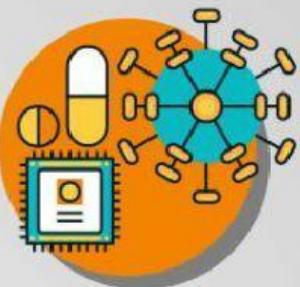
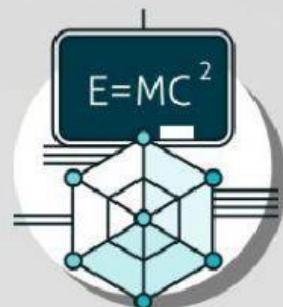
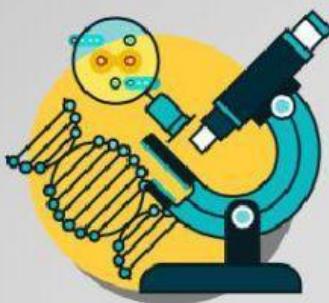


Lembar Kerja Peserta Didik

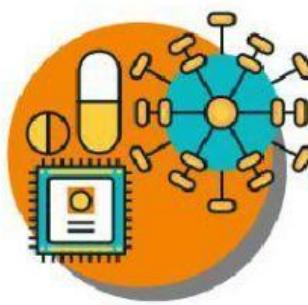
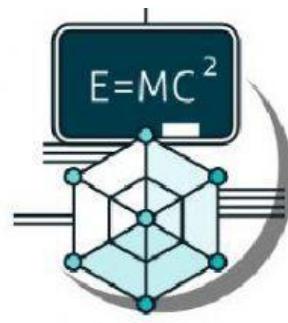
Ikatan Kovalen



Kelompok :
Nama Anggota :
1.
2.
3.
4.
5.

Petunjuk penggunaan LKPD

1. Baca LKPD dengan seksama.
2. Diskusikan setiap permasalahan yang ada dalam LKPD dengan sesama anggota kelompok.
3. Bertanyalah pada guru jika menemui kesulitan.



Pendahuluan

Ikatan kovalen adalah ikatan yang terjadi akibat pemakaian pasangan elektron secara bersama-sama oleh dua atom (James E. Brady, 1990). Ikatan kovalen terbentuk di antara dua atom yang sama-sama ingin menangkap elektron (sesama atom bukan logam).

Ikatan kovalen umumnya terjadi antara atom-atom unsur nonlogam, bisa sejenis (contoh: H₂, N₂, O₂, Cl₂, F₂, Br₂, I₂) dan berbeda jenis (contoh: H₂O, CO₂, dan lain-lain). Senyawa yang hanya mengandung ikatan kovalen disebut senyawa kovalen.

Contoh:
Senyawa SO₂
_{1p}S : 2, 8, 6



JENIS IKATAN KOVALEN

Berdasarkan Pembentukannya

1. Ikatan kovalen tunggal

Ikatan kovalen tunggal yaitu ikatan kovalen yang memiliki 1 pasang PEI.

Contoh: H₂, H₂O

2. Ikatan kovalen rangkap

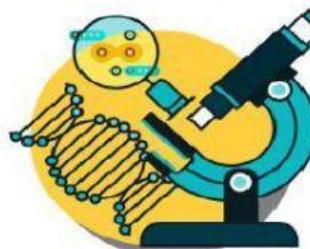
Ikatan kovalen rangkap yaitu ikatan kovalen yang memiliki 2/3 pasang PEI.

Contoh : CO₂, N₂

3. Ikatan kovalen Koordinasi

ikatan kovalen di mana pasangan electron yang dipakai bersama hanya disumbangkan oleh satu atom, sedangkan atom yang satu lagi tidak menyumbangkan elektron..

Contoh : SO₃



a. Kompetensi Dasar

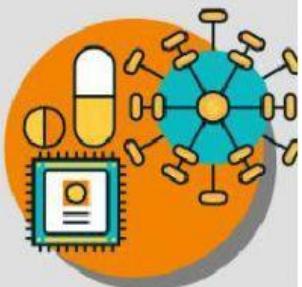
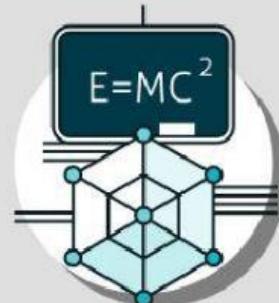
- 3.4 Menganalisis proses pembentukan ikatan kimia pada beberapa senyawa dalam kehidupan sehari-hari
- 4.4 Mengintegrasikan proses pembentukan ikatan kimia pada beberapa senyawa dalam kehidupan sehari-hari dengan electron valensi atom-atom penyusunnya

