

### PEDOMAN PENSKORAN (Rubrik Penilaian)

Sekolah : SMA Negeri 1 Seputih Mataram  
Mata pelajaran : Kimia  
Tahun Pelajaran : 2012/2013  
Bentuk Tes : Tertulis (*Pre-Test*)

#### Pilihan Jamak

- |      |       |
|------|-------|
| 1. C | 11. A |
| 2. E | 12. A |
| 3. A | 13. D |
| 4. C | 14. B |
| 5. C | 15. E |
| 6. E |       |
| 7. A |       |
| 8. D |       |
| 9. A |       |

Skor Total pilihan jamak adalah  $15 \times 1 = 15$  poin

#### Essay

1. Perhatikan reaksi kesetimbangan senyawa-senyawa berikut :



Jelaskan reaksi diatas dengan menggunakan kalimat Anda sendiri!

Kriteria penilaian	Poin
Tipe 1, Senyawa $\text{CaCO}_3$ dalam fasa padat berkesetimbangan membentuk ion $\text{Ca}^{2+}$ dalam fasa aquos dan ion $\text{CO}_3^{2-}$ dalam fasa aquos memiliki $K_{sp}$ sebesar $2,8 \times 10^{-9}$ .	4
Tipe 2, Senyawa $\text{CaCO}_3$ berkesetimbangan membentuk ion $\text{Ca}^{2+}$ dan ion $\text{CO}_3^{2-}$ memiliki $K_{sp}$ sebesar $2,8 \times 10^{-9}$ .	2
Tipe 3, Senyawa $\text{CaCO}_3$ berkesetimbangan membentuk ion $\text{Ca}^{2+}$ dan ion $\text{CO}_3^{2-}$ .	1
Tipe 4 Siswa menjawab salah atau tidak menjawab	0

2. Apakah yang di maksud dengan kelarutan ?

Kriteria penilaian	Poin
Kelarutan menyatakan jumlah maksimum zat yang dapat larut dalam sejumlah pelarut	4
Kelarutan menyatakan zat yang larut dalam pelarut	2
Siswa menjawab salah atau tidak menjawab	0

3. Sebanyak 100 mL larutan jenuh magnesium fluoride ( $\text{MgF}_2$ ) pada  $18^\circ\text{C}$  diuapkan dan diperoleh 7,6 mg  $\text{MgF}_2$  padat. Berapakah  $K_{\text{sp}}$   $\text{MgF}_2$  pada  $18^\circ\text{C}$ ? (Ar Mg = 24 ; F = 19)

Kriteria penilaian	Poin
<p>Tipe 1, Mol MgF<sub>2</sub> = <math>\frac{7,6 \times 10^3}{(24 \times (2 \times 19))}</math> mol</p> <p>= <math>1,22 \times 10^{-4}</math> s</p> <p>= <math>\frac{1,22 \times 10^{-4}}{0,1 \text{ L}}</math></p> <p>= <math>0,0012 \text{ mol L}^{-1}</math></p> <p>MgF<sub>2</sub> (s) <math>\rightleftharpoons</math> Mg<sup>2+</sup> (aq) + 2F<sup>-</sup> (aq)</p> <p>S                      s                      2s</p> <p>K<sub>sp</sub> MgF<sub>2</sub> = [Mg<sup>2+</sup>] [F<sup>-</sup>]<sup>2</sup></p> <p>= s (2s)<sup>2</sup></p> <p>= 4s<sup>3</sup></p> <p>= 4 (0,0012)<sup>3</sup></p> <p>= <math>6,9 \times 10^{-9}</math></p>	4
	2
Tipe 2, Mol MgF <sub>2</sub> = $\frac{7,6 \times 10^3}{\dots}$ mol	0

$(24 \times (2 \times 19))$ $= 1,22 \times 10^4$ $s = \frac{1,22 \times 10^4}{0,1 \text{ L}}$ $= 0,0012 \text{ mol L}^{-1}$ <p>Tipe 3, Siswa menjawab salah atau tidak menjawab</p>	
---	--

Skor Total = 12