

PRETEST

MATA PELAJARAN	: KIMIA
MATERI POKOK	: Ksp
SEMESTER / T.A	: GENAP / 2012/2013
ALOKASI WAKTU	: 60 Menit

Petunjuk pengisian:

1. Tulis namadn kelas pada lembar jawaban
2. Kerjakan soal dimulai dari soal yang dianggap mudah

Soal:

1. Bila kelarutan kalsium fosfat ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$) dalam air adalah $a \text{ molL}^{-1}$, maka harga K_{sp} dari zat tersebut adalah
2. Kelarutan $\text{Mg}(\text{OH})_2$ dalam air sebesar $1 \times 10^{-2} \text{ molL}^{-1}$, maka K_{sp} $\text{Mg}(\text{OH})_2$ adalah
3. Jika kelarutan PbI_2 ($M_r = 461$) sebesar 922 mgL^{-1} , maka hasil kali kelarutan PbI_2 adalah
4. Jika konsentrasi Ca^{2+} dalam larutan jenuh $\text{CaF}_2 = 2 \times 10^{-4} \text{ molL}^{-1}$, maka hasil kali kelarutan CaF_2 adalah
5. Diantaragaram berikut yang memiliki kelarutan paling besar adalah.....
 - A. AgCl , $K_{sp} = 10^{-10}$
 - B. AgI , $K_{sp} = 10^{-16}$
 - C. Ag_2CrO_4 , $K_{sp} = 3,2 \times 10^{-12}$
 - D. Ag_2S , $K_{sp} = 1,6 \times 10^{-11}$
 - E. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$, $K_{sp} = 1,1 \times 10^{-11}$
6. Tetapan hasil kali kelarutan dari perak azida, AgN_3 , timbel azida, $\text{Pb}(\text{N}_3)_2$, dan strontium flourida SrF_2 adalah sama besar pada suhu yang sama. Jika kelarutannya dinyatakan s , maka pada suhu yang sama...
7. Hasil kali kelarutan timbal(II)iodida adalah
8. Diketahui hasil kali kelarutan (K_{sp}) dari $\text{Mg}(\text{OH})_2 = 1,2 \times 10^{-11}$. Bila larutan MgCl_2 $0,2M$ dinaikkan pH nyadengan jalan penambahan NaOH , maka endapan akan mulai terbentuk pada pH kira-kira