



BENTUK MOLEKUL DAN GAYA ANTARMOLEKUL



KELOMPOK 2 – XI KIMA 3

- Brigita Chrisilia M.
- Feby Dwi Nuraini
- Khanza Putri Arafa
- M. Satria Calvin Alvito
- Shahnaz Aqeela Anandiyasa



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 di bawah ini ialah ...

- 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.

Bentuk geometri dari molekul karbon dioksida CO_2 adalah ...





Perhatikan beberapa pernyataan berikut. Tentukan pilihan Tepat atau Tidak Tepat untuk setiap pernyataan!

Pernyataan	Tepat	Tidak Tepat
Molekul CH_4 (Metana) bersifat nonpolar karena memiliki bentuk molekul simetris (tetrahedral) sehingga momen dipol totalnya sama dengan nol	☐	☐
Molekul H_2O memiliki bentuk molekul linear sehingga tergolong sebagai senyawa nonpolar	☐	☐
Molekul NH_3 bersifat polar karena memiliki satu pasang elektron bebas (PEB) pada atom pusatnya yang menyebabkan bentuk molekulnya asimetris (trigonal piramida)	☐	☐
Senyawa polar umumnya lebih mudah larut dalam pelarut polar daripada dalam pelarut nonpolar	☐	☐

Jodohkanlah pernyataan di kolom A dengan pasangan yang tepat di kolom B!

Interaksi utama saat gas CO_2 dilarutkan ke dalam pelarut air

Gaya antarmolekul dominan yang menyebabkan kristal padat I_2 mudah menyublim

Gaya antarmolekul yang bertanggung jawab atas tingginya titik didih cairan CH_3COOH (Asam Asetat)

Ikatan Hidrogen

Gaya Dipol Terimbas

Gaya London



GAME
OVER

THANK YOU