

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



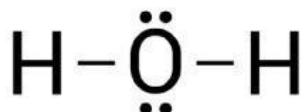
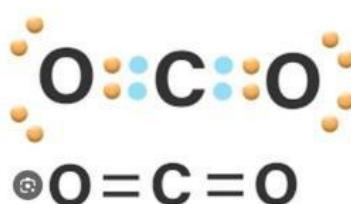
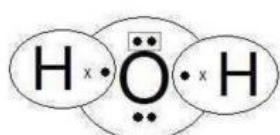
- Dari gambar di atas klasifikasikan manakah yang termasuk senyawa ion dan kovalen !
- Ikatan kovalen apa saja yang terbentuk pada senyawa tersebut!

C. Stimulus dan Identifikasi Masalah



Dalam kehidupan sehari-hari kita menemukan senyawa berupa gas, seperti gas karbondioksida (CO₂), ada yang berupa zat cair seperti air (H₂O) dan zat padat seperti garam (NaCl)

Struktur Lewis H₂O



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 CO_2 dan H_2O