



Nama :

No :

Kelas :

SOAL URAIAN:

1. Mengapa titik didih HF lebih tinggi daripada titik didih HCl? Jelaskan!
2. Gaya apakah yang terjadi antara molekul-molekul dalam zat di bawah ini?
 - a. Asam klorida
 - b. Karbon dioksida
 - c. Air
 - d. CH_4
3. Jelaskan manakah yang titik didih dan titik leburnya lebih tinggi: etanol ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) atau dimetil eter ($\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$)? Jelaskan alasannya.

4. Urutkan kekuatan Gaya London dari molekul di bawah ini:

- a) H_2 (Ar H = 1)
- b) O_2 (Ar O = 16)
- c) N_2 (Ar N = 14)
- d) Br_2 (Ar Br = 80)
- e) F_2 (Ar F = 19)

5. Manakah diantara molekul-molekul berikut yang mampu berikatan hidrogen antar molekul itu sendiri?

- a) C_2H_6
- b) HI
- c) BeH_2
- d) CH_3COOH

