

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

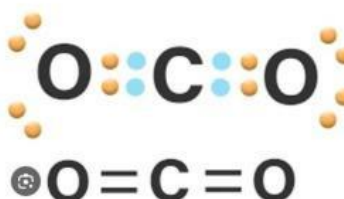
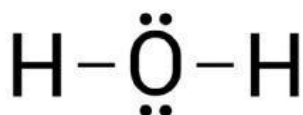
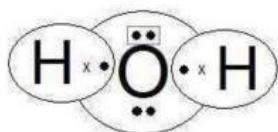


- Dari gambar di atas klasifikasikan manakah yang termasuk senyawa ion dan kovalen !
- Ikatan kovalen apa saja yang terbentuk pada senyawa tersebut!

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 CO_2 dan H_2O