

Lampiran 9
------------

**Pretest**

1. Kelarutan  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  dalam air sebesar  $1 \times 10^{-2} \text{ molL}^{-1}$ , maka  $K_{\text{sp}} \text{Mg}(\text{OH})_2$  adalah.....
2. Jika kelarutan  $\text{PbI}_2$  ( $M_r = 461$ ) sebesar  $922 \text{ mgL}^{-1}$ , maka hasil kali kelarutan  $\text{PbI}_2$  adalah....
3. Jika konsentrasi  $\text{Ca}^{2+}$  dalam larutan jenuh  $\text{CaF}_2 = 2 \times 10^{-4} \text{ molL}^{-1}$ , maka hasil kali kelarutan  $\text{CaF}_2$  adalah...
4. Bila kelarutan kalsium fosfat ( $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ) dalam air adalah  $a \text{ mol}^{-1}$ , maka harga  $K_{\text{sp}}$  dari zat itu adalah...
5. Diketahui hasil kali kelarutan ( $K_{\text{sp}}$ ) dari  $\text{Mg}(\text{OH})_2 = 1,2 \times 10^{-11}$ . Bila larutan  $\text{MgCl}_2$   $0.2 \text{ M}$  dinaikkan pH nya dengan jalan penambahan  $\text{NaOH}$ , maka endapan akan mulai terbentuk pada pH kira-kira.....