

**LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK
(LKPD-2)**

Mata Pelajaran : Kimia
Kelas/Semester : X/Ganjil
Hari/Tanggal :
Alokasi Waktu : 2 x 45 Menit
Nama Kelompok :
Nama Anggota Kelompok :
1.
2.
3.
4.
5.

A. Tujuan Pembelajaran

- ❖ Melalui tanya jawab dan diskusi kelompok, peserta didik mampu menjelaskan kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilannya dengan benar
- ❖ Melalui tanya jawab dan diskusi kelompok, peserta didik mampu menganalisis konfigurasi elektron dan struktur lewis dalam proses pembentukan ikatan ion dengan benar
- ❖ Melalui presentasi dan diskusi kelompok, peserta didik mampu menggambarkan proses pembentukan ikatan ion dengan benar

B. Petunjuk Penggerjaan

Petunjuk penggerjaan LKPD dalam menjawab dan menganalisis permasalahan yang tertera pada Lembar Kerja Peserta Didik ini WAJIB untuk dibaca oleh setiap peserta didik sebelum memulai proses diskusi atau penggerjaan LKPD. Aturan umum dalam penggerjaan LKPD adalah sebagai berikut:

1. Jangan lupa membaca do'a saat memulai mengerjakan LKPD.
2. Menuliskan identitas pada Lembar Kerja Peserta Didik.
3. Membaca materi yang tertera di bahan ajar.
4. Membaca petunjuk penggerjaan LKPD.
5. Mengerjakan LKPD dengan teliti, tekun, dan tepat waktu.
6. Diskusikan dengan teman kelompokmu mengenai permasalahan yang ditemukan.
7. Setelah mengerjakan LKPD, sebaiknya memeriksa ulang jawaban.

ORIENTASI PADA MASALAH

Perhatikan Permasalah yang ada dibawah ini!

PENGORGANISASIAN PEMBELAJARAN

1. Buatlah pertanyaan-pertanyaan yang anda pikirkan setelah melihat masalah diatas!

PENYELIDIKAN KELOMPOK

1. Berdasarkan Permasalahan diatas, jawablah pertanyaan berikut!
 - a. Jelaskan apa yang dimaksud ikatan Kovalen!

- b. Tuliskan Contoh ikatan kovalen tunggal, rangkap dua, dan rangkap 3!

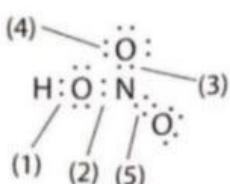
Mengembangkan dan menyajikan Hasil

Kelompok yang tidak bertugas presentasi dapat memberikan saran atau tanggapan kepada kelompok yang bertugas

3. Berdasarkan hasil diskusi dapat dimulai dengan :

Menganalisis dan Evaluasi

1. Diantara pasangan senyawa di bawah ini yang keduanya memiliki ikatan kovalen adalah...
 - A. KCl dan NaCl
 - B. CaO dan NH₃
 - C. SO₂ dan NH₃
 - D. KBr dan NaCl
 - E. H₂O dan MgO
2. Di antara molekul-molekul dibawah ini, yang mempunyai ikatan kovalen rangkap dua adalah...
 - A. N₂ (nomor atom N=7)
 - B. H₂ (nomor atom H=1)
 - C. O₂ (nomor atom O=8)
 - D. H₂O
 - E. NH₃
3. Pasangan elektron yang membentuk ikatan kovalen koordinasi pada senyawa HNO₃ ditunjukkan oleh nomor...



- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5