

ULANGAN HARIAN BENTUK MOLEKUL

Kerjakan Soal Berikut Disertai Cara Penyelesaiannya!

1. Orbital hibrida molekul BeCl_2 (${}_4\text{Be}$ dan ${}_{17}\text{Cl}$) adalah ...
A. sp D. sp^3d
B. sp^2 E. sp^3d^2
C. sp^3
 2. Jika nomor atom unsur B = 5 dan nomor atom unsur Cl = 17. Orbital hibrida yang terjadi pada molekul BCl_3 adalah ...
A. sp D. sp^3d
B. sp^2 E. sp^3d^2
C. sp^3
 3. Molekul dengan orbital hibrida sp^2 memiliki bentuk orbital ...
A. Linear D. Tetrahedral
B. Segitiga datar E. Oktahedral
C. Segitiga piramida
 4. Bentuk molekul NH_3 (${}_7\text{N}$ dan ${}_1\text{H}$) adalah ...
A. Segitiga datar D. Segitiga piramida
B. Bentuk V E. Segitiga bipiramida
C. Tetrahedral
 5. Jumlah PEI dan PEB molekul H_2O (${}_1\text{H}$ dan ${}_8\text{O}$) adalah ...
A. 1 dan 2 D. 2 dan 2
B. 1 dan 3 E. 2 dan 3
C. 2 dan 1
 6. Unsur ${}_5\text{X}$ dan ${}_{17}\text{Y}$ membentuk senyawa XY_3 . Bentuk molekul senyawa tersebut adalah ...
A. Segitiga datar D. Bentuk V
B. Segitiga bipiramida E. Bentuk T
C. Segitiga piramida
 7. Jika nomor atom S = 16 dan nomor atom F = 9, maka bentuk molekul SF_4 adalah ...
A. Segitiga datar D. Tetrahedral terdistorsi
B. Bentuk V E. Linear
C. Tetrahedral
 8. Molekul di bawah ini yang memiliki sudut ikatan terbesar adalah ...
A. H_2O D. BeCl_2
B. NH_3 E. IF_3
C. BF_3

