



Lembar Kerja Peserta Didik LKPD_PBL IKATAN KIMIA

Ikatan Ion

Contoh: Natrium Klorida



atau proses:



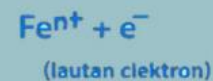
Ikatan Kovalen

Contoh: Gas Hidrogen dan Gas Oksigen



Ikatan Logam

Contoh: Logam Besi



Ikatan Logam

Ikatan Ion

Ikatan
Kovalen

Nama : _____

Kelas : _____

Oleh:
Yelinta Susalno



KATA PENGANTAR

Puji syukur kepada Tuhan Yang Maha Esa karena atas segala berkat dan rahmat Nya, penulis dapat menyelesaikan penulisan LKPD Berbasis PBL menggunakan media *liveworksheet* ini dengan baik. Penulisan LKPD ini sebagai salah satu syarat untuk melakukan penelitian. Dalam melakukan penulisan LKPD ini, penulis menyadari keterbatasan dan kekurangan dari isi maupun tulisan dalam LKPD ini.

Penulis menyadari bahwa keberhasilan dalam penulisan proposal ini juga tidak lepas dari bantuan dan dukungan material serta moral dari berbagai pihak. Oleh karena itu diawal tulisan ini penulis mengucapkan banyak terimah kasih kepada:

Ibu Ni Wayan Oktarini Anthonia Candra Dewi, S.Pd.,M.Si selaku dosen pembimbing utama dan Ibu Dortehea M. w. Nai, S.Pd.,M.Si.P selaku dosen pembimbing II yang telah banyak meluangkan waktu untuk membimbing, mengarahkan dan memberikan motivasi kepada penulis sehingga LKPD ini dapat terselesaikan.

Tiada kata yang lebih berharga yang bisa penulis berikan sebagai balasan atas segala budi baik yang telah diberikan, hanya doa tulus yang bisa dinaikan agar Tuhan memberkati kita semua. Penulis menyadari bahwa LKPD ini masih jauh dari kesempurnaan. Oleh karena itu, penulis mengharapkan kritik dan saran yang membangun dari semua pihak demi penyempurnaan tulisan ini. Akhirnya LKPD ini dapat bermanfaat bagi semua pihak yang membutuhkan.

