

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP)

Nama Sekolah : SMAS Mujahidin Pontianak

Kelas / Semester : X / Ganjil

Mata pelajaran : Kimia

Pertemuan Ke- : 3

Materi : Bentuk Molekul

Alokasi Waktu : 45 Menit JP

A. Kompetensi Dasar dan Indikator Pencapaian Kompetensi

Kompetensi Dasar	Indikator Pencapaian Kompetensi
3.4 Menerapkan Teori Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan Teori Domain elektron dalam menentukan bentuk molekul.	• Memprediksi bentuk molekul dengan teori Elektron Kulit Valensi (VSEPR) dan teori Domain Elektron.
4.4 Membuat model bentuk molekul dengan menggunakan bahan-bahan yang ada di lingkungan sekitar atau perangkat lunak komputer.	• Membuat dan memaparkan model bentuk molekul dari bahan-bahan bekas.

B. TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran peserta didik diharapkan dapat memahami permasalahan yang akan diselesaikan, membuat karya dan mempresentasikan hasil diskusi kelompok dengan rasa tanggung jawab dan ketelitian yang berkaitan dengan *teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul* dengan tepat.

C. PENDEKATAN, MODEL, METODA

1. Pendekatan : Saintifik
2. Model : Problem Based Learning
3. Metoda : Diskusi kelompok, performa kelompok, penugasan

D. LANGKAH-LANGKAH PEMBELAJARAN

KEGIATAN PENDAHULUAN (5 MENIT)
<ul style="list-style-type: none">• Melakukan pembukaan dengan salam pembuka dan berdoa.• Menyampaikan tujuan pembelajaran pertemuan hari ini.• Apersepsi materi yang akan disampaikan.• Menyampaikan lingkup dan teknik penilaian yang akan digunakan.
KEGIATAN INTI (35 MENIT)
<ul style="list-style-type: none">• Peserta didik diberi motivasi atau rangsangan untuk memusatkan perhatian pada topik materi : <i>teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul</i>.• Mengamati dengan seksama materi : <i>teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul</i> , dalam bentuk video pembelajaran yang disajikan.• Guru mempersilahkan peserta didik untuk bergabung dengan kelompok mereka melalui googel meet.• Guru memberikan lembar kerja yang telah dibagikan sebelum pertemuan melalui googel from tentang <i>teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul</i> kepada masing-masing kelompok.• Peserta didik mempersiapkan bahan-bahan dan alat-alat untuk membuat bentuk molekul yang di minta pada lembar kerja dengan kelompoknya masing-masing tentang <i>teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul</i>.

- Peserta didik mencari dan membaca berbagai referensi dari berbagai sumber untuk melengkapi pemahaman tentang *teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul* untuk bahan diskusi kelompok.
- Salah satu perwakilan kelompok mempersentasikan hasil karya berupa *bentuk molekul* sedangkan kelompok yang lain menanggapi hasil persentasi.
- Mengevaluasi dan menyimpulkan materi *teori domain elektron dalam menentukan bentuk molekul*.

REFLEKSI DAN KONFIRMASI (5 MENIT)

- Refleksi pencapaian siswa/formatif asesmen, dan refleksi guru untuk mengetahui ketercapaian proses pembelajaran dan perbaikan.
- Menginformasikan kegiatan pembelajaran yang akan dilakukan pada pertemuan berikutnya.
- Guru mengakhiri kegiatan belajar dengan memberikan pesan dan motivasi tetap semangat belajar dan diakhiri dengan berdoa.

E. PENILAIAN PEMBELAJARAN (ASESMEN)

No	Aspek yang dinilai	Bentuk Penilaian	Instrumen Penilaian	Waktu Penilaian
1	Sikap	Observasi dan Jurnal	Pengamatan sikap (jurnal)	Selama KBM
2	Pengetahuan	Tes tertulis	Soal tes	Setelah KBM
3	Keterampilan	- Unjuk kerja - Laporan tertulis	- Pengamatan unjuk kerja - Penilaian laporan tertulis	- Pada saat presentasi - Pengumpulan tugas

**Mengetahui,
Kepala Sekolah**

**Umar Budiman, S.Pd
NIP. -**

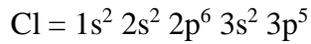
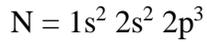
**Pontianak, 13 Juli 2020
Guru Mata Pelajaran,**

**Desy Rachmawati, S.Pd
NIP. -**

Lampiran

Soal Tes

1. Konfigurasi elektron:



Bentuk molekul dari senyawa yang terjadi jika kedua unsur tersebut berikatan sesuai kaidah oktet adalah

- a. Linear
- b. Segitiga piramida
- c. Tetrahedral
- d. Segitiga bipiramida
- e. Oktahedral

2. Suatu senyawa terbentuk dari dua buah ${}_1\text{A}$ dan ${}_8\text{B}$. senyawa tersebut memiliki bentuk molekul sesuai dengan kaidah oktet dengan tepat adalah

- a. Tetrahedral
- b. Segitiga planar
- c. Bentuk V
- d. Segitiga piramida
- e. Oktahedral

Pedoman Penskoran

1. Jawaban = B (segitiga piramida) Skor = 5
2. Jawaban = C (bentuk V) Skor =5

Skor total = 10

$$\text{Skor Penilaian} = \frac{\text{Skor yang diperoleh}}{\text{Skor Maksimal}} \times 100$$