

## LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

### BENTUK MOLEKUL

NAMA :

KELAS :

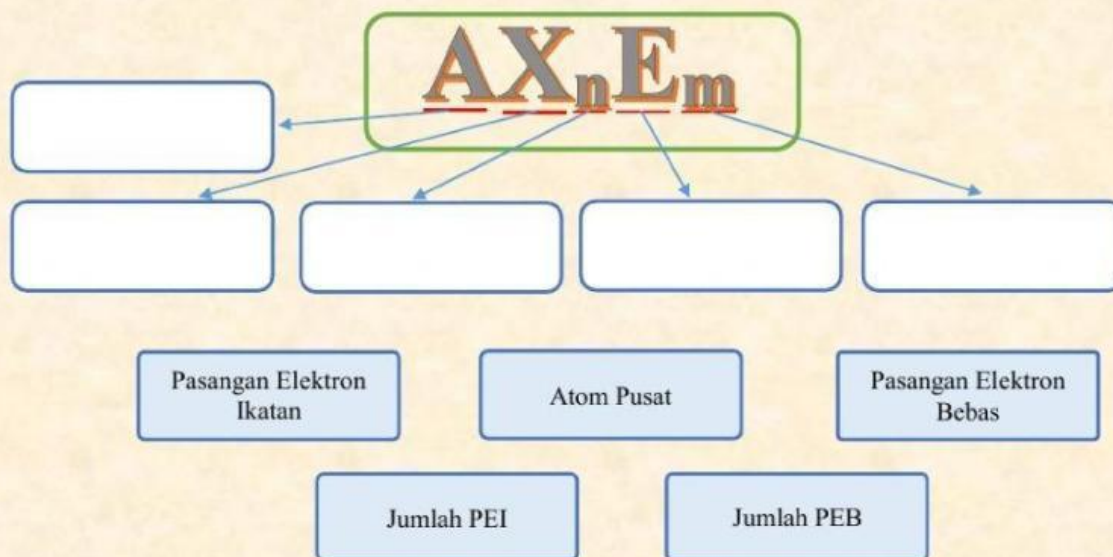
Perhatikanlah Video berikut ini! Simak dan pahami penjelasan yang disajikan. Kemudian jawablah pertanyaan yang telah disediakan.



A. Pilihlah satu jawaban yang paling tepat

- Molekul air ( $\text{H}_2\text{O}$ ) terbentuk dari atom  ${}_1\text{H}$  dengan  ${}_8\text{O}$ , Jumlah PEI dan PEB pada atom pusat molekul  $\text{H}_2\text{O}$  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  $\text{PCl}_3$  adalah....
  - $\text{AX}_2$
  - $\text{AX}_3$
  - $\text{AX}_4$
  - $\text{AX}_2\text{E}$
  - $\text{AX}_3\text{E}$
- Molekul  $\text{CH}_4$  memiliki jumlah PEI = 4 dan PEB = 0, bentuk yang sesuai dengan molekul  $\text{CH}_4$  adalah....
  - Linear
  - Segitiga datar
  - Trigonal Piramida
  - Tetrahedral
  - Segi empat datar
- Molekul berikut ini yang memiliki bentuk molekul sama dengan  $\text{NH}_3$  adalah
  - $\text{PCl}_3$
  - $\text{BF}_3$
  - $\text{BeCl}_2$
  - $\text{SF}_4$
  - $\text{H}_2\text{O}$
- 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!

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