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 dikelompokan 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 :

KIMIA - SMATTERS MOFF

LIVEWORKSHEETS

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)	.....	$PC\ell_3$	.....
4	.....	Cℓ (Klor)	$CC\ell_4$	.....
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)	.....	$AlC\ell_3$	.....
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+}	.....	.....	.....	.....

KIMIA - SMATTERS MOFF

LIVEWORKSHEETS

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. $Mg(OH)_2$ = ...

d. $Al(OH)_3$ = ...

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	$Ca(OH)_2$	5

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

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

KIMIA - SMATTERS MOFF

LIVEWORKSHEETS