b. Indikator Pencapaian Kompetensi

1. Menjelaskan proses terbentuknya ikatan kovalen
2. Menganalisis proses terbentuknya ikatan kovalen
3. Mengidentifikasi pembentukan ikatan kovalen

c. Tujuan Pembelajaran

siswa dapat terlibat aktif, berfikir selama proses belajar mengajar berlangsung, memiliki sikap **ingin tahu, teliti** dalam melakukan pengamatan dan **bertanggungjawab** dalam menyampaikan pendapat, menjawab pertanyaan, memberi saran dan kritik, serta dapat **menjelaskan, menganalisis dan mengidentifikasi** proses terbentuknya ikatan kovalen dengan tepat.

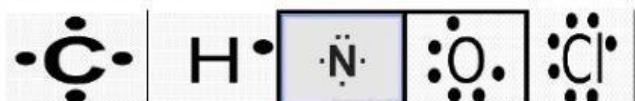


Kegiatan 1

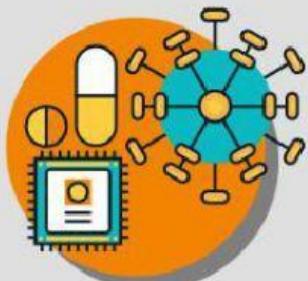
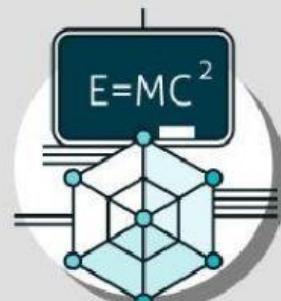
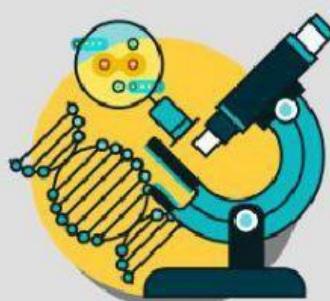
1. Isi Tabel berikut dengan tepat dengan memasangkan struktur lewis dengan unsur dan konfigurasi elektron yang tepat!

Unsur	Konfigurasi elektron	Struktur Lewis
1 H		
6 C		
7 N		
17 Cl		
8 O		

Struktur Lewis

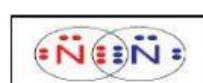


2. Dari unsur - unsur diatas, manakah yang dapat membentuk ikatan kovalen tunggal dan rangkap 2?
 - a. CO₂ dan CO
 - b. N₂ dan O₂
 - c. HCl dan O₂
 - d. NH₃ dan NO



2. Tariklah rumus Struktur lewis dari senyawa berikut :

a. H₂O



b. CO₂



c. N₂



d. SO₃



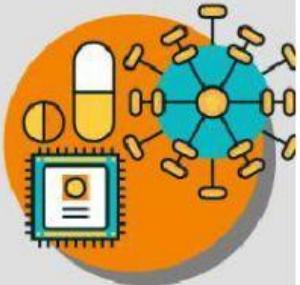
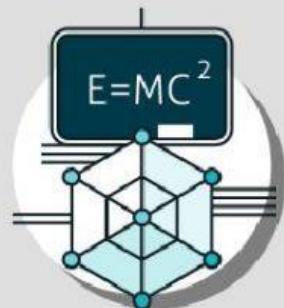
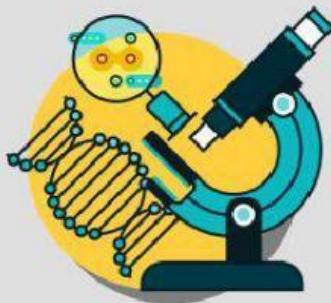
3. Tentukan jenis ikatan yang terbentuk dari senyawa – senyawa berikut :

a. H₂O

b. CO₂

c. N₂

d. SO₃



Kegiatan 2

Kesimpulan

Dari kegiatan 1 yang telah kalian kerjakan, maka jawablah pertanyaan berikut!

1. Apa yang dimaksud dengan ikatan kovalen?

2. Sebutkan Jenis – jenis ikatan Kovalen dan jelaskan!