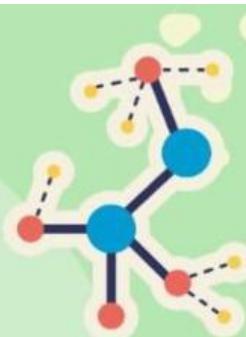




Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

IKATAN KOVALEN

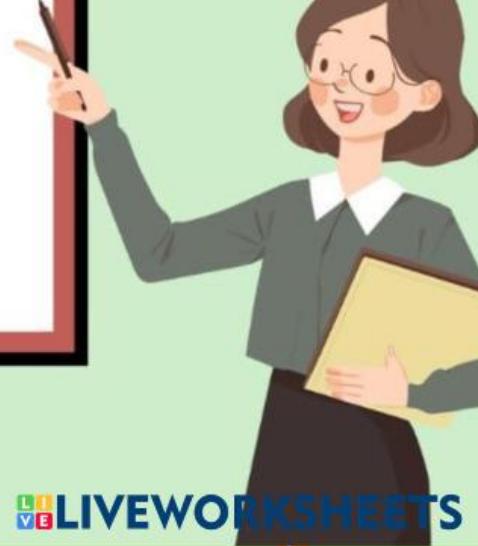
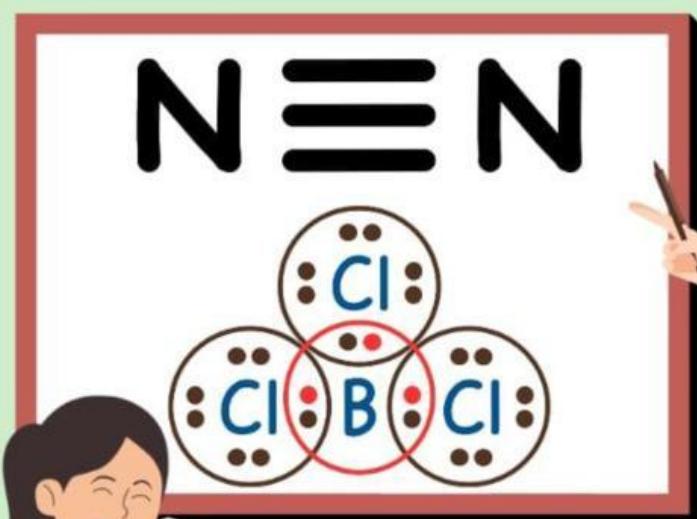


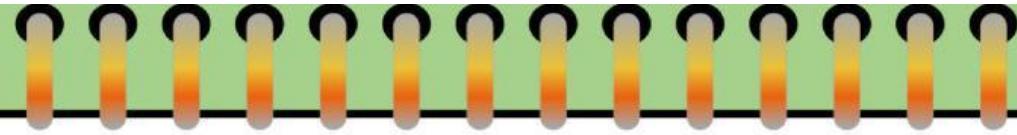
Nama Kelompok : _____

Kelas : _____

Anggota Kelompok: _____

⋮⋮⋮





PETUNJUK PENGGUNAAN E-LKPD

1

Menuliskan identitas nama, kelas, di sampul
depan LKPD

2

Membaca literatur (buku paket serta referensi lain)
sebagai sumber belajar

3

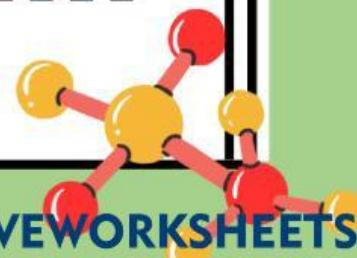
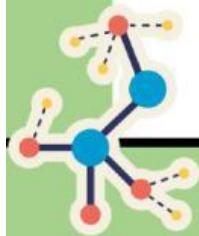
Baca dengan seksama intruksi dan tujuan dari
LKPD

