

# Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

## KIMIA

### Bentuk Molekul

Untuk :

XI  
SMA



**Nama :** .....

**Kelas :** .....

**No Absen :** .....

Disusun oleh : Revani Putri I

LIVE WORKSHEETS

## 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 sunguh-sungguh
4. Jika terdapat perintah yang kurang jelas, atau ada hal yang perlu dibicarakan silahkan bertanya kepada gurumu.

# DAFTAR ISI

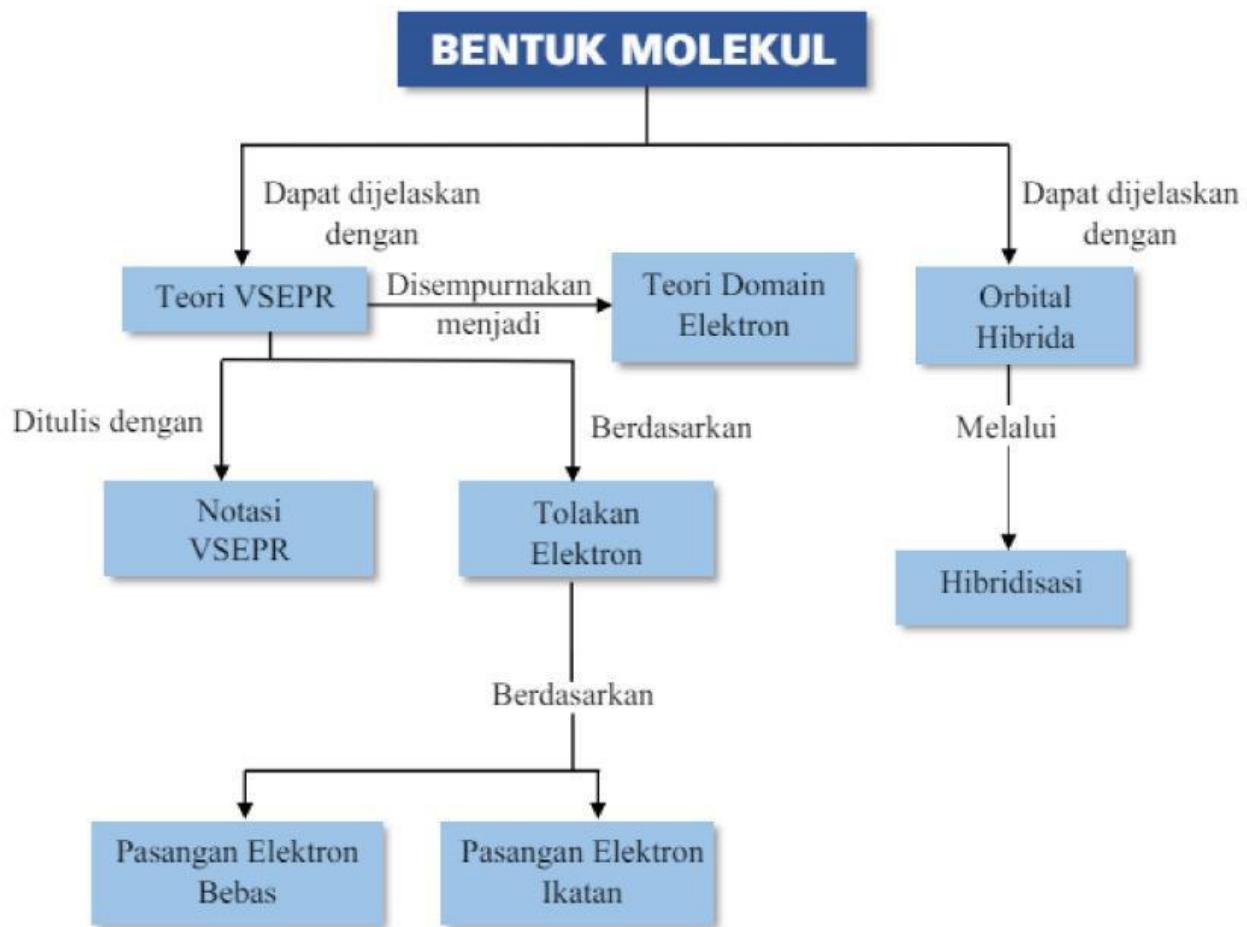
Sebelum melanjutkan, silahkan baca petunjuk berikut ini :

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 sunguh-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<sub>6</sub> 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<sub>2</sub> 2s<sub>2</sub> 2p<sub>6</sub> 3s<sub>2</sub> 3p<sub>3</sub>

Cl = 1s<sub>2</sub> 2s<sub>2</sub> 2p<sub>6</sub> 3s<sub>2</sub> 3p<sub>5</sub>

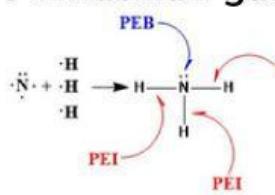
Bentuk molekul apakah yang terbentuk dari senyawa yang terjadi jika lau kedua unsur tersebut berikatan sesuai hukum oktet? Jelaskan!

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<sub>3</sub>, BrF<sub>3</sub>

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<sub>3</sub> lalu tentukan bentuk molekul yang terbentuk

THINK

PAIR

SHARE

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

- Memiliki orbital s sejumlah 1, p sejumlah 1, dan d sejumlah 0
- Contoh molekul nya diantaranya adalah BeCl<sub>2</sub> dan BeH<sub>2</sub>

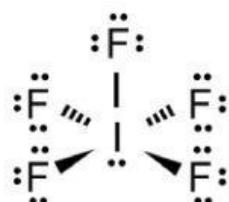
Tentukan bentuk molekul tersebut dan jelaskan alasannya!

THINK

PAIR

SHARE

3. Perhatikan gambar berikut



Gambar tersebut adalah bentuk molekul dari  $\text{IF}_5$  secara 2 dimensi. Berdasarkan gambar tersebut maka jenis hibridisasi dari  $\text{IF}_5$  dan bentuk molekul yang terbentuk ialah...

THINK

PAIR

SHARE

4. Perhatikan gambar berikut

	2s	2p
Keadaan dasar	1l	1 1
Tereksitasi	1	1 1 1

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

THINK

PAIR

SHARE

1

2

# PENUTUP

