

Amatilah kartu kasus berikut. Gunakan pola hubungan antara jumlah domain elektron dan jenis hibridisasi yang telah kalian temukan pada tahap sebelumnya untuk menentukan hibridisasi setiap kasus.

KASUS 1

Aku mempunyai 2 domain elektron

Bentuk molekulku linear.



Siapakah hibridisasiku?

- ☐ sp
- ☐ sp^2
- ☐ sp^3
- ☐ sp^3d

KASUS 2

Aku mempunyai 4 domain

Tetapi

1 pasangan elektron bebas.



Apakah hibridisasiku berubah?

- ☐ Ya
- ☐ Tidak

Jika tidak, Tuliskan hibridisasinya

KASUS 3

Aku mempunyai 3 domain elektron.

Geometri elektronnya segitiga datar.



Hibridisasiku adalah ....



Setelah berhasil menyelesaikan setiap kartu kasus, terapkan pola yang sama untuk menentukan jenis hibridisasi pada molekul-molekul yang telah kalian analisis sejak awal pembelajaran.

Lengkapilah tabel berikut dengan menentukan jenis hibridisasi atom pusat berdasarkan jumlah domain elektron yang telah kalian peroleh pada aktivitas sebelumnya.

Molekul	Jumlah Domain	Hibridisasi
CH_4		
NH_3		
H_2O		
CO_2		
BF_3		

LIVEWORKSHEETS

D. MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL KARYA



LIVEWORKSHEETS

Kegiatan 1

Prinsip : Joyful

Karakteristik: Lingkungan pembelajaran yang interaktif



Gunakan PhET Simulation untuk membuat model molekul CH_4, NH_3, H_2O, CO_2, dan BF_3 sesuai hasil penyelidikan yang telah kalian lakukan

PhET INTERACTIVE SIMULATIONS



Bentuk Molekul

Untuk mengetahui langkah verifikasi bentuk molekul mengunakan PhET Simulation, klik informasi berikut ini LINK



Memverifikasi Bentuk Molekul Menggunakan PhET Simulation

Amati bentuk molekul yang dihasilkan, kemudian bandingkan dengan hasil prediksi kelompok kalian.

Molekul	Prediksi Bentuk Molekul	Hasil Visualisasi PhET	Sesuai / Tidak
CH_4			
NH_3			
H_2O			
CO_2			
BF_3			

LIVEWORKSHEETS