	SMA NEGERI 1 DARANGDAN	Mata P	elajaran : KIMIA		
Didah Halimah, S.Pd.		Kelas/Semester : X/Ganjil			
e-mail : dydah90@gmail.com		KD/Materi pokok : 3.5-4.5/ Bentuk Molekul			
RPP KIMIA : IKATAN KIMIA		Alokasi Waktu : 3 JP @45 Menit			
	KOMPETENSI DASAR				
3.5 Menerapkan Teori Tolakan Pasangan Elektron			4.5 Membuat model bentuk molekul dengan menggunakan		
Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain elektron		bahan-bahan yang ada di lingkungan sekitar atau perangkat			
dalam menentukan bentuk molekul.		lunak c	omputer		
Indikator Pencapaian Kompetensi (IPK)		Indikator	Pencapaian Kompetensi (IPK)		
3.5.1	Menyebutkan bentuk molekul suatu senyawa	4.5.1	Menunjukan bentuk molekul dari suatu senyawa		
	berdasarkan teori domain elektron	4.5.2	Mendemonstrasikan bentuk molekul menggunakan alat yang		
3.5.2	Menentukan bentuk molekul suatu senyawa		ada di lingkungan sekitar		
	berdasarkan teori hibridisasi	4.5.3	Menggunakan perangkat lunak komputer untuk menentukan		
3.5.3	Menggolongkan bentuk molekul berdasarkan		bentuk molekul dari suatu senyawa		
	tipe hibridisasinya	4.5.4	Mengelompokan senyawa berdasarkan bentuk molekulnya		
3.5.4	Mengklasifikasikan hubungan bentuk molekul	4.5.5	Membandingkan bentuk molekul dari beberapa senyawa		
	dengan kepolaran		dengan menggunakan alat peraga		
		4.5.6	Menciptakan alat peraga dengan bahan yang ada di		
			lingkungan sekitar		

## Tujuan pembelajaran

Melalui model pembelajaran project based learning dengan menggali informasi dari berbagai sumber belajar, penyelidikan sederhana dan mengolah informasi, diharapkan siswa terlibat aktif selama proses belajar mengajar berlangsung, memiliki sikap jujur, kerjasama, percaya diri, disiplin dalam melakukan pengamatan dan bertanggungjawab dalam menyampaikan pendapat, menjawab pertanyaan, memberi saran dan kritik, serta dapat Menerapkan Teori Tolakan Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain elektron dalam menentukan bentuk molekul. serta dapat menyajikan alat peraga bentuk molekul yang telah dibuat.

## Pendekatan, Metode dan Model Pembelajaran

Pendekatan : saintifik

: Diskusi kelompok, tanya jawab, dan penugasan Metode

Model : Project Based Learning.

## Media Pembelajaran

Media/Alat : Papan Tulis/White Board, LCD

#### **Sumber Belaiar**

- 1. Buku Kimia Kelas X, Kementerian dan Kebudayaan Tahun 2009.
- 2. Internet.
- 3. Buku/ sumber lain yang relevan.

KEG	KEGIATAN PEMBELAJARAN WAKTU KET			KET
	Pendahuluan		'15	
PENDAHULUAN	Guru member	Guru memberikan salam dan berdoa bersama (sebagai implementasi nilai		
	religius).			
	Guru mengabsen, mengondisikan kelas dan pembiasaan (sebagai			
	implementasi nilai disiplin).			
	Apersepsi: Guru menggali pengetahuan siswa tentang bagaimana cara			
	menggambarkan struktur lewis suatu unsur?			
	<ul> <li>Memotivasi: Guru memberikan gambar bentuk molekul garam dan bentuk</li> </ul>			
	molekul air.			
	Guru menyampaikan tujuan pembelajaran dan teknik penilai.			
KEGIATAN	Penentuan	Guru menayangkan PPT tentang proses respirasi	'100	
	pertanyaan	Guru meminta peserta didik mengamati bagaimana terjadinya		
	mendasar	proses respirasi?, senyawa apa saja yang terlibat dalam proses		
		respirasi tersebut? bagaimana bentuk molekulnya?		

