

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

TATA NAMA SENYAWA KIMIA



NAMA SISWA	:	
KELAS	:	X - ...



BAGIAN 1



Drag (tarik) kotak jawaban di bagian bawah tabel, kemudian drop (letakkan) pada kolom yang sesuai!

No	Kation (ion +)	Anion (ion -)	Rumus Kimia	Nama Senyawa
1	Na^+	Cl^-	NaCl	Natrium klorida
2	K^+	Br^-	...	...
3	Ba^+	...	BaS	...
4	Ca^{2+}	...	...	Kalsium Fluorida
5	...	I^-	...	Seng (II) iodida
6	Sn^{4+}	...	...	Timah (IV) klorida
7	Hg^{2+}	Cl^-	...	...
8	...	S^{2-}	...	Tembaga (II) Sulfida
9	Li^+	O^{2-}	...	...
10	Mg^{2+}	...	Mg_3N_2	...

Cl^-

Li_2O

HgCl_2

Magnesium Nitrida

F^-

N^{3-}

SnCl_4

Barium Sulfida

S^{2-}

CuS

KBr

Kalium Bromida

Cu^{2+}

Zn^{2+}

CaF_2

Merkuri (II) klorida

Fe^{2+}

Lithium Oksida



KEEP TRYING
YOU CAN
DO IT



Drag (tarik) kotak jawaban di bagian bawah tabel, kemudian drop (letakkan) pada kolom yang sesuai!

No	Unsur non Logam	Unsur Non Logam	Rumus Kimia	Nama Senyawa
1	Nitrogen	Oksigen	N_2O	Dinitrogen monoksida
2	Nitrogen	...	...	Dinitrogen trioksida
3	Fosfor	...	PCl_3	...
4	...	Chlor	...	Karbon tetraklorida
5	...	Oksigen	...	Diarsen pentaoksida

Fosfor triklorida

Arsen

Klor

CO_4

As_2S_5

N_2O_3

Oksigen

Karbon



BAGIAN 2

Pasangkan rumus senyawa kimia berikut dengan namanya !
(tariklah garis dari kotak sebelah kiri ke kotak sebelah kanan yang sesuai)



Nitrogen tribromida

Belerang tetrafluorida

Timah Oksida

Fosfor pentaklorida

Kalium klorida

Amonium bromida

Kalsium Nitrat

Perak Sianida

Asam Nitrat

Asam Sulfat



Tetap semangat
kamu pasti
BISA



BAGIAN 3

1. Pilihlah nama dari senyawa yang mempunyai rumus kimia NH_4NO_3 di bawah ini !

(klik pada jawaban yang kamu anggap benar)

☐ Amonia Nitrat

☐ Nitrida Nitrat

☐ Amonium Nitrat

☐ Titro Amonia

2. Rumus kimia dari senyawa Natrium Sulfat adalah...

(klik pada jawaban yang kamu anggap benar)

☐ NaS

☐ Na_2S

☐ Na_2SO_4

☐ NaSO_4

☐ Na_2SO_3

3. Pasangan rumus kimia dari senyawa di bawah ini yang merupakan pasangan yang benar adalah ...

(klik pada jawaban yang kamu anggap benar)

☐ CuSO_4 - Tembaga (II) Sulfat

☐ K_2O - Dikalium Dioksida

☐ $\text{Sn}(\text{SiO}_3)_2$ - Timah (IV) Silikat

☐ H_3PO_4 - Asam Posfit

☐ $\text{Mg}(\text{OH})_3$ - Magnesium Hidroksida

