

SMAN 1 SILAEN
FASE E / KELAS X
LEMBAR KERJA
PESERTA DIDIK
TATA NAMA SENYAWA



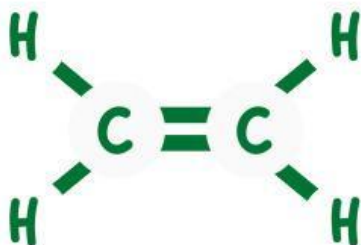
NAMA :
KELAS ;

Capaian Pembelajaran

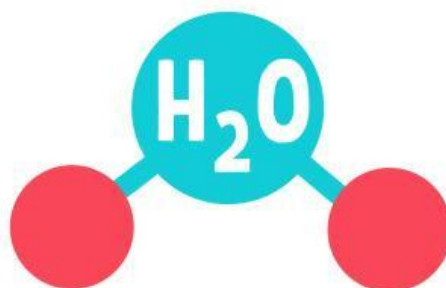
Peserta didik mampu mengamati, menyelidik dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari-hari; menerapkan konsep kimia dalam Pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global. Menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi

Tujuan Pembelajaran

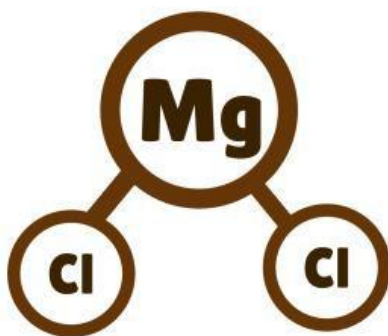
1. Memahami dan menerapkan aturan tata nama Senyawa Organik dan Anorganik sesuai dengan aturan IUPAC
2. Menyusun dan menuliskan rumus kimia dari nama senyawa
3. Peserta didik mampu mengidentifikasi dan menuliskan rumus kimia



Etena



Air



MgCl₂

PETUNJUK LKPD

1. Isilah kolom identitas anda pada sampul depan
2. Periksa Dan Bacalah LKPD Dengan Teliti Sebelum Mengerjakan Soal
3. Jawablah Pertanyaan Dengan Benar, Tepat Dan Rapi Pada Tempat Yang Telah Disediakan

RINGKASAN MATERI



SIMAK VIDEO DI ATAS

Berdasarkan Video di Atas, Jawablah pertanyaan berikut :

1. Tulislah aturan penulisan Tata Nama Senyawa Ionik Biner (dua unsur) ?
2. Tulislah aturan penulisan Tata Nama Senyawa Senyawa Kovalen Biner ?

Pilihlah satu jawaban yang paling benar

1. Nama dari senyawa yang mempunyai rumus kimia H_2CO_3 adalah

- A. Asam sitrat
- B. Asam Sulfat
- C. Asam Karbonat
- D. Asam Oksalat

2. Pasangan rumus kimia dan senyawa di bawah ini yang merupakan pasangan yang benar adalah

- A. NaCl : Natrium Klorida
- B. P_2O_3 : Difenosfor pentaklorida
- C. CaSO_3 : Kalium Sulfat
- D. BaI_2 : Barium Iodat

3. Berilah tanda $\checkmark$ pada kolom yang tersedia jika rumus kimia dan nama senyawanya sesuai dengan tepat

- 1. CaCl_2 = Kalium Klorin
- 2. KCl = Kalsium Klorida
- 3. KOH = Kalium Hidroksida
- 4. NO_2 = Nitrogen dioksida

Pasangkan Rumus Kimia dengan Nama Senyawa

KBr	•	•	Asam Klorida
AlI_3	•	•	Asam Klorida
PCl_3	•	•	Aluminium Iodida
HCl	•	•	Kalium Bromida

TATA NAMA POLIATOM

KATION /ANION	NO ₃ ⁻	SO ₄ ⁻²
Na ⁺		
Ba ²⁺		
*Al ³⁺		

Rumus Kimia	Nama Senyawa
HCl	
H ₂ SO ₄	
H ₃ PO ₄	

1.

Selamat Bekerja

2.