



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.  $\text{CH}_4$
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)  $\text{H}_2$  (Ar H = 1)
- b)  $\text{O}_2$  (Ar O = 16)
- c)  $\text{N}_2$  (Ar N = 14)
- d)  $\text{Br}_2$  (Ar Br = 80)
- e)  $\text{F}_2$  (Ar F = 19)

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

- a)  $\text{C}_2\text{H}_6$
- b) HI
- c)  $\text{BeH}_2$
- d)  $\text{CH}_3\text{COOH}$

