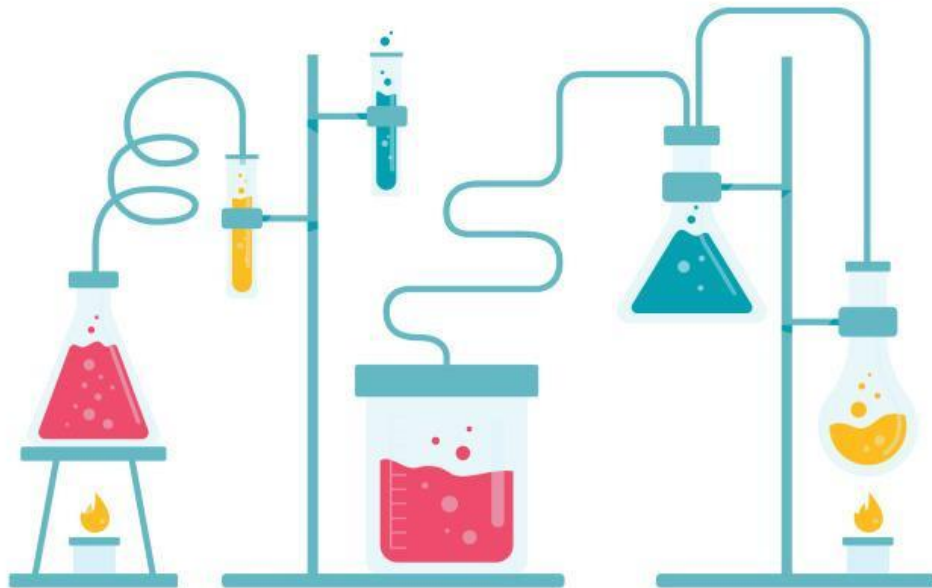


Lembar Kerja Peserta Didik

LKPD

Ikatan Kimia Dengan Bentuk Molekul,
katan Kimia, Dan Gaya Molekul



Nama : _____

Kelas : _____

KATA PENGANTAR

Puji syukur kehadiran Tuhan Yang Maha Esa atas segala rahmat dan karunia-Nya sehingga Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD) Kimia dengan materi Ikatan Kimia ini dapat disusun dengan baik. LKPD ini disusun sebagai panduan belajar bagi peserta didik untuk memahami konsep dasar pembentukan ikatan, jenis-jenis ikatan kimia, sifat senyawa yang terbentuk, serta penerapannya dalam kehidupan sehari-hari.

Penyusunan LKPD ini bertujuan untuk membantu peserta didik melakukan kegiatan pembelajaran yang lebih aktif, mandiri, dan terarah. Melalui berbagai aktivitas seperti analisis contoh senyawa, latihan soal, dan pengamatan fenomena kimia sederhana, diharapkan peserta didik mampu memperkuat pemahaman terhadap konsep ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan koordinasi, serta gaya antarmolekul.

Kami menyadari bahwa LKPD ini masih memiliki keterbatasan. Oleh karena itu, kritik dan saran yang bersifat membangun sangat kami harapkan demi penyempurnaan LKPD pada masa mendatang.

Akhir kata, semoga LKPD Ikatan Kimia ini dapat memberikan manfaat bagi peserta didik dan menjadi sarana belajar yang efektif dalam memahami materi kimia secara lebih mendalam.

Indraaya, 10 November 2025

Penulis

DAFTAR ISI

Halaman Cover

Kata Pengantar

Daftar Isi

Tujuan Pembelajaran

Petunjuk Penggunaan

Peta Konsep

Materi

Kegiatan Pembelajaran

Daftar Pustaka

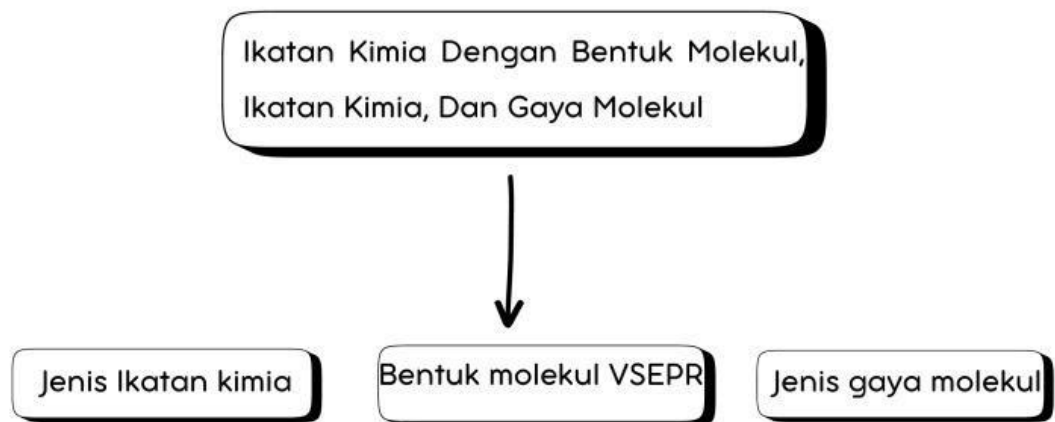
TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menentukan ikatan kimia dan gaya molekul serta bentuk molekulnya dan mampu mengidentifikasi dalam contoh soal.

PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Cermati tujuan pembelajaran dan seluruh materi dengan baik
2. Kerjakan kegiatan yang sudah ditentukan dalam e-LKPD
3. Bertanya pada guru jika ada yang belum dipahami
4. Menyelesaikan e-LKPD dengan baik dan benar

PETA KONSEP



MATERI

Sebelum itu, mari kita tonton video terlebih dahulu

https://youtu.be/44U8O68PqHw?si=_5GdJqX9hOFCZ6U



Ikatan Kimia

Ikatan kimia adalah gaya tarik-menarik yang terjadi antar atom sehingga atom-atom tersebut dapat bergabung membentuk molekul atau senyawa. Gaya ini muncul karena interaksi antara elektron valensi (elektron terluar) dan inti atom yang berbeda.

Tujuan utama atom membentuk ikatan kimia adalah untuk mencapai kondisi yang lebih stabil. Dalam kimia, kondisi paling stabil bagi atom adalah ketika elektron valensinya tersusun menyerupai konfigurasi elektron gas mulia.

A. Jenis-Jenis Ikatan Kimia

1) Ikatan Ionik

- Terjadi antara logam dan non-logam.
- Terbentuk melalui serah terima elektron.
- Membentuk ion positif (kation) dan ion negatif (anion).
- Contoh:
 - NaCl (Na^+ dan Cl^-)
 - MgO (Mg^{2+} dan O^{2-})

MATERI

Sifat senyawa ionik:

- Titik didih dan titik leleh tinggi
- Pada keadaan cair/larut → menghantarkan listrik
- Umumnya keras namun rapuh

2) Ikatan Kovalen

- Terjadi antara sesama non-logam.
- Terbentuk dengan pemakaian pasangan elektron bersama.

Jenis ikatan kovalen:

- Kovalen tunggal: H-H , Cl-Cl
- Kovalen rangkap dua: O=O , CO_2
- Kovalen rangkap tiga: $\text{N}\equiv\text{N}$
- Kovalen polar: pasangan elektron tidak dibagi merata (H-Cl)
- Kovalen nonpolar: pasangan elektron dibagi merata (H_2 , O_2 , N_2)

3) Ikatan Kovalen Koordinasi (Datif)

- Pasangan elektron berasal dari satu atom donor.
- Contoh: NH_4^+ , H_3O^+ .

4) Ikatan Logam

- Terjadi pada sesama logam.
- Elektron valensi membentuk lautan elektron yang bergerak bebas.
- Menyebabkan logam bersifat:
 - Menghantar listrik
 - Mengkilap
 - Dapat ditempa

MATERI

5) Ikatan Hidrogen (sebagai ikatan khusus)

- Terjadi antara H dengan atom F, O, atau N.
- Lebih kuat dibanding gaya antarmolekul lain, tetapi lebih lemah dari ikatan kovalen.

Lembar Kerja Siswa

Ikatan ion terbentuk karena terjadi perpindahan elektron dari atom logam ke atom non logam.

- Salah
- Benar

Ikatan kovalen terjadi ketika dua atom berbagi pasangan elektron.

- Salah
- Benar

Ikatan logam dicirikan oleh "lautan elektron" yang bergerak bebas di antara atom logam.

- Salah
- Benar

Molekul N_2 memiliki ikatan rangkap tiga.

- Salah
- Benar

Ikatan hidrogen hanya dapat terjadi jika ada atom H yang terikat pada O, N, atau F.

- Salah
- Benar

Molekul CO_2 bersifat polar karena memiliki atom O yang lebih elektronegatif.








- Salah
- Benar

MATERI

Bentuk Molekul

Bentuk molekul ditentukan oleh:

- Jumlah pasangan elektron ikatan (PEI)
- Jumlah pasangan elektron bebas (PEB)
- Menurut teori VSEPR (Valence Shell Electron Pair Repulsion Theory) pasangan elektron saling tolak menolak sehingga mengatur bentuk geometri molekul.





