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

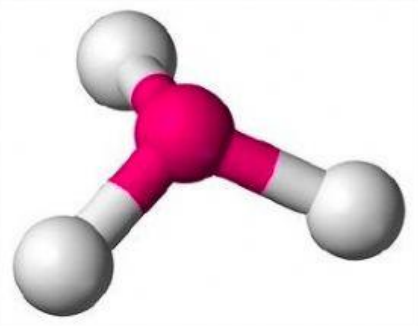
c. AX_4E_2

d. AX_3E_2

e. AX_2E_4

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS