



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<sup>2</sup>  
 sp<sup>3</sup>  
 sp<sup>3</sup>d



### 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 <sub>4</sub>		
NH <sub>3</sub>		
H <sub>2</sub> O		
CO <sub>2</sub>		
BF <sub>3</sub>		



# D. MENGEMBANGKAN DAN MENYAJIKAN HASIL KARYA



# Kegiatan 1



## Prinsip : Joyful

Karakteristik: Lingkungan pembelajaran yang interaktif

Gunakan PhET Simulation untuk membuat model molekul  $\text{CH}_4$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CO}_2$ , dan  $\text{BF}_3$  sesuai hasil penyelidikan yang telah kalian lakukan

**PhET**  
INTERACTIVE SIMULATIONS



Bentuk Molekul



Untuk mengetahui langkah verifikasi bentuk molekul menggunakan 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
$\text{CH}_4$			
$\text{NH}_3$			
$\text{H}_2\text{O}$			
$\text{CO}_2$			
$\text{BF}_3$			