

Nama Siswa :

Kelas :

Guru : Dra. Lisna Hernawati M.Pd

Latihan Soal Tugas Mandiri

Penamaan Senyawa Anorganik dan Organik

KD. 3.8 Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia

I. Jodohkan Jawaban yang paling Tepat

Rumus Senyawa

Nama Senyawa

1. Na_2SO_4

a. Kalium klorida

2. MgCl_2

b. Aluminium sulfat

3. KCl

c. Asam asetat

4. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

d. Amonia

5. NH_3

e. Natrium sulfat

6. H_2SO_4

f. Magnesium klorida

7. CH_3COOH

g. Dinitrogen pentaoksida

8. N_2O_5

h. Asam sulfat

9. CuSO_4

i. Asam perklorat

10. HClO_4

j. Tembaga(II)sulfat

II. Tulislah rumus senyawa berikut ini, pilih dikunci jawaban rumus yang tepat dengan mendrop ke kotak yang sesuai

1. Kalium Permanganat	
2. Asam sianida	
3. Besi(III) klorida	
4. Aluminium nitrat	
5. Kalsium klorida	
6. Asam Fosfat	
7. Barium hidroksida	
8. Magnesium fosfat	
9. Sukrosa	
10. Formaldehida (formalin)	

Kunci Jawaban

<chem>KMnO4</chem>	<chem>HCN</chem>	<chem>FeCl3</chem>	<chem>Al(NO3)3</chem>
<chem>CaCl2</chem>	<chem>H3PO4</chem>	<chem>Ba(OH)2</chem>	<chem>Mg3(PO4)2</chem>
<chem>C12H22O11</chem>	<chem>HCOH</chem>		