4

Mengerjakan soal-soal dengan sebaik mungkin

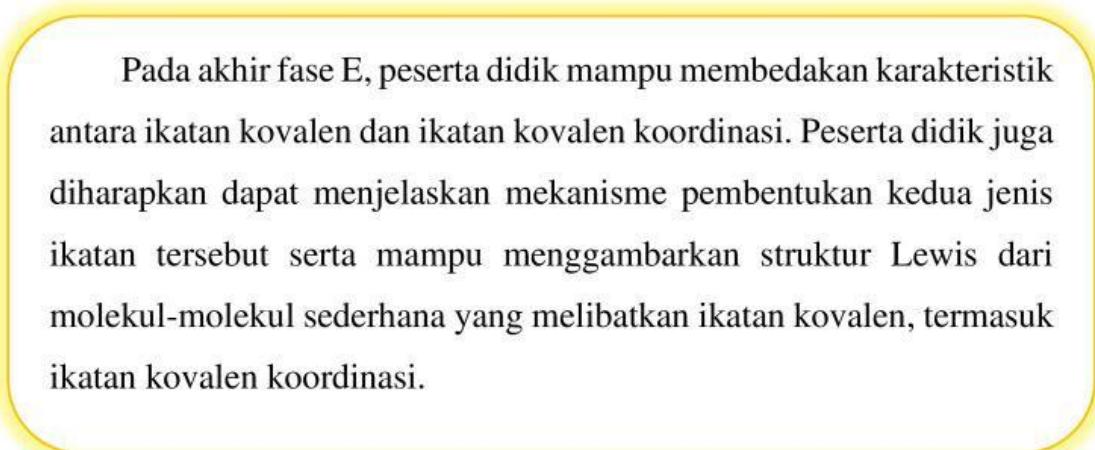
5

Jika ada kesulitan dalam mengerjakan soal berkonsultasilah
dengan guru atau teman satu kelompok





CAPAIAN PEMBELAJARAN



Pada akhir fase E, peserta didik mampu membedakan karakteristik antara ikatan kovalen dan ikatan kovalen koordinasi. Peserta didik juga diharapkan dapat menjelaskan mekanisme pembentukan kedua jenis ikatan tersebut serta mampu menggambarkan struktur Lewis dari molekul-molekul sederhana yang melibatkan ikatan kovalen, termasuk ikatan kovalen koordinasi.

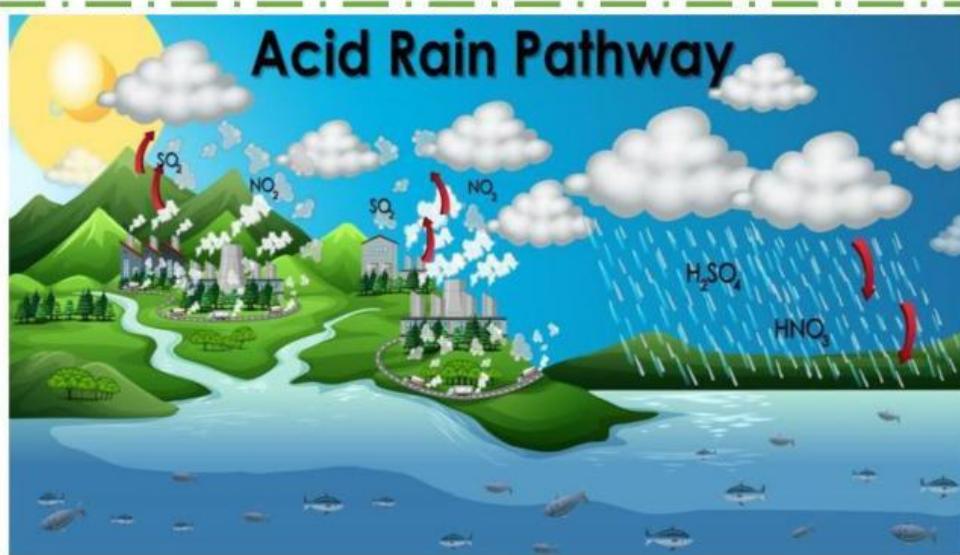
TUJUAN PEMBELAJARAN



1. Melalui diskusi kelompok, diharapkan peserta didik dapat membedakan antara ikatan kovalen dan ikatan kovalen koordinasi.
 2. Melalui diskusi kelompok, diharapkan peserta didik dapat menjelaskan pembentukan ikatan kovalen dan kovalen koordinasi
 3. Melalui diskusi kelompok, diharapkan peserta didik dapat menggambar struktur lewis dari molekul kovalen sederhana
- 

