



BENTUK MOLEKUL DAN GAYA ANTARMOLEKUL



KELOMPOK 2 – XI KMA 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
- H_2O dapat membentuk ikatan hidrogen antarmolekul
- NH_3 dapat membentuk ikatan hidrogen
- CH_4 dapat membentuk ikatan hidrogen kuat karena memiliki atom H
- 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