



Prinsip : Joyful

Karakteristik: Tantangan yang memotivasi

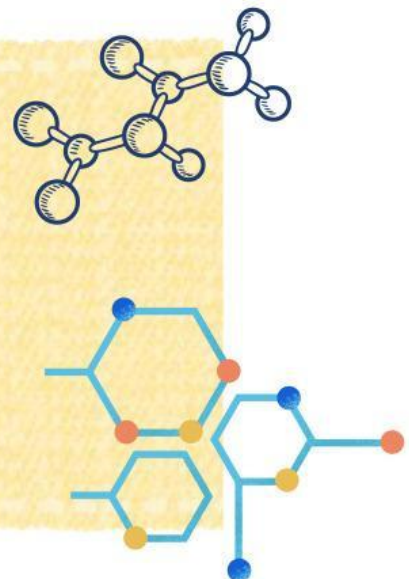
Berdasarkan hasil pengamatan pada kegiatan sebelumnya, kelompokmu telah mengetahui bahwa molekul memiliki bentuk yang beragam. Namun, bentuk molekul tersebut tentu tidak dapat ditentukan secara langsung.



Instruksi: Pilihlah yang menurut kelompokmu diperlukan untuk menentukan bentuk molekul ke dalam kotak 'Dipilih'!



- ☐ Struktur lewis
- ☐ Jumlah domain elektron
- ☐ Pasangan elektron
- ☐ Warna molekul
- ☐ Massa atom
- ☐ Teori VSEPR



Prinsip : Mindful

Karakteristik: Keterlibatan murid dalam mengembangkan strategi belajarnya

Kelompokmu telah menentukan informasi untuk mengetahui bentuk molekul. Selanjutnya, agar penyelidikan dapat dilakukan secara terarah, susunlah urutan langkah yang menurut kelompokmu paling logis untuk menentukan bentuk suatu molekul.

☀ Menentukan domain elektron (PEI dan PEB) ☀

☀ Menentukan struktur Lewis ☀

☀ Menentukan Hibridisasi ☀

☀ Menentukan bentuk molekul berdasarkan VSEPR ☀

1

2

3

4



C. MEMBIMBING PENYELIDIKAN PESERTA DIDIK



Menentukan Domain Elektron Melalui Struktur Lewis

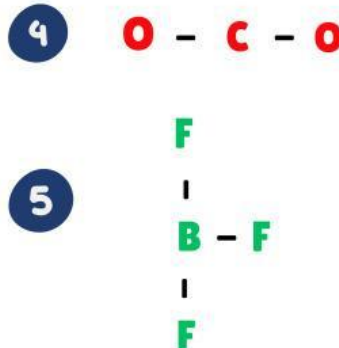
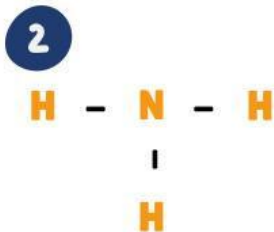
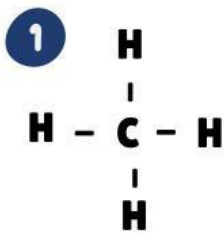


Prinsip : Mindful

Karakteristik: Fokus, konsentrasi, dan perhatian

Langkah Penyelidikan !

1. Bentuk molekul ditentukan berdasarkan susunan pasangan elektron di sekitar atom pusat. Oleh karena itu, lakukan penyelidikan melalui struktur Lewis pada setiap molekul berikut.
2. Amati struktur Lewis yang disajikan, kemudian lengkapi dengan menyeret (drag) simbol pasangan elektron bebas (PEB) ke posisi yang tepat pada atom pusat.
3. Berdasarkan struktur Lewis yang telah lengkap, tentukan jumlah pasangan elektron ikatan (PEI), pasangan elektron bebas (PEB), dan jumlah domain elektron pada setiap molekul.



Elektron

..
..
..
..
..
..

Molekul PEI PEB Jumlah Domain Elektron

CH₄

NH₃

H₂O

CO₂

BF₃



klik kartu informasi berikut, untuk memperoleh informasi !