

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

BENTUK MOLEKUL

NAMA :

KELAS :

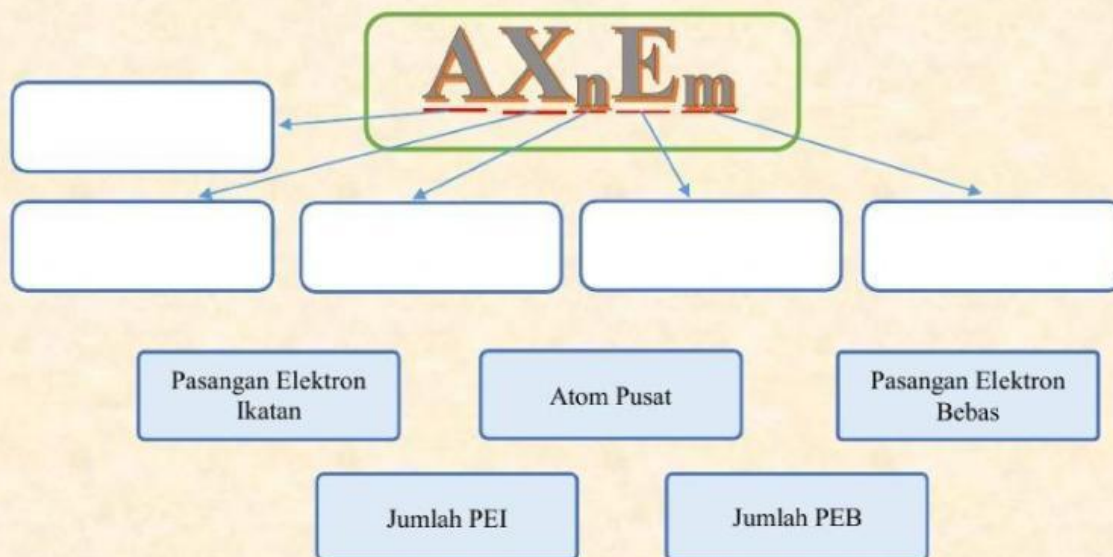
Perhatikanlah Video berikut ini! Simak dan pahami penjelasan yang disajikan. Kemudian jawablah pertanyaan yang telah disediakan.



A. Pilihlah satu jawaban yang paling tepat

- Molekul air (H_2O) terbentuk dari atom ${}_1\text{H}$ dengan ${}_8\text{O}$, Jumlah PEI dan PEB pada atom pusat molekul H_2O adalah...
A. PEI = 2, PEB = 2 D. PEI = 2, PEB = 1
B. PEI = 1, PEB = 2 E. PEI = 2, PEB = 0
C. PEI = 0, PEB = 2
- Jika nomor atom P = 15, dan nomor atom Cl = 17, maka rumus molekul dari PCl_3 adalah....
A. AX_2 C. AX_4 E. AX_3E
B. AX_3 D. AX_2E
- Molekul CH_4 memiliki jumlah PEI= 4 dan PEB=0, bentuk yang sesuai dengan molekul CH_4 adalah....
A. Linear D. Tetrahedral
B. Segitiga datar E. Segi empat datar
C. Trigonal Piramida
- Molekul berikut ini yang memiliki bentuk molekul sama dengan NH_3 adalah
A. PCl_3 C. BeCl_2 E. H_2O
B. BF_3 D. SF_4
- Diketahui konfigurasi elektron sebagai berikut:
P : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
Q : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
Jika kedua unsur tersebut berikatan dan memenuhi kaidah oktet dan duplet maka bentuk molekul yang terbentuk adalah....
A. Linear D. segitiga piramida
B. segitiga planar E. segitiga bipiramida
C. tetrahedral

B. Letakkan keterangan yang sesuai dari Formula (Notasi) bentuk molekul berikut:



C. Tariklah garis pada kotak yang memuat pasangan yang tepat mengenai bentuk molekul!

H_2O •	•
$BeCl_2$ •	•
NH_3 •	•
CH_4 •	•
BCl_3 •	•