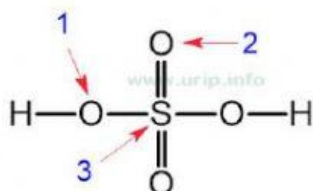


1. Suatu senyawa dengan rumus molekul XY. Jika konfigurasi elektron atom X: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ dan konfigurasi elektron atom Y: $1s^2 2s^2 2p^5$, maka XY_2 mempunyai ikatan
 A. Kovalen polar
 B. Kovalen nonpolar
 C. Kovalen koordinasi
 D. Elektrovalen
 E. Logam
2. Atom Cl ($Z = 17$) dapat berikatan dengan F ($Z = 9$) membentuk ClF_3 . Pernyataan yang benar untuk ClF_3 adalah...
 (1) Bersifat kovalen polar
 (2) Memiliki geometri berbentuk T
 (3) Mempunyai interaksi dipol-dipol antara molekul
 (4) Memiliki sepasang elektron bebas pada atom pusatnya
3. Diketahui nomer atom H=1, O=8, S=16 dan Cl=17. Bentuk geometri SCl_2 sama dengan H_2O

SEBAB

Kedua molekul ini mempunyai hibridisasi ikatan sp^3d

4. Diketahui 2 buah senyawa, senyawa A dan senyawa B keduanya merupakan senyawa non polar. Dan M_r senyawa A > senyawa B. Maka pernyataan yang benar
 1. Titik didih senyawa A < senyawa B
 2. Gaya antar molekul senyawa A > senyawa B
 3. Gaya antar molekul yang terdapat dalam senyawa A adalah dipol-dipol
 4. Gaya antar molekul dalam senyawa B adalah London
5. Orbital hibrida pada atom yang ditunjuk dengan nomor 1, 2, 3 pada struktur molekul berikut berturut-turut adalah ...



- A. $sp^3 - sp^3 - sp^2$
- B. $sp^3 - sp^2 - sp^3$
- C. $sp - sp^2 - sp^2$
- D. $sp^2 - sp^2 - sp^3$
- E. $sp^3 - sp^2 - sp$