

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

BENTUK MOLEKUL

NAMA :

KELAS :

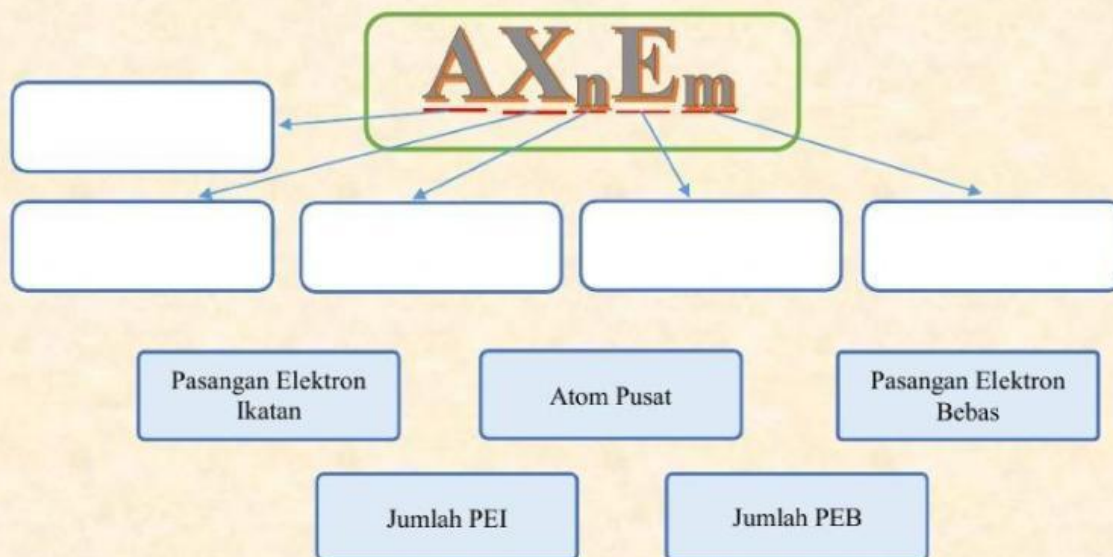
Perhatikanlah Video berikut ini! Simak dan pahami penjelasan yang disajikan. Kemudian jawablah pertanyaan yang telah disediakan.



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...
 - PEI = 2, PEB = 2
 - PEI = 1, PEB = 2
 - PEI = 0, PEB = 2
 - PEI = 2, PEB = 1
 - PEI = 2, PEB = 0
- Jika nomor atom P = 15, dan nomor atom Cl = 17, maka rumus molekul dari PCl_3 adalah....
 - AX_2
 - AX_3
 - AX_4
 - AX_2E
 - AX_3E
- Molekul CH_4 memiliki jumlah PEI= 4 dan PEB=0, bentuk yang sesuai dengan molekul CH_4 adalah....
 - Linear
 - Segitiga datar
 - Trigonal Piramida
 - Tetrahedral
 - Segi empat datar
- Molekul berikut ini yang memiliki bentuk molekul sama dengan NH_3 adalah
 - PCl_3
 - BF_3
 - BeCl_2
 - SF_4
 - H_2O
- 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....
 - Linear
 - segitiga planar
 - tetrahedral
 - segitiga piramida
 - segitiga bipiramida

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	