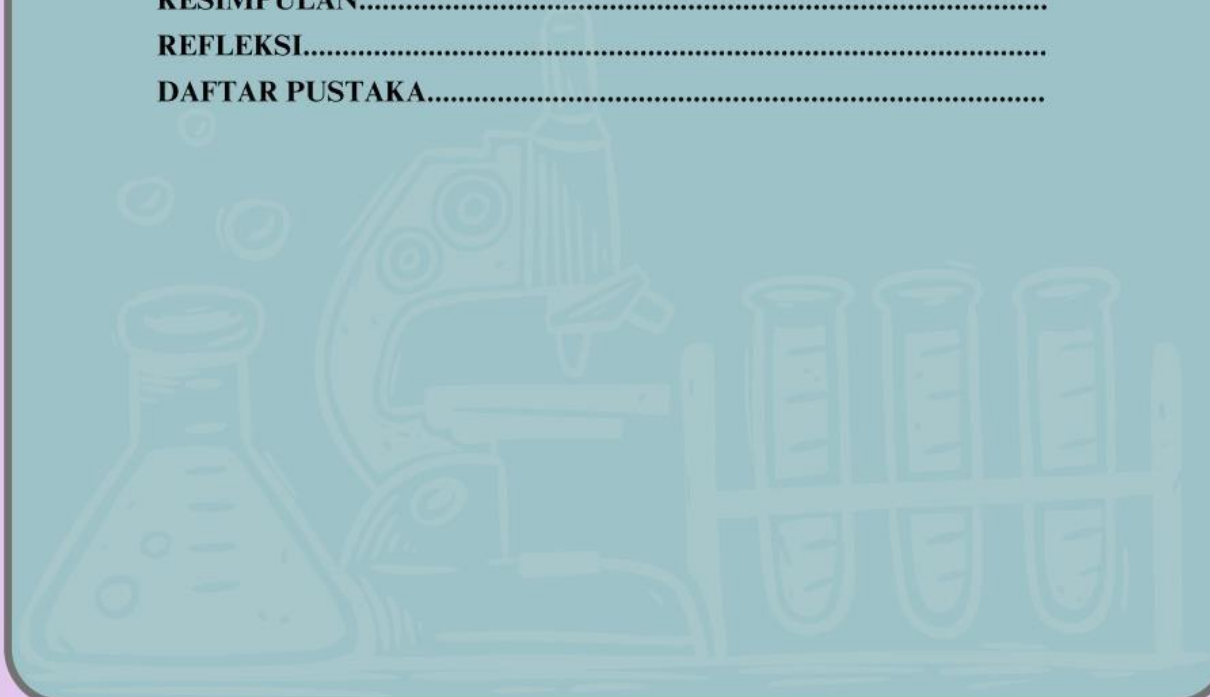
Kupang, 2026

Penulis



DAFTAR ISI

COVER.....	i
KATA PENGANTAR.....	ii
DAFTAR ISI.....	iii
PETUNJUK PRNGGUNAAN LKPD.....	
CAPAIAN PEMBELAJARAN.....	
ALUR TUJUAN PEMBELAJARAN.....	
KEGIATAN PEMBELAJARAN 1.....	
Ikatan Ion.....	
Lembar Kerja.....	
KEGIATAN PEMBELAJARAN 2.....	
Ikatan Kovalen.....	
Lembar Kerja.....	
KEGIATAN PEMBELAJARAN 3.....	
Ikatan Logam.....	
Lembar Kerja.....	
KESIMPULAN.....	
REFLEKSI.....	
DAFTAR PUSTAKA.....	



PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Bacalah tujuan pembelajaran yang tercantum pada Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD) dengan saksama.
2. Bacalah materi prasyarat, informasi, serta petunjuk kegiatan yang terdapat dalam LKPD.



3. Peserta didik bekerja dalam kelompok, kemudian masing-masing anggota kelompok mengeksplorasi permasalahan, gambar, video, dan informasi yang disajikan dalam LKPD, dengan guru bertindak sebagai fasilitator.



4. Berdasarkan hasil pengamatan dan pemahaman terhadap informasi yang diperoleh, jawablah pertanyaan-pertanyaan pada setiap kegiatan dengan menuliskan jawaban pada kolom yang telah disediakan.

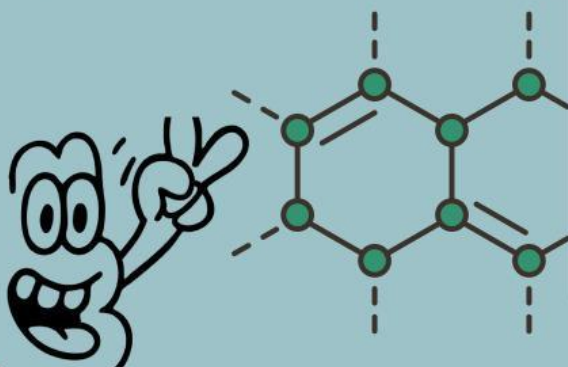
5. Peserta didik yang telah memahami atau menemukan jawaban dari suatu pertanyaan bertanggung jawab untuk menjelaskan dan mendiskusikan jawabannya kepada anggota kelompok yang belum memahami.

6. Untuk memperkuat pemahaman konsep, peserta didik menerapkan konsep yang diperoleh dengan mengerjakan latihan dan tabel analisis yang tersedia dalam LKPD.



WORKSHEET

7. Setiap kelompok menyusun dan menyampaikan kesimpulan hasil diskusi kelompok, kemudian kelompok lain memberikan tanggapan. Guru memandu jalannya diskusi dan memberikan penguatan sesuai dengan tujuan pembelajaran.



Capaian Pembelajaran

“

Menganalisis hubungan struktur atom dengan sistem periodik unsur; membandingkan jenis ikatan kimia serta kaitannya dengan bentuk molekul dan gaya intermolekuler dalam memprediksi sifat fisik materi; mengaitkan perubahan entalpi standar dari suatu reaksi kimia dengan sumber energi yang ada di lingkungan sekitar; menganalisis faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi; menganalisis kesetimbangan kimia dan penerapannya; menjelaskan daya hantar listrik dan sifat koligatif larutan; menjelaskan sel elektrokimia dalam kehidupan sehari-hari; dan menjelaskan senyawa karbon dan makromolekul.

”

Alur Tujuan Pembelajaran

Ikatan Ion

TP.
1

Peserta didik mampu menganalisis hubungan antara proses pembentukan ikatan ion, struktur kisi kristal, dan perilaku ion dalam larutan untuk menjelaskan sifat fisik senyawa ion (titik leleh, kekerasan, dan daya hantar listrik).

Peserta didik mampu menjelaskan konsep dan proses terbentuknya ikatan kovalen, membedakan kovalen polar dan nonpolar, serta menganalisis keterkaitannya dengan gaya antarmolekul dan sifat fisik materi (titik didih dan kelarutan) untuk memprediksi sifat senyawa kovalen secara tepat.

Ikatan Kovalen

TP.
2

Ikatan Logam

TP.
3

Peserta didik mampu menjelaskan konsep ikatan logam, menganalisis peran elektron bebas, serta mengaitkan ikatan logam dengan sifat fisik materi (konduktivitas listrik, kelenturan, dan kekuatan) untuk memprediksi sifat fisik bahan logam secara tepat.





Kegiatan Pembelajaran

Untuk mengakses kegiatan pembelajaran berbasis Problem Based Learning (PBL), peserta didik dapat mengklik tautan berikut sesuai pertemuan:

1. Ikatan Ion

2. Ikatan Kovalen

3. Ikatan Logam