ORIENTASI MASALAH

Silahkan ananda mengamati gambar fenomena alam (hujan asam) berikut ini :



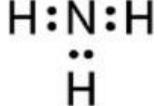
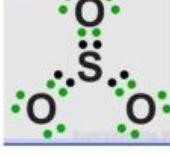
Mengorganisasikan Kegiatan Pembelajaran

Setelah ananda mengamati gambar, buatlah beberapa pertanyaan dengan mendiskusikan bersama teman sekelompok terkait apa yang ananda tidak pahami dari gambar.

Membimbing Penyelidikan Individu dan Kelompok

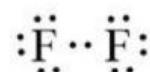
Silahkan ananda menjawab pertanyaan-pertanyaan berikut dengan berdiskusi dengan teman sekelompok

Beri tanda pada kotak yang tersedia dan isilah data pada tabel berikut!

Rumus Molekul	Konfigurasi Elektron	Struktrur Lewis	Jenis Ikatan
O ₂	8O :		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga
CO ₂	6C : 8O :		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga
HCl	₁ H : ₁₇ Cl :		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga
H ₂ O	₁ H : 8O :		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga
NH ₃	₇ N : ₁ H :		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga
SO ₃	₁ H ₁₆ S		Ikatan Kovalen Tunggal Ikatan Kovalen Rangkap Dua Ikatan Kovalen Rangkap Tiga

2. Tariklah rumus struktur lewis dari senyawa berikut:

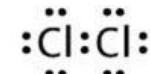
HCl



Cl₂



F₂



3. Tentukan jenis ikatan yang terbentuk dari senyawa-senyawa berikut:

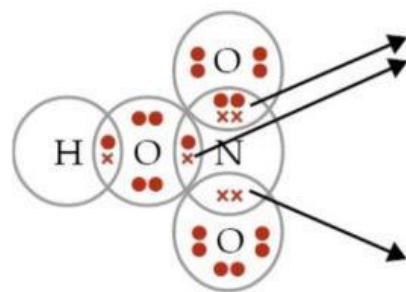
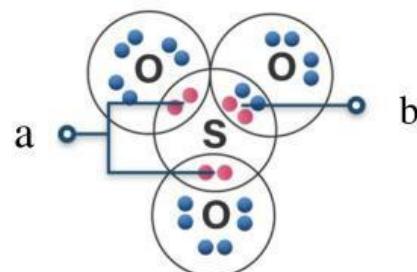
a. HF

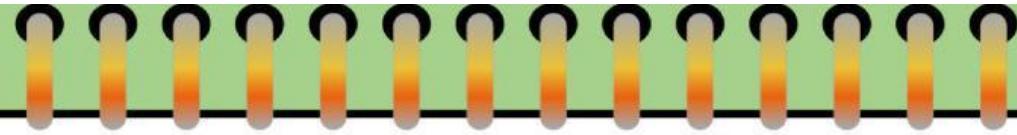
b. N₂

c. CO

d. NO₂

4. Tentukan ikatan yang terbentuk dari senyawa masing-masing!





Mengembangkan dan Menyajikan Hasil Karya



Persentasikan hasil diskusi kelompok kalian!

Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

Tuliskan Kesimpulan



Ikatan kovalen terbentuk antara unsur..... dengan unsur.....

Ikatan kovalen terjadi karena

Jenis ikatan kovalen berdasarkan jumlah ikatannya adalah

Ikatan koordinasi adalah

