

## LKPD GAYA ANTAR MOLEKUL

Tujuan :

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

Perhatikan video pembelajaran di bawah ini

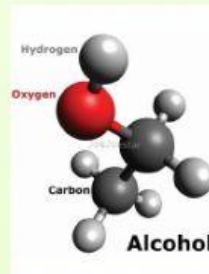
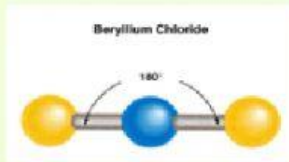


Untuk lebih memahami materi tentang gaya antar molekul, silahkan jawab pertanyaan dibawah ini

Apakah pertanyaan dibawah ini benar atau salah:

| No. | Pertanyaan                                                                                                                                                                 | Benar | Salah |
|-----|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------|-------|
| 1.  | Gaya antarmolekul yang terjadi pada senyawa $\text{SbH}_3$ adalah ikatan hidrogen                                                                                          |       |       |
| 2.  | Besar kelarutan $\text{CO}_2$ dalam air diperkirakan 1,45 g/L. Meskipun bersifat nonpolar, $\text{CO}_2$ dapat larut dalam air karena $\text{CO}_2$ 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.  $\text{CH}_4$
- d.  $\text{H}_2\text{S}$
- e.  $\text{HCl}$

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

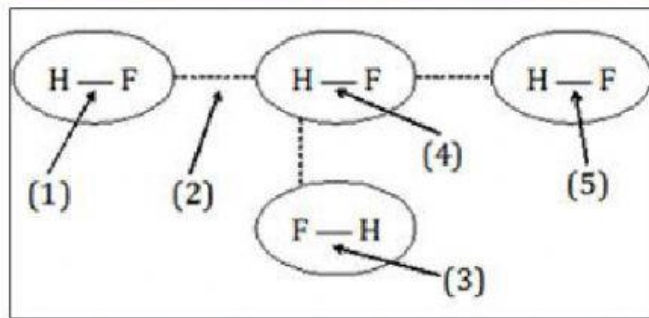
3. Pernyataan yang paling benar tentang akibat adanya ikatan hoidrogen dalam molekul  $\text{H}_2\text{O}$  adalah...

- a. molekul  $\text{H}_2\text{O}$  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. $\text{NH}_3$ | Dipol-dipol     |
| b. $\text{HCl}$  | Gaya London     |
| c. $\text{Cl}_2$ | 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 :

