

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:

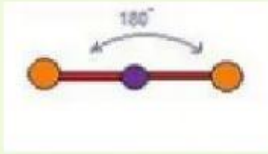


PERHATIKAN VIDEO PENJELASAN BENTUK MOLEKUL BERIKUT:



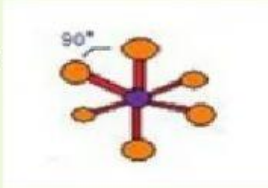
DROP DOWN

1.



Molekul disamping berbentuk.....

2.



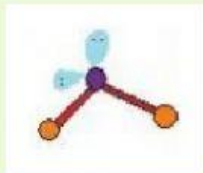
Molekul disamping berbentuk.....

3.



Rumus molekulnya.....

4.



Nama molekul.....

PILIHAN GANDA

1. Unsur C ($Z = 4$) bersenyawa dengan unsur H ($Z = 1$) membentuk CH_4 . Banyaknya pasangan elektron bebas pada atom pusat dalam senyawa 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 H_2O (1H dan 8O) 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 ...

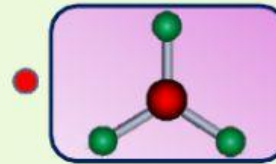
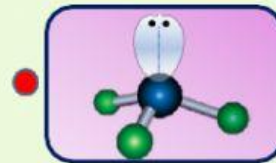
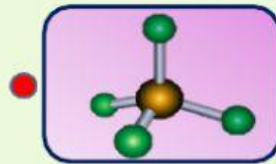
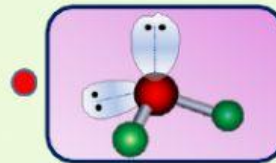
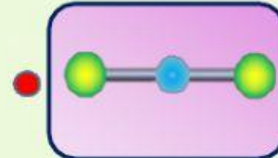
H_2O NH_3 BF_3 IF_3 BeCl_2

3. Bentuk molekul 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_nE_m

Diagram illustrating the components of the molecular formula notation **AX_nE_m** and their corresponding descriptions:

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

SELAMAT BEKERJA



