

Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Ikatan Kimia

Kimia Kelas X

Nama: _____

Kelas: _____



Tujuan Pembelajaran

Setelah mengikuti kegiatan ini, peserta didik diharapkan mampu:

1. Menjelaskan pengertian ikatan kimia.
2. Membedakan ikatan ionik, kovalen, dan logam.
3. Mengidentifikasi contoh senyawa berdasarkan jenis ikatannya.
4. Menjelaskan hubungan antara jenis ikatan dengan sifat-sifat senyawa.
5. Menyelesaikan soal terkait ikatan kimia.

Dasar Teori

Ikatan kimia adalah gaya tarik-menarik yang mengikat atom-atom sehingga membentuk molekul atau senyawa. Ikatan ini terbentuk agar atom mencapai kestabilan seperti gas mulia.

Kegiatan/Instruksi



- Bacalah materi dasar teori ikatan kimia.
- Amati tabel jenis ikatan dan contoh senyawanya.
- Kerjakan soal yang tersedia.
- Diskusikan hasil pekerjaan dengan teman kelompok.

Aktivitas 1

Menjodohkan

Cocokkan pernyataan di Kolom A dengan jawaban yang sesuai di Kolom B dengan menuliskan huruf yang tepat!

A

Kolom A
(Pernyataan)

B

Kolom B (Jawaban)

Terjadi karena perpindahan elektron.

• Ikatan kovalen

Pemakaian bersama pasangan elektron.

• Ikatan logam

Terjadi antar sesama logam.

• Sifat ikatan ionik

Senyawa yang larut dalam air dan menghantarkan listrik.

• Ikatan ionik

Tugas:

Cocokkan dan jelaskan satu contoh pilihanmu secara lisan atau tulisan!

Aktivitas 2

Isian Singkat

Isilah bagian yang kosong dengan jawaban yang tepat berdasarkan pemahamanmu!

1. Ikatan yang terjadi karena perpindahan elektron dari atom logam ke atom nonlogam disebut ikatan?

2. Ikatan yang umumnya terjadi antar sesama atom nonlogam adalah ikatan?

3. Mg^{2+} adalah contoh ion bermuatan positif yang disebut ?

4. Senyawa ionik dapat menghantarkan listrik saat dalam keadaan?

5. Atom membentuk ikatan kimia untuk mencapai keadaan?

6. Unsur tembaga (Cu) merupakan contoh zat dengan ikatan?

Aktivitas 3

Benar atau Salah

Tentukan apakah pernyataan berikut Benar atau Salah dengan memberi tanda ✓ pada kolom yang sesuai. Berikan koreksi jika pernyataan salah!

No	Pertanyaan	Benar	Salah
1	Ikatan ionik terjadi karena perpindahan elektron dari satu atom ke atom lainnya.		
2	Ikatan kovalen hanya terjadi antara atom logam.		
3	Ikatan logam memiliki elektron yang bergerak bebas.		
4	Senyawa NaCl adalah contoh senyawa dengan ikatan kovalen.		
5	Senyawa ionik umumnya memiliki titik leleh yang tinggi.		

Tugas:

Pilihlah satu contoh pernyataan dan jelaskan dengan tulisan secara runtut!

Video

[https://youtu.be/HDt9QhbQN9M?
si=aghW4Dgxuoc690si](https://youtu.be/HDt9QhbQN9M?si=aghW4Dgxuoc690si)