

# BENTUK MOLEKUL

## TEORI VSEPR DAN DOMAIN ELEKTRON

### A. TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Peserta didik dapat menerapkan teori tolakan pasangan elektron kulit valensi (VSEPR) atau teori domain elektron untuk menentukan rumus/tipe molkul dan bentuk molekul suatu senyawa dengan tepat.
2. Peserta didik dapat membuat model bentuk molekul dari beberapa molekul senyawa dengan molymood.

### B. APERSEPSI

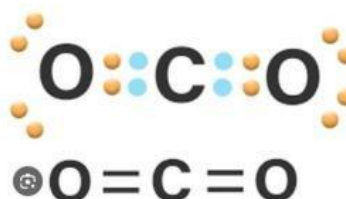
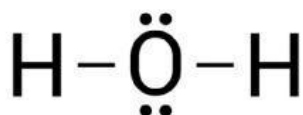
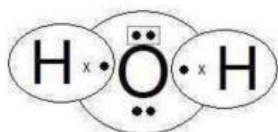


- Dari gambar di atas klasifikasikan manakah yang termasuk senyawa ion dan kovalen !
- Ikatan kovalen apa saja yang terbentuk pada senyawa tersebut!

### C. Stimulus dan Identifikasi Masalah



Struktur Lewis  $H_2O$



Tuliskan identifikasi masalah yang anda peroleh dari fenomena di atas!

**Untuk pengumpulan data hingga generalisasi silahkan lanjut di LKPD**



### Kesimpulan

Dari pembelajaran yang sudah kalian lakukan tuliskan kesimpulan jawaban yang menyebabkan perbedaan wujud dan sifat dari senyawa  $\text{CO}_2$  dan  $\text{H}_2\text{O}$