentukan:
 - a. Kelarutan CaCO_3 dalam air.
 - b. Kelarutan CaCO_3 dalam larutan $\text{Ca(NO}_3)_2$ 0,05M (Skor 10)
 3. Diketahui senyawa garam PbSO_4 dan Zn(OH)_2 .
 - c. Tuliskan reaksi kesetimbangan dan persamaan K_{sp} dari setiap garam diatas.
 - d. Jika kelarutan dinyatakan dengan s, bagaimanakah hubungan K_{sp} dengan nilai a dari garam-garam berikut? (skor 10)
 4. Larutan Ba(OH)_2 pada $T^\circ\text{C}$ mempunyai pH = 9. Tentukanlah kelarutan Ba(OH)_2 dalam larutan NaOH 0,2 M pada $T^\circ\text{C}$! (Skor 10)
 5. Diketahui hasil kali kelarutan Cr(OH)_2 pada 298 K adalah $1,08 \times 10^{-19} \text{ mol/L}^3$, maka kelarutan dari Cr(OH)_2 sebesar (Skor 10)