

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. 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
3. Pernyataan berikut yang benar adalah....
 1. SF_4 , mempunyai bentuk molekul oktahedral
 2. SiF_4 , atom pusatnya mempunyai hibridisasi sp^3
 3. Bentuk molekul OF_2 sama dengan bentuk molekul XeF_2
 4. XeO_2 mempunyai tipe molekul AX_2E_2
4. Senyawa Na_2SO_4 mempunyai jenis ikatan ionik dan ikatan kovalen rangkap sekaligus.

SEBAB

 SO_4^{2-} juga dapat membentuk ikatan ionik dengan unsur yang mempunyai konfigurasi elektron $[Ar] 4s^2 3d^6$
5. 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