

**RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN
(RPP)**

Sekolah : SMA Swasta AI – Ulum Medan
 Mata Pelajaran : Kimia
 Kelas/Semester : X / Ganjil
 Materi Pokok : Ikatan Kimia (Bentuk Molekul)
 Kompetensi Dasar : 3.5 dan 4.5
 Alokasi Waktu : 8 JP (4x pertemuan)

A. Tujuan Pembelajaran

Melalui model pembelajaran *discovery learning*, peserta didik dapat mengidentifikasi bentuk-bentuk molekul dari beberapa senyawa berdasarkan teori VSEPR atau teori domain elektron, menjelaskan bentuk-bentuk molekul berdasarkan teori VSEPR atau teori domain elektron, dan menentukan bentuk-bentuk molekul berdasarkan teori VSEPR atau teori domain elektron serta merangkai model bentuk molekul dengan mengembangkan nilai karakter berpikir kritis , kreatif (**kemandirian**), kerjasama (**gotong royong**), tanggung jawab dan kejujuran (**integritas**) .

B. Media/alat, Bahan dan Sumber Belajar

Media : www.edmodo.com dan Zoom
Alat/Bahan : Gadget, sambungan data internet dan bahan-bahan di rumah siswa yaitu garam, gula dan air
Sumber Belajar : Buku Kimia Siswa Kelas X, BA ILMU

C. Langkah-Langkah Pembelajaran

Kegiatan Pendahuluan (10 Menit x 4 pertemuan)	
Mengawali pembelajaran dengan mengucapkan salam dan meminta untuk berdoa sebelum memulai pembelajaran.	
Pendidik membudayakan literasi sebelum memulai pembelajaran	
Pendidik menyampaikan apersepsi melalui gambar-gambar yang dikirim ke forum Kelas Edmodo	
Kegiatan Inti (35 Menit x 4 pertemuan)	
Penentuan Pertanyaan Mendasar	Peserta didik dibimbing untuk memperhatikan akan adanya keteraturan bentuk suatu benda berdasarkan kebutuhan atau hal lainnya Peserta didik menyimak video YouTube melalui <i>link disamping</i>
Menyusun Jadwal	<ul style="list-style-type: none"> • Peserta didik membuat ringkasan dari tayangan yang disaksikan • Peserta didik menganalisis tentang aturan VSEPR dan Hibridisasi Elektron • Peserta didik mempelajari tentang Bentuk Molekul berdasarkan PEB dan PEI • Peserta didik diminta untuk melakukan pengumpulan data secara akurat mengenai hasil identifikasi tentang bentuk molekul senyawa yang sudah dilakukan
Memonitor peserta didik dan kemajuan proyek	Peserta didik mengerjakan quiz dari alaman www.edmodo.com sesuai rancangan kegiatan. Guru memonitor aktivitas peserta didik selama menyelesaikan quiz menggunakan rubrik yang telah disediakan dan membantu memberikan saran jika ada permasalahan pada peserta didik.
Menguji hasil	Guru menilai laporan hasil pengerjaan quiz sesuai rancangan dari hasil yang dikerjakan peserta didik di chanel pembelajaran yang telah disediakan
Mengevaluasi pengalaman	Guru dan peserta didik melakukan refleksi terhadap aktivitas selama melakukan tugas proyek, melakukan diskusi di grup chatting untuk menjawab pertanyaan mendasar di awal
Kegiatan Penutup (15 Menit x 4 pertemuan)	
Guru dan peserta didik membuat kesimpulan tentang bentuk molekul yang merupakan keteraturan elektron dan mengkaitkannya dengan kebesaran Allah yang menciptakan segala sesuatu dengan sangat teratur.	

D. Penilaian Hasil Pembelajaran

1. Penilaian Pengetahuan; Teknik Penilaian: Kuis via www.edmodo.com
2. Penilaian Keterampilan; Penilaian Proyek / LKPD 9 Bentuk Molekul

Mengetahui
Kepala SMA Sw. AI Ulum Medan

Medan, 13 Juli 2020
Guru Mata Pelajaran

ENDANG PRISTIAWATY, M.Pd

DANI WAHYUDI, S.Pd



LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK

Jawablah pertanyaan berikut ini dengan jelas

1. Sebutkan 5 bentuk bentuk molekul dasar?
2. Gambarkan bentuk molekul dan tipe dari senyawa berdasarkan teori VSEPR
 - a. H_2O
 - b. PCl_5
3. **Hujan asam** merupakan peristiwa alam yang begitu mengkhawatirkan bagi umat manusia, karena dapat menyebabkan gangguan pernafasan pada makhluk hidup, kerusakan sarana dan prasarana serta merusak ekosistem. Gas yang menyebabkan terbentuknya hujan asam adalah gas-gas yang mengandung unsur Sulfur dan Nitrogen, diantaranya SO_2 dan NO_2 . Gambarkan bentuk molekul kedua gas yang dapat menghasilkan asam sulfat beserta tipe molekulnya

JAWABAN EVALUASI

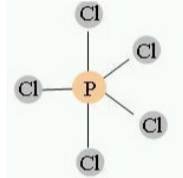
1. 5 bentuk dasar molekul :
 - a. Linear
 - b. Segitiga datar
 - c. Tetrahedral
 - d. Segitiga bipiramida
 - e. Oktahedral

2. Bentuk Molekul dari :
 - a. H_2O



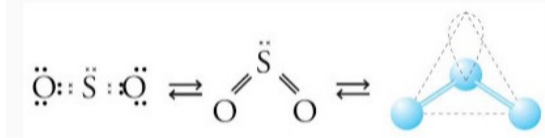
Tipe Molekul : AX_2E_2

2. Bentuk Molekul dari :
 - b. PCl_5



Tipe Molekul ; AX_5

3. Bentuk molekul dan tipenya :
 - a. SO_2



Tipe Molekul : AX_2