

## Lampiran 08

**Soal Pretest**

1. Diketahui senyawa garam  $\text{PbSO}_4$  dan  $\text{Zn(OH)}_2$ .
  - a. Tuliskan reaksi kesetimbangan dan persamaan Ksp dari setiap garam diatas.
  - b. Jika kelarutan dinyatakan dengan s, bagaimanakah hubungan Ksp dengan nilai s dari garam-garam berikut?
2. Diketahui Ksp  $\text{BaSO}_4 = 1 \times 10^{-10}$ . Tentukan kelarutan  $\text{BaSO}_4$  dalam:
  - a. 2 liter air
  - b. 2 liter larutan  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  0,2 M
3. Larutan  $\text{Ba(OH)}_2$  pada  $T^\circ\text{C}$  mempunyai pH = 9. Tentukanlah kelarutan  $\text{Ba(OH)}_2$  dalam larutan  $\text{NaOH}$  0,1 M pada  $T^\circ\text{C}$ !
4. Diketahui harga tetapan hasil kali kelarutan beberapa garam sulfat sebagai berikut.
 
$$\begin{aligned} \text{Ksp PbSO}_4 &= 1,7 \times 10^{-4} \\ \text{Ksp SrSO}_4 &= 2,5 \times 10^{-7} \\ \text{Ksp BaSO}_4 &= 1,1 \times 10^{-10} \\ \text{Ksp CaSO}_4 &= 2,4 \times 10^{-10} \end{aligned}$$
 Jika ke dalam larutan yang mengandung ion  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Sr}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$  yang berkonsentrasi sama ditetaskan larutan  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  0,1 M, bagaimana urutan pengendapan garam sulfat tersebut? Jelaskan!
5. Larutan  $\text{NaCl}$  0,01 M sebanyak 200 ml dicampurkan dengan 200 ml larutan  $\text{Pb(NO}_3)_3$  0,1 M ( $\text{Ksp PbCl}_2 = 1,7 \times 10^{-5}$ ). Apakah terbentuk endapan  $\text{PbCl}_2$  Jelaskan!

~Selamat mengerjakan~