KEG	KEGIATAN PEMBELAJARAN			KET
	Mendesain pelaksanaan projeck	<ul> <li>Peserta didik diarahkan untuk membuat kelompok yang terdiri dari 4 orang</li> <li>Guru memberikan materi tentang teori VSEPR dan Domain Elektron dalam menentukan bentuk molekul</li> <li>Peserta didik diminta merencanakan proyek membuat bentuk molekul suatu senyawa dengan menggunakan bahan yang terdapat dalam kehidupan sehari-hari</li> <li>Guru dan peserta didik membuat aturan penyelesaian proyek:         <ol> <li>Dilakukan secara berkelompok</li> <li>Lama kegiatan proyek disepakati</li> </ol> </li> <li>Senyawa yang dibuat ditentukan oleh kelompok dan tidak ada senyawa yang sama dari satu kelas</li> </ul>	Kerjasama, teliti, kolaboratif, jujur	
	Memonitor peserta didik dan kemajuan proyek	Guru dan peserta didik menyusun aktifitas penyelesaian proyek membuat bentuk molekul dari bahan-bahan yang terdapat dilingkungan sekitar      Hari/tanggal Kegiatan     Pembelajaran hari ini Peserta didik mengkaji tentan teori VSEPR dan teori Domain Elektron     Guru memeberikan penguatan kepada siswa tentang hal-hal yang belum difahami oleh siswa  Pertemuan Peserta didik diminta membuat bentuk molekul dari bahan yang ada dalam kehidupan sehari-hari     Peserta didik merancang proyek dan membuat bentuk molekul     Peserta didik mempresentasikan hasil karyanya  Guru memonitor aktivitas penting peserta didik selama menyelesaikan proyek. Misal: mendiskusikan bahan-bahan yang bias digunakan oleh peserta didik dan memantau kegiatan proyek	Kerjasama, jujur, teliti, komunikatif. Literasi  Pembelajarar HOTS: siswa berlatih mendesign proyek  4c, kolaborati	
	Menguji hasil	Guru menilai produk yang dibuat peserta didik		
	Mengevaluasi pengalaman	Guru memberikan saran-saran perbaikan  Pada akhir proses pembelajaran guru dan peserta didik melakukan refleksi terhadap aktivitas selama melakukan tugasproyek.  Perwakilan peserta didik diminta untuk mengungkapkan pengalamanya selama menyelesaikan proyek.  Guru dan peserta didik mengembangkan diskusi untuk memperbaiki kinerja selama proses pembelajaran, sehingga pada akhirnya ditemukan suatu temuan baru (new inquiry)		
PENUTUP	Guru membimbing peserta didik menyimpulkan kekurangan dan kesalahan yang			

PENILAIAN			
SIKAP	Observasi / Jurnal / Selama KBM		
PENGETAHUAN	Tes Tulis / Penugasan / Soal Tes/ Tugas / Selama KBM		
KETERAMPILAN	Unjuk Kerja / Pengamatan / Presentasi / Pengumpulan Tugas		

### **INSTRUMEN TES TERTULIS**

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Darangdan

Mata Pelajaran: KimiaKelas: X

Kompetensi dasar : 3.5 Menerapkan Teori Tolakan Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain

elektron dalam menentukan bentuk molekul.

#### Soal:

- 1. Diketahui beberapa senyawa:
  - 1) BCl<sub>3</sub>
  - 2) NH<sub>3</sub>
  - 3) CCI<sub>4</sub>

Dari senyawa diatas, tuliskan hibridisasinya dan tentukan bentuk molekulnya!

- 2. Ramalkan bentuk molekul dengan teori domain elektron dari senyawa
  - a. SO<sub>3</sub>
  - b. BeF<sub>2</sub>
  - c. SF<sub>6</sub> (Ar.B = 5, Ar.C= 6, Ar.O = 8, Ar.Cl= 17, Ar.N= 7, Ar.H=1, Ar.Be=4, Ar.S= 16, Ar.F=9)

## Pedoman penskoran:

Alternatif Penyelesaian	Skor
poin tertinggi dapat dicapai bila memenuhi langkah-langkah berikut     a. menuliskan konfigurasi elektron keadaan dasar     b. menuliskan konfigurasi elektron valensi pada saat promosi     c. menuliskan konfigurasi elektron valensi pada saat eksitasi     d. menentukan bentuk molekul	4
poin tertinggi dicapai bila memenuhi langkah-langkah berikut:     a. menuliskan konfigurasi elektron     b. menggambarkan struktur lewis     c. menentukan jumlah PEI dan PEB     d. menentukan bentuk molekul	4
Total skor	8

Nilai Perolehan =  $\frac{\text{SkorPerolehan}}{\text{skor maksimal}} \times 100$ 

# Instrumen Penilian Projek

# INSTRUMEN PENILAIAN KEGIATAN PROYEK MEMBUAT BENTUK MOLEKUL

Indikator : Membuat bentuk molekul dengan menggunakan bahan yang terdapat dalam

kehidupan sehari-hari

**Aspek penilaian**: Psikomotorik

Judul kegiatan : Membuat Bentuk Molekul

Tanggal Penilaian:

Kelas : X MIPA

No	Aspek	Deskripsi	Hasil penilaian	
			Ya	Tidak
2	Perencanaan:  - Menentukan senyawa yang akan dibuat bentuk molekulnya - Merancang langkah-langkah proyek dari awal sampai akhir - Menyusun jadwal perencanaan proyek - Menentukan kapan batas waktu proyek Pelaksanaan	<ul> <li>Apakah bentuk molekul yang dibuat sudah sesuai dengan bentuk molekul senyawanya?</li> <li>Apakah kegiatan sudah direncanakan dengan matang?</li> <li>Apakah waktu dimulainya proyek sudah ditentukan?</li> <li>Apakah proyek berakhir pada batas waktu yang ditentukan?</li> </ul>		
2	Kesesuaian bentuk moleul     senyawa     Kesesuaian simetris bentuk     molekul	<ul> <li>Apakah produk yang dibuat sudah sesuai bentuk molekulnya?</li> <li>Apakah produk yang dibuat simetris/ asimetris sesuai denga teori VSEPR dan Domain elektron?</li> </ul>		
3	Pelaporan - Laporan kegiatan proyek - Performa - Presentasi/penugasan	<ul> <li>Apakah laporan yang dibuat sudah sesuai dengan pedoman laporan proyek?</li> <li>Sikap percaya diri dan penguasaan materi</li> </ul>		

Nilai = <u>skor ya yang diperoleh</u> x 100 Skor total