

## IDENTITAS

NAMA : Wa Ode Fatma Ferdiansyah, S.Pd

Instansi : SMA NEGERI 1 LASALIMU

KIMIA

MATERI : BENTUK MOLEKUL

Identitas peserta didik

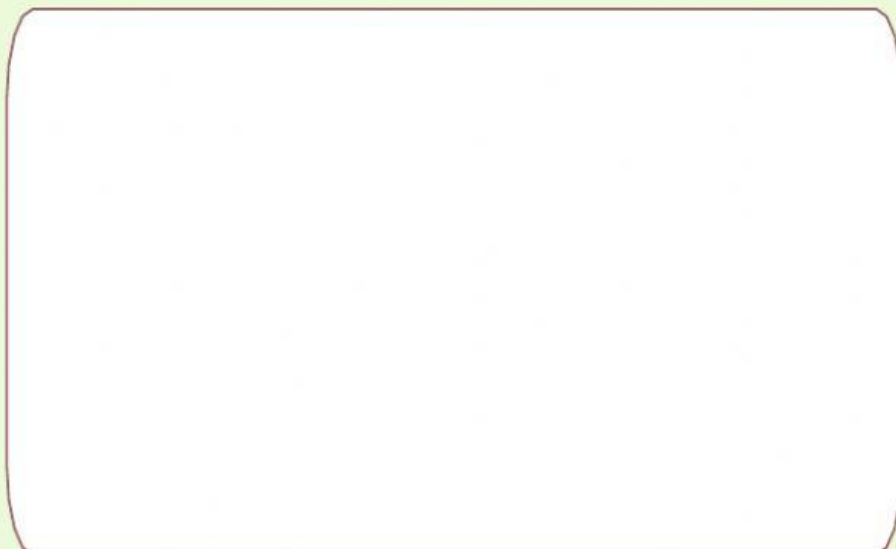
Nama

Kelas

DENGARKAN MP3 BERIKUT:

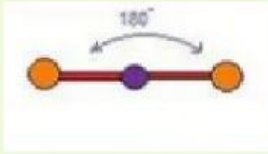


PERHATIKAN VIDEO PENJELASAN BENTUK MOLEKUL BERIKUT:



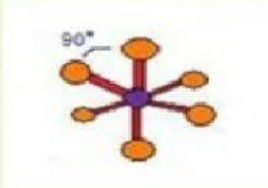
## DROP DOWN

1.



Molekul disamping berbentuk.....

2.



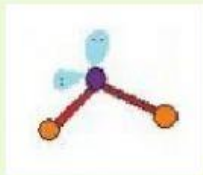
Molekul disamping berbentuk.....

3.



Rumus molekulnya.....

4.



Nama molekul.....

## PILIHAN GANDA

1. Unsur C ( $Z = 4$ ) bersenyawa dengan unsur H ( $Z = 1$ ) membentuk  $\text{CH}_4$ . Banyaknya pasangan elektron bebas pada atom pusat dalam senyawa  $\text{CH}_4$  adalah ...

- A. 0
- B. 1
- C. 2
- D. 3
- E. 5

2. Suatu molekul mempunyai enam pasang elektron disekitar atom pusat, dua diantaranya merupakan PEB, maka bentuk molekul yang paling mungkin adalah...
  - A. Segitiga datar
  - B. Segiempat datar
  - C. Bentuk T
  - D. Piramida segiempat
  - E. Linear
3. Suatu senyawa memiliki jumlah domain elektron ikatan 3 dan domain elektron bebas 0, bentuk molekul dari senyawa tersebut adalah .....
  - A. Linear
  - B. Tetrahedral
  - C. Segitiga datar
  - D. Oktahedral
  - E. Bipiramida segitiga

## KOTAK CENTANG

Berilah tanda centang pada jawaban yang benar

1. Jumlah PEI dan PEB molekul  $\text{H}_2\text{O}$  ( $1\text{H}$  dan  $8\text{O}$ ) adalah ...

1 dan 2      2 dan 3      1 dan 3      2 dan 2      2 dan 1

2. Molekul dibawah ini yang memiliki sudut ikatan terbesar adalah ...

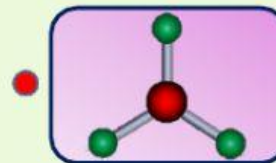
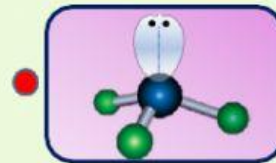
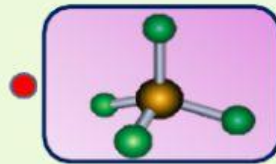
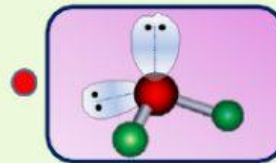
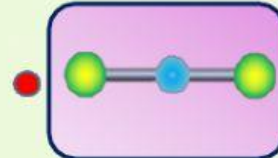
$\text{H}_2\text{O}$        $\text{NH}_3$        $\text{BF}_3$        $\text{IF}_3$        $\text{BeCl}_2$

3. Bentuk molekul  $\text{ClF}_3$  adalah ...

Segitiga planar      Piramida trigonal      Planar bentuk T      Tetrahedral

## MENJODOHKAN DENGAN GARIS

Tariklah garis sesuai dengan pasangannya masing-masing



## DRAG & DROP

Letakkan keterangan yang sesuai dari Formula (Notasi) bentuk molekul berikut:

**AX<sub>n</sub>E<sub>m</sub>**

Diagram illustrating the components of the molecular formula notation **AX<sub>n</sub>E<sub>m</sub>** and their corresponding descriptions:

- A**: Atom Pusat
- X**: Pasangan Elektron Ikatan
- n**: Jumlah PEI
- E**: Pasangan Elektron Bebas
- m**: Jumlah PEB

SELAMAT BEKERJA



