



Molekul ClF_3 (Klorin trifluorida) memiliki atom pusat Cl yang mengikat 3 atom F dan memiliki 2 pasangan elektron bebas (PEB). Jenis hibridisasi dan bentuk geometri molekul tersebut adalah...

- A. sp^2 dan Trigonal Planar
- B. sp^3 dan Trigonal Piramida
- C. sp^3d dan T-shape
- D. sp^3d dan Jungkat-jungkit
- E. sp^3d^2 dan Segiempat Planar

Pernyataan yang benar adalah...

- ☐ H_2O dapat membentuk ikatan hidrogen antarmolekul.
- ☐ NH_3 dapat membentuk ikatan hidrogen.
- ☐ CH_4 dapat membentuk ikatan hidrogen kuat karena memiliki atom H.
- ☐ HCl dapat membentuk ikatan hidrogen.
- ☐ Ikatan hidrogen melibatkan H yang terikat langsung pada atom yang sangat elektronegatif seperti N, O, atau F.

