

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

KIMIA

Bentuk Molekul

Untuk :

**XI
SMA**



Nama :

Kelas :

No Absen :

Disusun oleh : Revani Putri I

PETUNJUK

Sebelum melanjutkan, silahkan baca petunjuk berikut ini :

1. Perhatikan video interaktif yang tercantum untuk dapat mengerjakan lembar kerja siswa
2. Bacalah setiap perintah yang ada pada lembar kerja siswa dengan cermat!
3. Jawablah setiap pertanyaan dengan sungguh-sungguh
4. Jika terdapat perintah yang kurang jelas, atau ada hal yang perlu dibicarakan silahkan bertanya kepada gurumu.

DAFTAR ISI

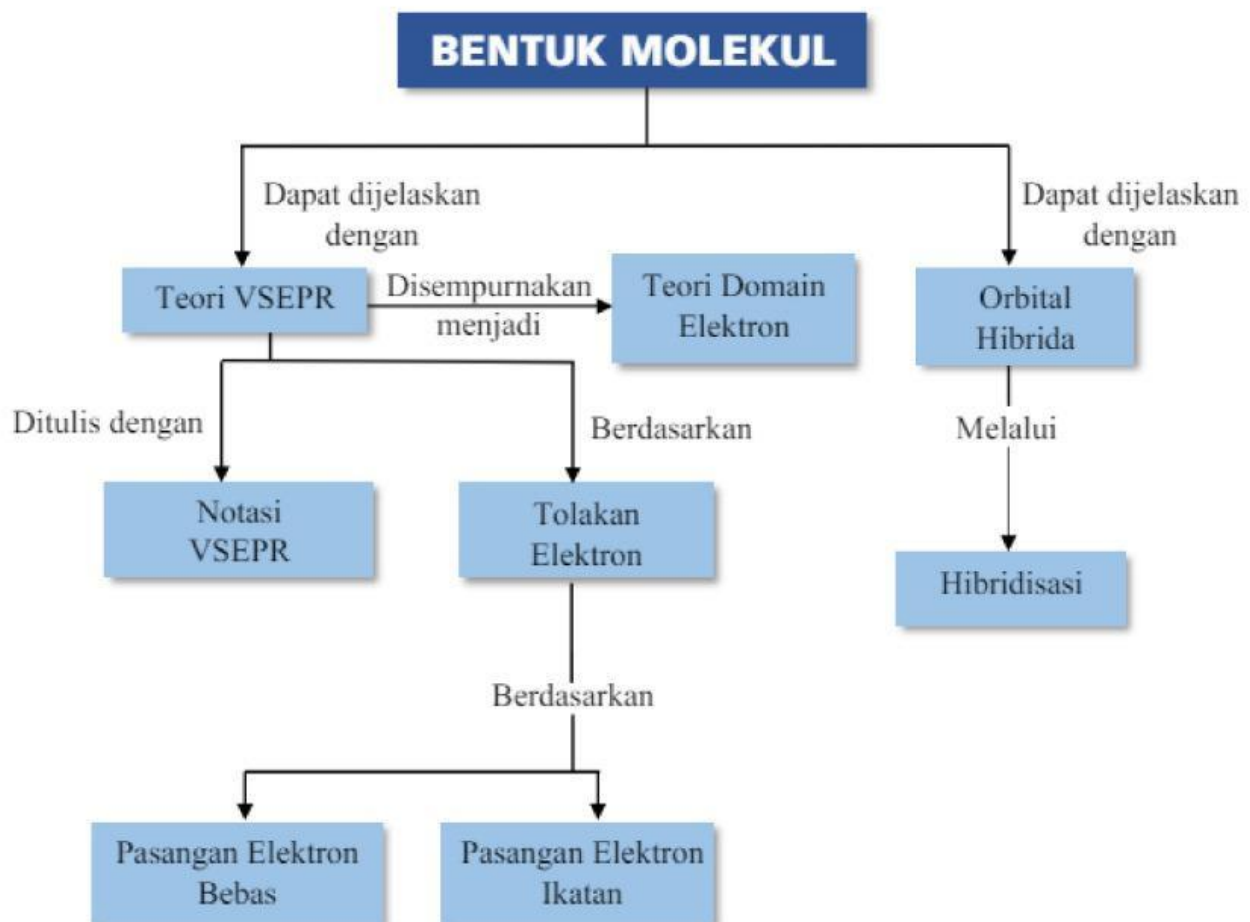
Sebelum melanjutkan, silahkan baca petunjuk berikut ini :