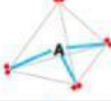
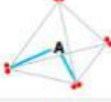

BENTUK MOLEKUL							
Domain	Type	BGPE	BM	Susunan Ruang	Sudut Ikatan	Kepolaran	Contoh
2	AX_2	linear	linear		180°	non-polar	CO_2
3	AX_3	Δ planar	Δ planar		120°	non-polar	BCl_3
	AX_2E		huruf V (bengkok)		$\sim 120^\circ$	polar	SO_2
4	AX_4	tetrahedron	tetrahedron		$109,5^\circ$	non-polar	CH_4
	AX_3E		Δ piramid		$\sim 107,5^\circ$	polar	NH_3
	AX_2E_2		huruf V (bengkok)		$\sim 104,5^\circ$	polar	H_2O
	AX_5		Δ bipiramid		90° dan 120°	polar	PCl_5

MATERI

Bentuk Molekul

Bentuk molekul ditentukan oleh:

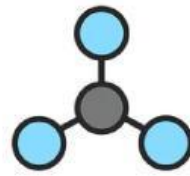
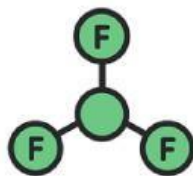
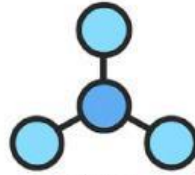
- Jumlah pasangan elektron ikatan (PEI)
- Jumlah pasangan elektron bebas (PEB)
- Menurut teori VSEPR (Valence Shell Electron Pair Repulsion Theory) pasangan elektron saling tolak menolak sehingga mengatur bentuk geometri molekul.

BENTUK MOLEKUL							
Domain	Tipe	BGPE	BM	Susunan Ruang	Sudut Ikatan	Kepolaran	Contoh
2	AX_2	linear	linear		180°	non-polar	CO_2
3	AX_3	Δ planar	Δ planar		120°	non-polar	BCl_3
	AX_2E		huruf V (bengkok)		$\sim 120^\circ$	polar	SO_2
4	AX_4	tetrahedron	tetrahedron		$109,5^\circ$	non-polar	CH_4
	AX_3E		Δ piramid		$\sim 107,5^\circ$	polar	NH_3
	AX_2E_2		huruf V (bengkok)		$\sim 104,5^\circ$	polar	H_2O
	AX_5		Δ bipiramid		90° dan 120°	polar	PCl_5

Pengaruh PEB dan Perbedaan Elektronegativitas

- PEB menurunkan sudut ikatan ($H_2O < NH_3 < CH_4$).
- Ikatan polar menghasilkan momen dipol, memengaruhi bentuk fisik (polar lebih mudah larut dalam air).

Lembar Kerja Mahasiswa



Trigonal
Planar

Piramida
Trigonal

Tetrahedral

Linear

MATERI

Gaya Antarmolekul

Gaya antarmolekul adalah gaya tarik antar molekul yang memengaruhi sifat fisik seperti titik didih, kelarutan, dan wujud zat.

Jenis-jenis gaya antarmolekul

1) Gaya Van der Waals

a. Gaya Dispersi London

- Terjadi pada semua molekul, terutama nonpolar.
- Semakin besar massa molekul → gaya semakin kuat.
- Contoh: I_2 memiliki titik leleh lebih tinggi daripada F_2 .

b. Gaya Dipol-Dipol

- Terjadi antara molekul polar.
- Contoh: HCl , SO_2 .

c. Gaya Dipol Terinduksi

- Molekul polar menginduksi molekul nonpolar.
- Contoh: I_2 larut dalam air panas.

2) Ikatan Hidrogen

- Paling kuat di antara gaya antarmolekul.
- Terjadi jika H terikat pada F, O, atau N.
- Contoh: H_2O , NH_3 , HF .
- Menyebabkan:
 - Titik didih air tinggi
 - Es mengapung (densitas rendah karena struktur teratur)

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Apa hubungan antara jenis ikatan, bentuk molekul, dan gaya antarmolekul terhadap sifat zat? Simak Video dibawah ini.

https://youtu.be/IYzx_iqNv9w?si=yO5x--xqv-aoGhGs



Intruksi Pembelajaran

1. Bentuk kelompok yang berisikan 4-5 orang dan setiap kelompok mendiskusikan ikatan kimia dan gaya molekul serta hubungannya dengan kelarutan dan titik didih.
2. Setiap kelompok mensimulasikan bentuk molekul senyawa air, ammonia, metana, dan karbon dioksida.
3. mengamati dan menentukan ikatan dan gaya antar molekulnya serta perbedaan kelarutan dan titik didih berdasarkan hal tersebut.
4. setiap kelompok mendiskusikan contoh nyata dalam kehidupan yang berkaitan dengan materi, yakni pada air, minyak, dan alkohol.
5. Hasil diskusi dipaparkan didepan kelas.

HASIL DISKUSI