

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan : SMA (kimia)
Kelas / Semester : XI / 1 (Satu)
Tema : Struktur Atom
Sub Tema : Bentuk Molekul
Pertemuan ke : 6
Alokasi Waktu : 2 x 45'

1. TUJUAN PEMBELAJARAN :

1. Siswa mampu menjelaskan bentuk molekul berdasarkan teori pasangan elektron
2. Siswa mampu menjelaskan bentuk geometri molekul dengan perkiraan besarnya sudut ikatan.

2. KEGIATAN PEMBELAJARAN Pertemuan Pertama

Tahap Kegiatan	Aktivitas Siswa/Guru	Alokasi waktu
1. Pendahuluan	Apersepsi : pertanyaan kepada siswa tentang ikatan kovalen di kelas X. Motivasi : Apabila materi ini dikuasai dengan baik, maka siswa diharapkan mampu menentukan bentuk geometri molekul.	10 menit
2. Inti	a. Membagi siswa menjadi 5 kelompok, masing-masing kelompok diberikan balon 1. Kelompok 1 dibagi 2 balon 2. Kelompok 2 dibagi 3 balon 3. Kelompok 3 dibagi 4 balon 4. Kelompok 4 dibagi 5 balon Kelompok 5 dibagi 6 balon Masing-masing balon ditiup dan kemudian digabungkan, dari hasil gabungan balon, akan terbentuk bentuk dasar geometri suatu molekul.	10
	b. Siswa dapat diberikan stimulus berupa pemberian materi oleh guru (selain itu misalkan dalam bentuk lembar kerja, tugas mencari materi dari buku paket atau - penunjang lain, dari internet/materi yang berhubungan dengan lingkungan, atau pemberian contoh-contoh materi untuk dapat dikembangkan peserta didik, dari media interaktif, dsb) menghubungkan bentuk geometri molekul. Dengan teori domain . (Bahan: Buku paket kimia SMA dan MA kelas X.1	10
	c. Siswa mengkomunikasikan secara lisan atau mempresentasikan mengenai bentuk geometri molekul. Dengan teori domain maupun hibridisasi.	10
	d. Siswa dan guru secara bersama-sama membahas bentuk geometri molekul. Dengan teori domain	10
	e. Siswa mengerjakan beberapa soal mengenai bentuk geometri molekul. Dengan teori domain.	10
	f. Siswa dan guru secara bersama-sama membahas jawaban soal-	10

Tahap Kegiatan	Aktivitas Siswa/Guru	Alokasi waktu
	soal dalam buku buku paket atau referensi lain . g. Siswa mengerjakan beberapa soal latihan dalam buku buku paket atau referensi lain sebagai tugas individu.	10
3. Penutup	a. Siswa membuat rangkuman dan menyimpulkan dari materi mengenai bentuk geometri molekul. Dengan teori domain	10

3. PENILAIAN

Teknik tugas individu, kuis, ulangan harian

Bentuk instrumen : uraian singkat, pilihan ganda

1. Tentukan tipe molekul dan bentuk geometri senyawa berikut berikut:

a. IF_3 b. XeF_4 c. CH_4 d. NCl_3

2. Tentukan tipe molekul dan bentuk geometri senyawa berikut berikut:

a. SO_2 b. XeO_2 c. XeOF_4 d. SOCl_2

Jawaban :

1. Tipe molekul

a. AX_3E_2 (T) b. AX_4E_2 (segiempat datar) c. AX_4 (tetrahedral) d. AX_3E (piramida trigonal)

2. Tipe molekul

a. $\text{AX}_2\text{E}(\text{V})$ b. AX_2E_2 (V) c. AX_5 (bipiramida trigonal)
d. AX_3E (piramida trigonal)

Metro, 7 April 2021



Guru Mata Pelajaran Kimia

Dra. NUGRAHENI M.Pd.

NIP 19671117 200512 004