

1 Kuis Pemahaman

Jawablah pertanyaan berikut untuk menguji pemahamanmu tentang teori bentuk molekul:

1. Jelaskan prinsip dasar teori VSEPR dalam menentukan bentuk molekul!
2. Mengapa molekul air (H_2O) memiliki bentuk bengkok, sedangkan karbon dioksida (CO_2) berbentuk linear?
3. Tentukan bentuk molekul NH_3 dan SF_6 berdasarkan teori domain elektron!
4. Sebutkan perbedaan antara pasangan elektron ikatan dan pasangan elektron bebas!
5. Bagaimana penggunaan Augmented Reality (AR) membantu memahami bentuk molekul secara spasial?

1 Latihan Aplikasi Konsep

Perhatikan molekul berikut dan tentukan bentuk molekulnya berdasarkan teori VSEPR:

No.	Rumus Molekul	Jumlah Domain Elektron	Pasangan Ikatan	Pasangan Bebas	Bentuk Molekul
1	CO_2				
2	SO_2				
3	PCl_5				
4	SF_6				
5	XeF_4				

Tulislah kesimpulan tentang hubungan antara jumlah pasangan elektron dan bentuk molekul berdasarkan hasil analisis di atas.