1. Perhatikan video interaktif yang tercantum untuk dapat mengerjakan lembar kerja siswa
2. Bacalah setiap perintah yang ada pada lembar kerja siswa dengan cermat!
3. Jawablah setiap pertanyaan dengan sungguh-sungguh
4. Jika terdapat perintah yang kurang jelas, atau ada hal yang perlu dibicarakan silahkan bertanya kepada gurumu.

TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Melalui video interaktif, peserta didik dapat memahami bentuk molekul berdasarkan teori domain elektron
2. Melalui video interaktif, peserta didik dapat memahami bentuk molekul berdasarkan teori hibridisasi

PETA KONSEP



PERTEMUAN 1

VIDEO INTERAKTIF

Silahkan perhatikan video berikut ini dengan seksama



Berikut adalah link untuk menuju pada
Website Molview
<https://molview.org/>

LATIHAN SOAL

1. Tentukan bentuk molekul dari SF_6 lalu gambarkan bentuk molekul 3 dimensi nya. Kamu dapat menggunakan bantuan website Molview untuk membuktikan jawabanmu

THINK

PAIR

SHARE

2. Diketahui konfigurasi electron

P = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Cl = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

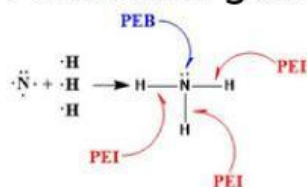
Bentuk molekul apakah yang terbentuk dari senyawa yang terjadi jikalau kedua unsur tersebut berikatan sesuai hukum oktet? Jelaskan!

THINK

PAIR

SHARE

3. Perhatikan gambar berikut



Menurut pendapat kalian, berdasarkan struktur lewis tersebut, jelaskan bentuk molekul yang terbentuk!

THINK

PAIR

SHARE

4. Suatu bentuk molekul memiliki ciri-ciri berikut :

- Memiliki 3 pasangan elektron ikatan (PEI)
- Memiliki 2 pasangan elektron bebas (PEB)
- Contoh molekul nya diantaranya adalah ClF_3 , BrF_3

Tentukan bentuk molekul tersebut dan jelaskan alasannya!

THINK

PAIR

SHARE

PERTEMUAN 2

VIDEO INTERAKTIF

Silahkan perhatikan video berikut ini dengan seksama



LATIHAN SOAL

1. Gambarkan hibridisasi dari NH_3 lalu tentukan bentuk molekul yang terbentuk

THINK

PAIR

SHARE

2. Suatu bentuk molekul memiliki ciri-ciri sebagai berikut :

- Memiliki orbital s sejumlah 1, p sejumlah 1, dan d sejumlah 0
- Contoh molekul nya diantaranya adalah BeCl_2 dan BeH_2

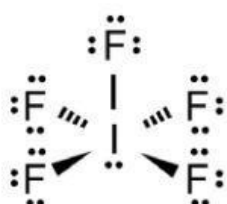
Tentukan bentuk molekul tersebut dan jelaskan alasannya!

THINK

PAIR

SHARE

3. Perhatikan gambar berikut



Gambar tersebut adalah bentuk molekul dari IF5 secara 2 dimensi. Berdasarkan gambar tersebut maka jenis hibridisasi dari IF5 dan bentuk molekul yang terbentuk ialah...

THINK

PAIR

SHARE

4. Perhatikan gambar berikut

	2s	2p						
Keadaan dasar	<table border="1"><tr><td>1↓</td></tr></table>	1↓	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1	<table border="1"><tr><td></td></tr></table>	
1↓								
1								
1								
Tereksitasi	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1	<table border="1"><tr><td>1</td></tr></table>	1
1								
1								
1								
1								

Berdasarkan diagram tersebut, bagaimana bentuk molekul dari molekul tersebut dan alasannya adalah

THINK

PAIR

SHARE

1

2

PENUTUP

