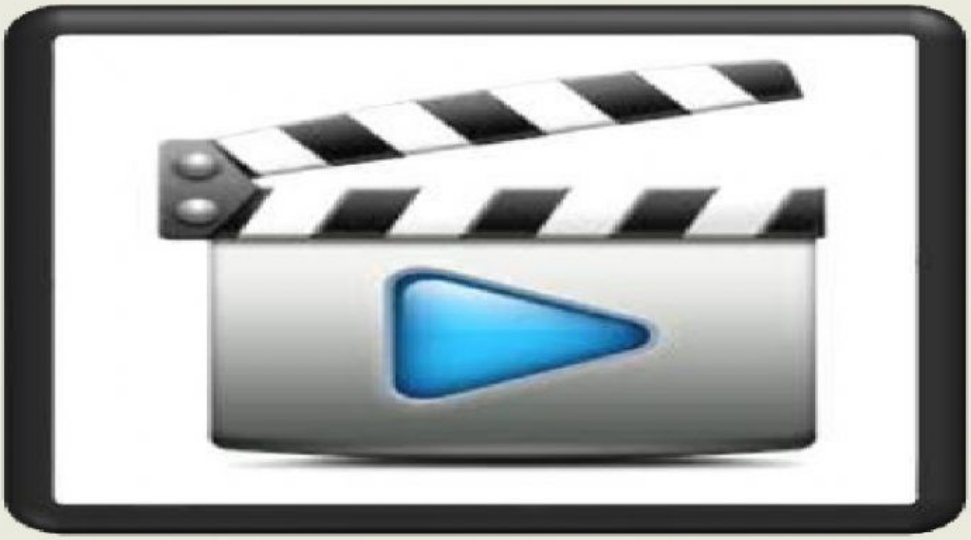
LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

INTERAKSI ANTAR MOLEKUL

Nama :

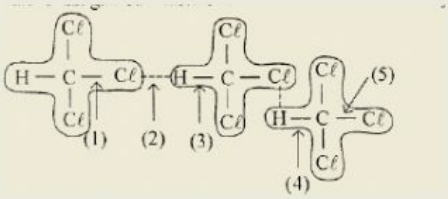
Kelas :

Perhatikanlah Video berikut ini! Simak dan pahami penjelasan yang disajikan. Kemudian jawablah pertanyaan yang telah disediakan.



A. Pilihlah satu jawaban yang paling tepat

1. Perhatikan gambar ilustrasi dari trikloro metana $CHCl_3$:



Gaya antar dipol ditunjukkan oleh nomor ….

A. (1)

B. (2)

C. (3)

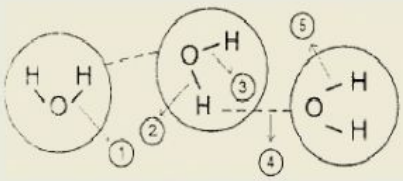
D. (4)

E. (5)

Zz

LIVEWORKSHEETS

2. Berikut ini merupakan gambar struktur ikatan tak sebenarnya dari molekul H_2O :



Ikatan hidrogen pada struktur tersebut terdapat pada nomor ….

A. (1)

B. (2)

C. (3)

D. (4)

E. (5)

3. Gaya London atau gaya dispersi pada molekul-molekul non polar terjadi karena terbentuk ... dan ...

A. Dipol permanen dan dipol permanen

B. Dipol sesaat dan dipol terinduksi

C. Dipol permanen dan dipol sesaat

D. Dipol terinduksi dan dipol terinduksi

E. Ikatan hIdrogen

4. Diketahui pasangan-pasangan senyawa berikut.

(1) NH_3 dan HF

(2) H_2O dan HCl

(3) HF dan H_2O

(4) NH_3 dan HBr

(5) NH_3 dan H_2S

Kelompok senyawa yang dapat membentuk ikatan hidrogen adalah ...

A. (1) dan (3)

B. (1) dan (5)

C. (2) dan (3)

D. (3) dan (4)

E. (4) dan (5)

Zz

LIVEWORKSHEETS

5. Manakah zat berikut yang hanya memiliki gaya dispersi sebagai gaya antarmolekul?

A. CH_4

B. HCl

C. NH_3

D. $C_6H_{13}NH_2$

E. NaCl

Zz

LIVEWORKSHEETS