



Lembar Kerja Peserta Didik IKATAN KIMIA



Identitas Peserta Didik

NAMA :

KELAS :

NO. ABSEN :

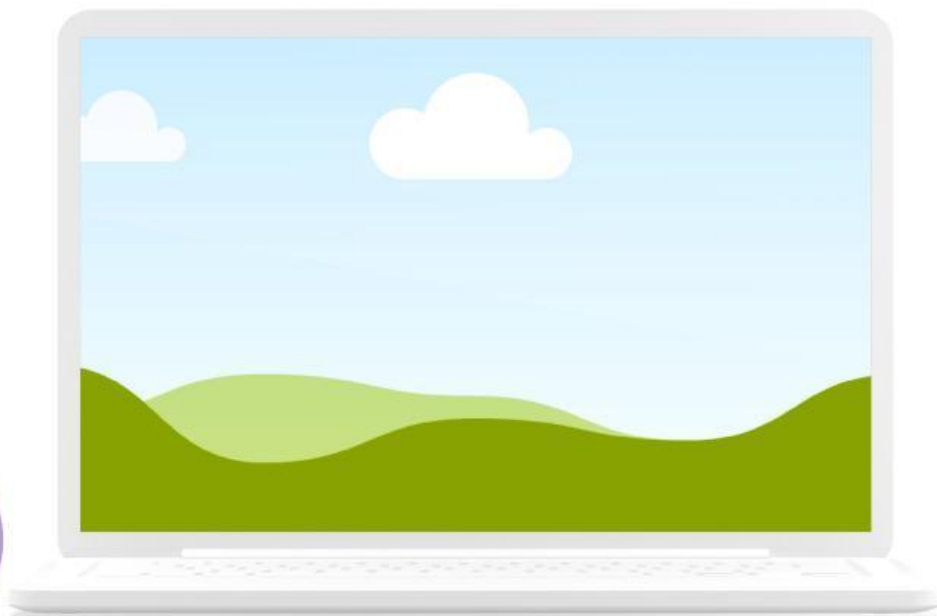
Tujuan Pembelajaran:

Setelah menyelesaikan LKPD ini, diharapkan peserta didik dapat:

1. Menjelaskan pengertian ikatan kimia dan jenis-jenisnya.
 2. Mengidentifikasi dan menganalisis proses pembentukan ikatan kimia.
 3. Menjodohkan jenis ikatan kimia dengan senyawa yang sesuai.
 4. Menjelaskan sifat-sifat senyawa berdasarkan jenis ikatan kimianya.
 5. Memahami konsep struktur Lewis dan penerapannya dalam pembentukan senyawa.
- 

Materi Ikatan Kimia:

Bayangkan atom-atom bagaikan lego, dan ikatan kimia bagaikan perekatnya. Ikatan kimia memungkinkan atom-atom untuk bersatu dan membentuk senyawa dengan sifat-sifat yang berbeda dari atom penyusunnya. Mari kita pahami lebih dalam materi ikatan kimia melalui video pembelajaran berikut :



Disusun oleh Agustina Attati



LKPD

Ikatan Kimia

Aktivitas 1 : Melengkapi soal berikut dengan isian singkat

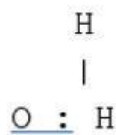
1. Atom Na dan Cl akan membentuk ikatan
2. Jika atom non logam berikatan dengan atom non logam akan membentuk ikatan.....
3. Ikatan ion akan terbentuk antara atomdan atom.....
4. Jika ikatan kovalen yang terbentuk sepasang elektronnya berasal dari salah satu atom yang berikatan disebut ikatan.....
5. Tercipta saat atom-atom "berbagi" elektron untuk mencapai konfigurasi electron..... (oktet).
6. Ikatan kovalen dapat bersifat(sama kuat) atau(tidak sama kuat).
7. Senyawa dengan ikatan kovalen umumnya berwujud,.....,.....

Aktivitas 2 : Menjodohkan Jenis Ikatan Kimia dengan Senyawa

→ Hubungkan Jenis Ikatan Kimia dengan Senyawa yang sesuai dalam tabel berikut :

JENIS IKATAN KIMIA	SENYAWA
Kovalen nonpolar	NaCl (garam dapur)
Kovalen polar	Fe (besi)
Ion	H ₂ O (air)
Logam	O ₂ (oksigen)

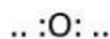
Aktivitas 1 : Mengurutkan proses terjadinya ikatan kovalen menggunakan struktur lewis



1



2



3



4

Letakkan sesuai dengan proses terbentuknya senyawa air (H₂O)!

..... + → **Bentuk Molekul** :

Aktivitas 4 : Soal Pilihan Benar Salah

1. Ikatan ion terjadi antara unsur logam dan non-logam. ☐
2. Molekul air (H₂O) memiliki ikatan kovalen polar. ☐
3. Ikatan kovalen non-polar terjadi antara atom-atom yang memiliki elektronegativitas yang sama. ☐
4. Gas mulia cenderung membentuk ikatan kimia dengan unsur lain. ☐
5. Ikatan logam terjadi karena adanya gaya tarik-menarik antara ion positif dan elektron bebas. ☐
6. Senyawa ion umumnya memiliki titik leleh dan titik didih yang rendah. ☐
7. Ikatan kovalen koordinasi terjadi ketika salah satu atom menyumbangkan sepasang elektron bebas untuk membentuk ikatan. ☐
8. Gula pasir merupakan contoh senyawa ion. ☐
9. Garam dapur (NaCl) merupakan contoh senyawa kovalen. ☐
10. Ikatan hidrogen merupakan jenis ikatan kovalen yang kuat. ☐

