

Lampiran 05

SOAL PRETEST

Nama :

Kelas :

- Diketahui senyawa garam PbSO_4 dan Zn(OH)_2 .
 - Tuliskan reaksi kesetimbangan dan persamaan Ksp dari setiap garam diatas.
 - Jika kelarutan dinyatakan dengan s, bagaimanakah hubungan Ksp dengan nilai s dari garam-garam berikut?
- Diketahui $K_{sp} \text{BaSO}_4 = 1 \times 10^{-10}$. Tentukan kelarutan BaSO_4 dalam:
 - 2 liter air
 - 2 liter larutan Na_2SO_4 0,2 M
- Larutan Ba(OH)_2 pada $T^\circ\text{C}$ mempunyai pH = 9. Tentukanlah kelarutan Ba(OH)_2 dalam larutan NaOH 0,1 M pada $T^\circ\text{C}$!
- Diketahui harga tetapan hasil kali kelarutan beberapa garam sulfat sebagai berikut:

$$K_{sp} \text{PbSO}_4 = 1,7 \times 10^{-4}$$

$$K_{sp} \text{SrSO}_4 = 2,5 \times 10^{-7}$$

$$K_{sp} \text{BaSO}_4 = 1,1 \times 10^{-10}$$

$$K_{sp} \text{CaSO}_4 = 2,4 \times 10^{-10}$$
 Jika ke dalam larutan yang mengandung ion Pb^{2+} , Ba^{2+} , Sr^{2+} , Ca^{2+} yang berkonsentrasi sama ditetaskan larutan Na_2SO_4 0,1 M, bagaimana urutan pengendapan garam sulfat tersebut? Jelaskan!
- Larutan NaCl 0,01 M sebanyak 200 ml dicampurkan dengan 200 ml larutan $\text{Pb(NO}_3)_3$ 0,1 M ($K_{sp} \text{PbCl}_2 = 1,7 \times 10^{-5}$). Apakah terbentuk endapan PbCl_2 Jelaskan!

~Selamat mengerjakan~