



## Penilaian Harian Bentuk Molekul dan Gaya AntarMolekul

Mata Pelajaran : Kimia

Kelas :

Nama :

No. Absen :

### Soal

Untuk soal no 1 sampai no 4 kalian pasangan anantara soal dengan jawaban yang di anggap betul !

1. Unsur P ( $Z = 15$ ) bersenyawa dengan unsur Cl ( $Z = 17$ ) membentuk  $\text{PCl}_3$ . Banyaknya pasangan elektron bebas pada atom pusat dalam senyawa  $\text{PCl}_3$  adalah ....

adanya 2  
pasangan elektron

2. Suatu molekul mempunyai 4 pasang elektron di sekitar atom pusat, 2 diantaranya merupakan PEB, maka bentuk molekul yang paling mungkin adalah ....

2

bentuk V

3. Sudut ikatan molekul  $\text{H}_2\text{O}$  adalah  $104,5^\circ$  lebih kecil dari sudut tetrahedron, hal ini disebabkan oleh ....

1

4. Gaya yang terjadi antara molekul polar dengan molekul polar disebut ....

- a. Gaya London
- b. Gaya induksi
- c. Gaya tarik-menarik dipol-dipol
- d. Gaya dispersi
- e. Ikatan hydrogen

5. Gaya tarik menarik atau tolak menolak antara molekul-molekul disebut ...

- a. Gaya antar molekul
- b. Gaya tarik-menarik dipol-dipol
- c. Gaya induksi
- d. Gaya dispersi
- e. Gaya London

6. berdasarkan hasil percobaan anantara air dan susu/gula termasuk gaya antarmolekul



hasil percobaan Antara minyak tanah dan bensin/tiner termasuk gaya antar molekul

Pasangkan jawaban yang menurut anda benar pada kolom soal

Gaya dipol dipol

Dipol terinduksi

Gaya london