



Lembar Kerja Peserta Didik

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas :

Nama :

Nomor Absen :

Tata Nama Senyawa

Tujuan Pembelajaran

Peserta didik mampu menentukan rumus dan tata nama senyawa dengan baik.

Input Materi

Setelah mempelajari nama-nama unsur dalam tabel periodik unsur, secara umum jenis-jenis unsur dikelompokkan menjadi unsur Logam dan unsur Non Logam. Tata nama senyawa diatur oleh IUPAC (*International Union of Pure Applied Chemistry*). Simaklah tata nama tersebut pada modul yang diberikan oleh gurumu atau pada link video berikut pada link video berikut : <https://youtu.be/1CPJq65Dsd4> atau scanlah QRcode berikut dengan smartphone/HP anda untuk membaca modul.



Modul Materi



Tabel Periodik Unsur

Simaklah video dan juga Peta konsep berikut untuk mempelajari tata nama :



Setelah menyimak materi tersebut untuk meningkatkan pemahaman anda maka selesaikan latihan soal berikut :



**Duduklah dalam berkelompok 4 orang
dan atur tempat duduknya untuk berdiskusi.
Ikutilah petunjuk yang ada pada setiap nomor soal**

1. Lengkapilah tabel berikut pada bagian yang belum lengkap! Jika masih mengalami kendala nama unsur dan lambangnya. Simaklah tabel periodik pada link berikut : [atau scanlah QRcode berikut dengan smatrphone/HP anda.](#)

No	Unsur Non Logam	Unsur Non Logam	Rumus Kimia/ Senyawa	Nama Senyawa
1	N (Nitrogen)	O (Oksigen)	N_2O	Dinitrogen monoksida
2	N (Nitrogen)			Dinitrogen trioksida
3	P (Fosfor)		PCl_3	
4		Cl (Klor)	CCl_4	
5	C (Karbon)			Karbon dioksida

No	Unsur Logam	Unsur Non Logam	Rumus Kimia/ Senyawa	Nama Senyawa
1	Na (Natrium)	Cl (klor)	$NaCl$	Natrium klorida
2	Mg (Magnesium)	O (oksigen)		
3	Al (aluminium)		$AlCl_3$	
4	Ca (kalsium)			Kalsium bromida
5		O (oksigen)	K_2O	

2. Lengkapilah rumus molekul dari kation dan anion berikut :

Anion Kation	Cl^-	NO_3^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}
K^+				
NH_4^+				
Cu^{2+}				
Al^{3+}				



3. Tulislah rumus kimia dari senyawa berikut :

- a. Kalsium oksida =
- b. Perak sulfat =
- c. Kalium permanganat =
- d. Besi (III) klorida =

**Drop dan draglah
nama berikut
ke tempat yang sesuai**

4. Tulislah nama senyawa rumus kimia berikut :

- a. PCl_5 = Barium monoksida
- b. N_2O_5 = Aluminium dioksida
- c. Al_2O_3 = Dinitrogen pentaoksida
- d. BaO = Fosforus pentaklorida

5. Tulislah tata nama senyawa asam berikut :

- a. H_2SO_4 = Asam nitrat
- b. HNO_3 = Asam klorida
- c. HCl = Asam asetat
- d. CH_3COOH = Asam sulfat

6. Tulislah tata nama senyawa asam berikut :

- a. KOH =
- b. NaOH =
- c. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ =
- d. $\text{Al}(\text{OH})_3$ =

7. Pasanglah angka pada tabel berikut sesuai dengan pasangan yang tepat .

No	Rumus Senyawa	
1	PCl_3	4
2	SO_3	6
3	KCl	1
4	SnO	3
5	HBr	2
6	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	5

Nomor Senyawa	Nama Senyawa
1	Kalium klorida
2	Asam bromida
3	Timah (II) oksida
4	Fosforus trioksida
5	Kalsium hidroksida
6	Sulfur trioksida

Setelah selesai kliklah FINISH dan pililah chek my answer untuk melihat nilai anda.