

Lampiran 5

Kisi-Kisi Pretest

Mata pelajaran : Kimia
 Semester/tahun : Genap/2012
 Lama ujian : 2 x 45 menit
 Jumlah soal tes : 15 soal

No	Materi Pokok	Nomor soal	Jenjang kemampuan				Jumlah soal
		Pilihan jamak	C1	C2	C3	C4,C5, dan C6	
1.	Kelarutan dan hasil kali kelarutan	1,2	√				2
		4,11		√			2
		12			√		1
		3,5,6,7,8,9,10,13,14,15				√	10
Jumlah butir soal							15

Keterangan :

C1 : proses berpikir ingatan

C2 : proses berpikir pemahaman

C3 : proses berpikir penerapan

C4 : proses berpikir analisis, sintesis, dan evaluasi

No	Materi pokok	Soal Pilihan jamak	Klasifikasi	Tingkat kesukaran
1	Kelarutan dan hasil kali kelarutan pH terhadap kelarutan Pengaruh ion senama pH terhadap kelarutan	1. Berikut ini pernyataan yang benar tentang faktor yang mempengaruhi kelarutan adalah? a. Semakin tinggi suhu maka kelarutan suatu zat akan semakin kecil b. Semakin tinggi suhu maka tidak berpengaruh terhadap kelarutan c. Semakin tinggi suhu maka kelarutan suatu zat akan besar d. Semakin rendah suhu maka kelarutan suatu zat akan semakin tinggi e. Semakin rendah suhu maka tidak mempengaruhi kelarutan	C1	

No	Materi pokok	Soal Pilihan jamak	Klasifikasi	Tingkat kesukaran
		<p>2. Definisi dari tetapan hasil kali kelarutan adalah....</p> <p>a. Larutan yang sudah tidak dapat melarut kembali</p> <p>b. Jumlah maksimum zat yang terlarut ke dalam suatu pelarut</p> <p>c. Sejumlah tertentu zat yang telah melarut dan ada sebagian yang tidak larut</p> <p>d. Zat yang telah melarut seluruhnya dalam pelarut air</p> <p>e. perkalian konsentrasi ion-ion elektrolit yang sukar larut dalam larutan jenuhnya, dipangkatkan koefisiennya masing-masing</p>	C1	
		<p>3. Diketahui data Ksp beberapa senyawa sebagai berikut :</p> <p>$K_{sp} \text{ AgBr} = 5,0 \times 10^{-15}$</p> <p>$K_{sp} \text{ AgCl} = 1,8 \times 10^{-10}$</p> <p>$K_{sp} \text{ AgI} = 8,3 \times 10^{-12}$</p> <p>Dari data tersebut, urutan kelarutan dari yang terkecil ke yang terbesar adalah....</p> <p>a. $\text{AgBr} < \text{AgCl} < \text{AgI}$</p> <p>b. $\text{AgBr} < \text{AgI} < \text{AgCl}$</p> <p>c. $\text{AgCl} < \text{AgI} < \text{AgBr}$</p> <p>d. $\text{AgCl} < \text{AgBr} < \text{AgI}$</p> <p>e. $\text{AgI} < \text{AgBr} < \text{AgCl}$</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>4. Jika kelarutan Ag_2S adalah a, maka Ksp Ag_2S adalah =mo/L</p> <p>a. $4a^3$</p> <p>b. a^3</p> <p>c. $1/4a^3$</p> <p>d. $(1/4a)^{1/3}$</p> <p>e. $(1/4-a)^{1/3}$</p>	C2	
		<p>5. Perhatikan persamaan reaksi berikut :</p> $\text{Ag}_2\text{CrO}_{4(s)} \rightleftharpoons 2 \text{Ag}^+_{(aq)} + \text{CrO}_4^{2-}_{(aq)}$ <p>Dari persamaan reaksi tersebut, persamaan tetapan hasil kali kelarutan senyawa Ag_2CrO_4 yang benar adalah....</p> <p>a. $K_{sp} = 2[\text{Ag}^+][\text{CrO}_4^{2-}]^2$</p> <p>b. $K_{sp} = 2[\text{Ag}^+]^2[\text{CrO}_4^{2-}]^2$</p> <p>c. $K_{sp} = [\text{Ag}^+]^2[\text{CrO}_4^{2-}]$</p> <p>d. $K_{sp} = 2[\text{Ag}^+]^2[\text{CrO}_4^{2-}]$</p> <p>e. $K_{sp} = [\text{Ag}^+][\text{CrO}_4^{2-}]$</p>	C4,C5, dan C6	

No	Materi pokok	Soal Pilihan jamak	Klasifikasi	Tingkat kesukaran
		<p>6. Senyawa berikut yang memiliki kelarutan paling besar adalah.....</p> <p>a. AgCl, $K_{sp} = 10^{-10}$</p> <p>b. AgI, $K_{sp} = 10^{-16}$</p> <p>c. Ag_2CrO_4, $K_{sp} = 3,2 \times 10^{-12}$</p> <p>d. Ag_2S, $K_{sp} = 1,6 \times 10^{-11}$</p> <p>e. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$, $K_{sp} = 1,1 \times 10^{-11}$</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>7. 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.....</p> <p>a. $1 \times 10^{-8} \text{ M}$</p> <p>b. $4 \times 10^{-10} \text{ M}$</p> <p>c. $1 \times 10^{-12} \text{ M}$</p> <p>d. $4 \times 10^{-12} \text{ M}$</p> <p>e. $4 \times 10^{-14} \text{ M}$</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>8. Diketahui $K_{sp} \text{AgCl} = 1 \times 10^{-10}$. Maka kelarutan AgCl dalam NaCl 0,1 M adalah....</p> <p>a. $1 \times 10^{-5} \text{ mol/L}$</p> <p>b. $1 \times 10^{-6} \text{ mol/L}$</p> <p>c. $2 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$</p> <p>d. $2 \times 10^{-8} \text{ mol/L}$</p> <p>e. $1 \times 10^{-9} \text{ mol/L}$</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>9. Diketahui hasil kali kelarutan Cr(OH)_2 pada 298 K adalah $1,08 \times 10^{-19} \text{ mol}^3/\text{L}^3$, maka kelarutan dari Cr(OH)_2 sebesar....</p> <p>a. $3,0 \times 10^{-7} \text{ mol/L}$</p> <p>b. $3,22 \times 10^{-9} \text{ mol L}$</p> <p>c. $3,28 \times 10^{-9} \text{ mol/L}$</p> <p>d. $6,56 \times 10^{-10} \text{ mol/L}$</p> <p>e. $16,4 \times 10^{-10} \text{ mol/L}$</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>10. Kelarutan L(OH)_2 dalam air sebesar $5 \times 10^{-4} \text{ mol/L}$, sehingga larutan jenuh L(OH)_2 dalam air memiliki pH....</p> <p>a. 12,0</p> <p>b. 11,0</p> <p>c. 10,3</p> <p>d. 9,7</p> <p>e. 3,7</p>	C4,C5, dan C6	
		<p>11. Larutan jenuh basa L(OH)_3 mempunyai pH = 10. K_{sp} basa tersebut adalah....</p> <p>a. $3,3 \times 10^{-17}$</p> <p>b. $4,0 \times 10^{-16}$</p> <p>c. $2,7 \times 10^{-15}$</p> <p>d. $4,0 \times 10^{-12}$</p> <p>e. $3,3 \times 10^{-5}$</p>	C2	

