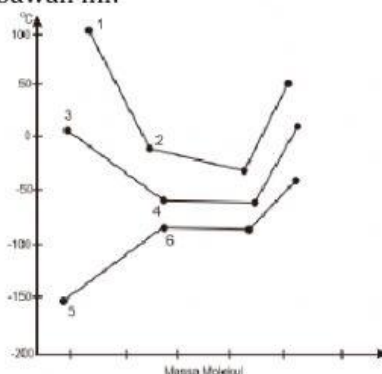


EVALUASI

1. Senyawa manakah yang molekul-molekulnya dapat membentuk ikatan hidrogen?
 - A. CHCl_3
 - B. CH_3OH
 - C. CH_3F
 - D. CH_3NH_2
 - E. CH_3OCH_3
2. Ikatan yang terjadi antara atom H dengan atom yang elektronegatifitasnya tinggi (F, O, N) disebut ...
 - A. Ikatan ion
 - B. Ikatan kovalen polar
 - C. Ikatan kovalen non polar
 - D. Ikatan hidrogen
 - E. Ikatan kovalen koordinasi
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. Pernyataan berikut ini yang benar adalah ...
 - A. Titik didih molekul yang memiliki ikatan hidrogen lebih besar daripada molekul yang memiliki gaya Van der Waals
 - B. Polarisabilitas suatu molekul dipengaruhi oleh kepolaran molekul
 - C. Gaya London hanya berlaku untuk molekul polar saja
 - D. Gaya induksi terjadi antara molekul polar dengan molekul polar
 - E. Urutan kekuatan gaya antarmolekul yaitu ikatan hidrogen > gaya London > gaya tarik-menarik dipol-dipol
5. 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_2SKelompok 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)
6. Manakah molekul yang memiliki gaya tarik-menarik dipol-dipol antarmolekulnya? (Gunakan tabel periodik yang tersedia)
 - A. AsH_3
 - B. BCl_3
 - C. Cl_2

- D. CO_2
- E. XeF_4

7. Perhatikan grafik di bawah ini!



Senyawa yang mengandung ikatan hidrogen antar molekulnya adalah nomor ...

- A. (1) dan (2)
 - B. (1) dan (3)
 - C. (2) dan (3)
 - D. (3) dan (4)
 - E. (5) dan (6)
8. Gaya yang terjadi antara molekul HCl dengan molekul HCl lain disebut ...
- A. Gaya tarik-menarik dipol-dipol
 - B. Gaya induksi
 - C. Gaya London
 - D. Gaya Van der Waals
 - E. Ikatan hidrogen