

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)
TATANAMA SENYAWA KIMIA

Nama :

Kelas :

Sub Materi

Tatanama Senyawa (Senyawa Ion dan Senyawa Kovalen/Molekuler)

Tujuan Pembelajaran

Melalui kegiatan pembelajaran ini, peserta didik diharapkan mampu:

1. Mengidentifikasi nama unsur berdasarkan lambang unsur kimia dengan benar.
2. Menjelaskan aturan penulisan tatanama senyawa ion dan senyawa kovalen (molekuler) sesuai kaidah IUPAC.
3. Menentukan nama senyawa kimia berdasarkan rumus kimianya, dan sebaliknya.
4. Memasangkan nama senyawa dengan rumus kimianya secara tepat.

Bagian A. Nama Unsur Kimia

Petunjuk: Tuliskan Lambang unsur yang sesuai dengan Nama unsur kimia pada tabel berikut ini!

No	Lambang Unsur	Nama Unsur
1		Natrium
2		Klor
3		Magnesium
4		Oksigen
5		Kalium
6		Alumunium
7		Belerang
8		Kalsium
9		Besi
10		Hidrogen

Bagian B. Menjodohkan Nama dan Rumus Senyawa

Petunjuk: Jodohkanlah nama senyawa pada Bagian 1 dengan rumus kimia yang tepat pada Bagian 2! Tuliskan huruf jawaban pada kolom yang tersedia.

No	Bagian 1 - Nama Senyawa	Bagian 2 - Rumus Senyawa
1	Natrium klorida	NaCl
2	Karbon dioksida	Al ₂ O ₃
3	Magnesium oksida	CaCO ₃
4	Asam sulfat	CO ₂
5	Kalium hidroksida	N ₂ O ₅
6	Aluminium oksida	H ₂ SO ₄
7	Amonia	HCl
8	Kalsium karbonat	MgO
9	Asam klorida	NH ₃
10	Dinitrogen pentaoksida	KOH

Bagian C Beri nama senyawa Asam dan Basa berikut:

1. CH₃COOH :

2. NaOH :

Bagian D : Video referensi tata nama

Klik Video pada layar

