

1. Unsur A yang memiliki nomor atom 7 akan berikatan dengan unsur B yang memiliki nomor atom 1 membentuk senyawa AB_3 . Bentuk molekul AB_3 adalah

- A. Linier
- B. Bentuk V
- C. Tetrahedral
- D. Piramida trigonal
- E. Bipiramida trigonal

2. Molekul XCl_3 mempunyai momen dipol sama dengan nol. Bentuk molekul itu adalah

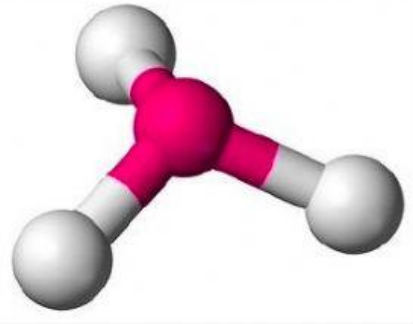
- A. linier
- B. segitiga planar
- C. tetrahedral
- D. piramida trigonal
- E. segi empat datar

3. Tipe molekul berikut yang **tidak** memiliki orbital hibrida sp^3d^2 adalah

- a. AX_6
- b. AX_5E
- c. AX_4E_2
- d. AX_3E_2
- e. AX_2E_4

4.

Susunan elektron yang sesuai dengan gambar berikut dimiliki oleh molekul



- a. BCl_3
- b. BF_3
- c. NH_3
- d. PH_3
- e. CH_3

5.

Suatu senyawa anorganik berwujud gas tidak berwarna dan merupakan reagen dalam sintesis organik memiliki jumlah domain elektron ikatan 3 dan domain elektron bebas 0, bentuk molekul dari senyawa tersebut adalah

- A. Linear
- B. Tetrahedral
- C. Segitiga datar
- D. Oktahedral
- E. Segitiga bipiramida

6.

Unsur X merupakan unsur dengan jumlah elektron sebanyak 7 akan berikatan dengan unsur Y yang terletak pada periode 3 dan golongan VII A sehingga membentuk suatu molekul. Rumus molekul dan bentuk molekul yang terbentuk dari kedua unsur sesuai aturan oktet adalah....

- a. X_3Y ; Segitiga piramida
- b. X_3Y ; Segitiga datar
- c. XY_3 ; Segitiga piramida
- d. XY_3 ; Segitiga datar