

Tugas Kimia Dasar

Materi: Ikatan Kimia II

1. Gunakan model VSEPR untuk meramalkan geometri (a) SiBr_4 , (b) CS_2 , dan (c) NO_3^- .
2. Apakah molekul (a) AlCl_3 dan (b) CH_2Cl_2 memiliki momen dipol?
3. Tentukan keadaan hibridisasi atom yang digarisbawahi dalam senyawa-senyawa berikut:
(a) $\underline{\text{Si}}\text{Br}_4$ dan (b) $\underline{\text{B}}\text{Cl}_3$
4. Gambarkan keadaan hibridisasi Se dalam SeF_6 .
5. Gambarkan ikatan dalam molekul hidrogen sianida HCN. Asumsikan bahwa N terhibridisasi sp .
6. Manakah di antara spesi-spesi berikut yang ikatannya lebih panjang F_2 atau F_2^- ?