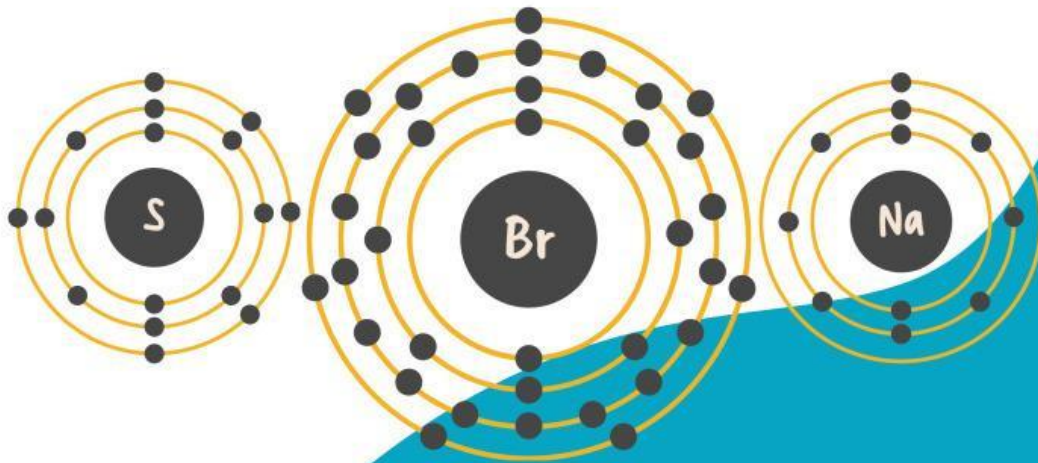


LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

BENTUK MOLEKUL KELAS 11 SMA NEGERI 1 PALOPO



KELOMPOK:

NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

1.
2.
3.
4.
5.
6.
7.

KELAS :

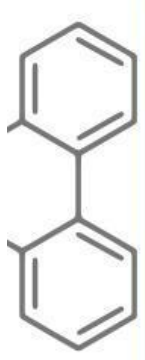


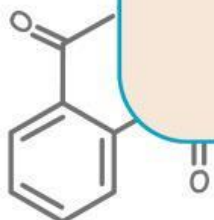
Tujuan Pembelajaran

Menentukan bentuk molekul dan sudut ikatan dengan Teori Pasangan Elektron Kulit Valensi (VSEPR) atau Teori Domain elektron dan teori hibridisasi



Petunjuk LKPD

- 
- Berdoalah sebelum memulai mengerjakan LKPD.
 - Bacalah secara cermat dan seksama setiap panduan yang ada di LKPD.
 - Selesaikan tugas-tugas yang ada di LKPD dengan baik, benar, dan bertanggung jawab.
 - Gunakan sumber belajar dari berbagai sumber baik modul pembelajaran, buku peserta didik, internet dan sumber lainnya untuk menjawab pertanyaan.
 - Kumpulkanlah LKPD sesuai dengan waktu yang telah ditentukan.
 - Tanyakanlah kepada guru apabila ada kesulitan dalam mengerjakan LKPD.
- 





Stimulus

Silahkan Menyimak Video yang disajikan



Identifikasi Masalah

Tuliskan Pertanyaan Kalian dibawah setelah menyaksikan video :

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....



Pengumpulan Data

Silahkan klik bahan ajar atau scan barcode yang disediakan



Untuk memperkuat pemahaman mu jawablah beberapa pertanyaan dibawah:

Tentukan atom pusat H_2O dan BCl_3

Coba gambarkan struktur lewis dari H_2O dan BCl_3 (upload ke gdrive kemudian share link gambar pada kolom dibawah)

Tentukan PEI dan PEB dari H_2O dan BCl_3



Pengolahan Data

Berdasarkan pengetahuan dan pemahaman yang telah kalian miliki buatlah model bentuk molekul berdasarkan teori VSEPR dan teori domain electron dengan menggunakan molimod atau menggunakan plastisin



Atom pusatnya adalah

Atom yang terikat pada atom pusat adalah

Jumlah domain electron bebas (PEB) =

Jumlah domain elektron ikat (PEI) =

Maka bentuk molekul berdasarkan Teori VSEPR =

Sudut Ikatan =



Verivikasi

Silahkan membuktikan hasil diskusi kalian



Kesimpulan

Tuliskan kesimpulan kalian

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....