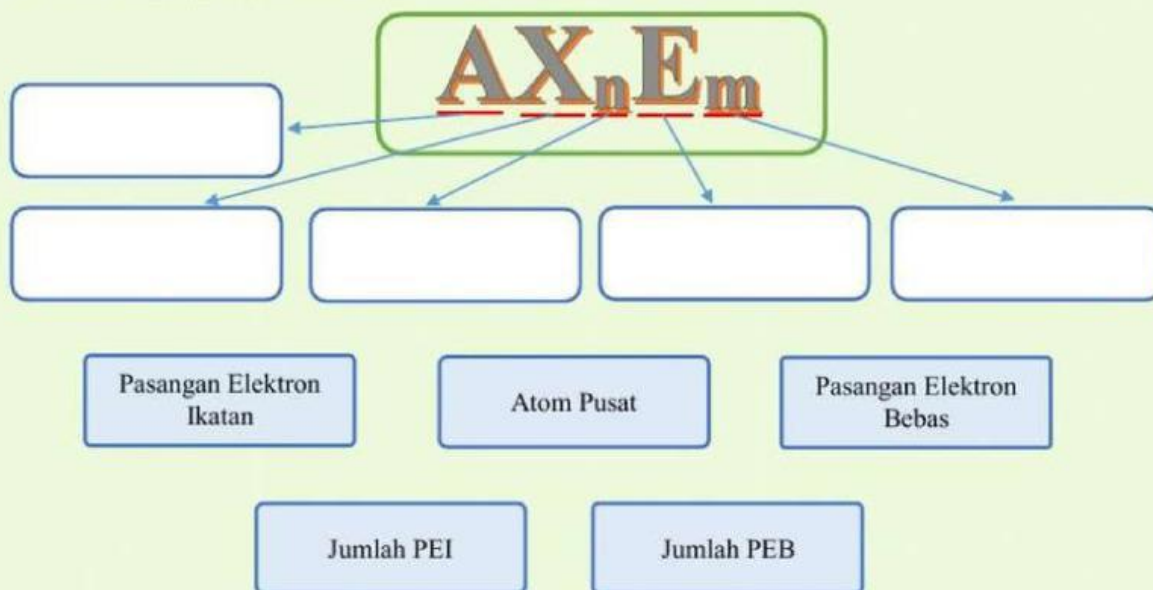


Tugas 2 Bentuk Molekul dan Gaya Antar Molekul

1

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



2

Berdasarkan teori VSEPR ramalkan bentuk molekul dari senyawa SF_6

Atom pusat =

Jumlah elektron valensi dari atom pusat =

Jumlah elektron yang digunakan atom pusat untuk ikatan =

Jumlah pasang elektron bebas = ...

Jadi tipe molekul SF_6 =

Bentuk molekul SF_6 =

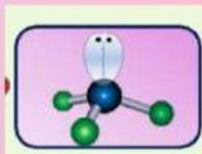
Berdasarkan kepolarannya molekul SF_6 termasuk senyawa kovalen

3

Lengkapi tabel yang masih kosong

Jenis Orbital	Orbital Hibrida	Bentuk Orbital	Contoh
s dan p		Linier	$BeCl_2$
s, p, dan d	$sp^3 d^2$		SF_6
s dan p	sp^3	Tetrahedral	

4 Suatu senyawa dengan bentuk molekul



Memiliki sifat - sifat (pilih semua jawaban yang benar)

Polar

Non Polar

Memiliki 1 pasang elektron bebas

Memiliki 3 pasang elektron ikatan

Tidak menghantar arus listrik

5

MENJODOHKAN DENGAN GARIS

Tariklah garis sesuai dengan pasangannya masing-masing

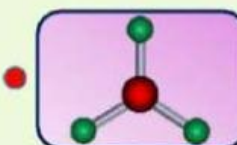
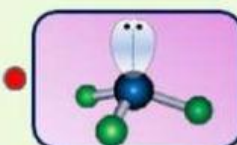
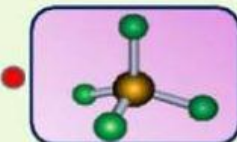
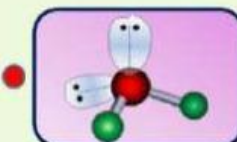
H_2O

BeCl_2

NH_3

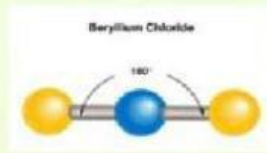
CH_4

BCl_3



6

I. Pilihlah pasangan yang tepat pada soal dibawah ini:



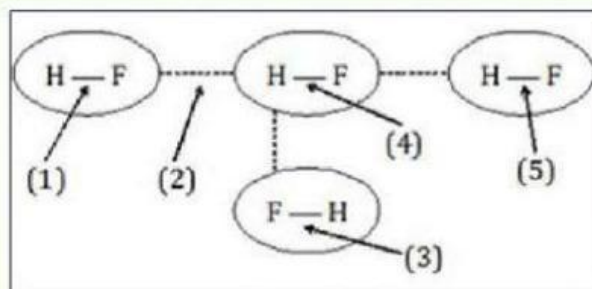
1. Molekul yang mengalami gaya antar molekul dipol-dipol

2. Molekul yang mengalami gaya antar ikatan hydrogen

3. Molekul yang mengalami gaya antar molekul gaya London

7

1. Isilah titik-titik dibawah ini:



1. Dari gambar molekul diatas, nomor yang menunjukkan ikatan hydrogen adalah

2. Dari gambar diatas, nomor yang menunjukkan ikatan kovalen adalah

8

Pilihlah jawaban dibawah yang benar:

1. Senyawa berikut yang dapat membentuk ikatan hidrogen adalah

- a. $\text{CH}_3 - \text{O} - \text{CH}_3$
- b. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$
- c. CH_4
- d. H_2S
- e. HCl

2. Gaya interaksi molekul berikut :

- 1) ikatan kovalen
- 2) ikatan kovalen koordinasi
- 3) gaya van der waals
- 4) ikatan hidrogen

Yang merupakan interaksi antar 2 molekul adalah...

- a. 1 dan 2
- b. 1 dan 3
- c. 1 dan 4
- d. 2 dan 3
- e. 3 dan 4

3. Pernyataan yang paling benar tentang akibat adanya ikatan hoidrogen dalam molekul H_2O adalah...

- a. molekul H_2O bersifat polar
- b. titik didih lebih tinggi dari molekul segolongannya
- c. titik didih lebih rendah dari molekul segolongannya
- d. dapat membentuk gaya Van Der Waals
- e. dapat membentuk gaya London

V. Pilihlah pasangan yang tepat pada pertanyaan dibawah ini

a. NH_3

Dipol-dipol

b. HCl

Gaya London

c. Cl_2

Ikatan Hidrogen



YOU ARE
DOING
GREAT