

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. $AX_2E(V)$ 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