

LKPD GAYA ANTAR MOLEKUL

Tujuan :

1. Memahami gaya London
2. Memahami ikatan hydrogen
3. Memahami gaya dipol-dipol

Perhatikan video pembelajaran di bawah ini

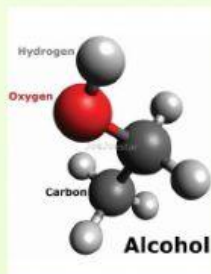
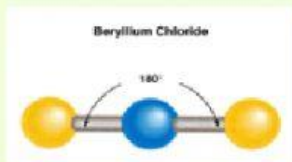


Untuk lebih memahami materi tentang gaya antar molekul, silahkan jawab pertanyaan dibawah ini

Apakah pertanyaan dibawah ini benar atau salah:

No.	Pertanyaan	Benar	Salah
1.	Gaya antarmolekul yang terjadi pada senyawa SbH_3 adalah ikatan hidrogen		
2.	Besar kelarutan CO_2 dalam air diperkirakan 1,45 g/L. Meskipun bersifat nonpolar, CO_2 dapat larut dalam air karena CO_2 dalam air membentuk...		

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

IV. 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

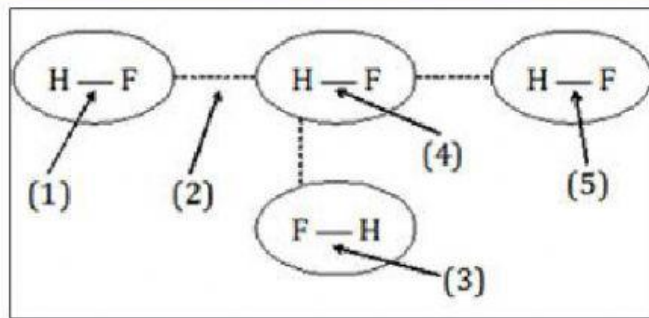
b. HCl

Gaya London

c. Cl_2

Ikatan Hidrogen

VI. 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

NAMA :

KELAS :

