

Lembar Kerja Peserta Didik

KIMIA

Materi : Ikatan Kimia

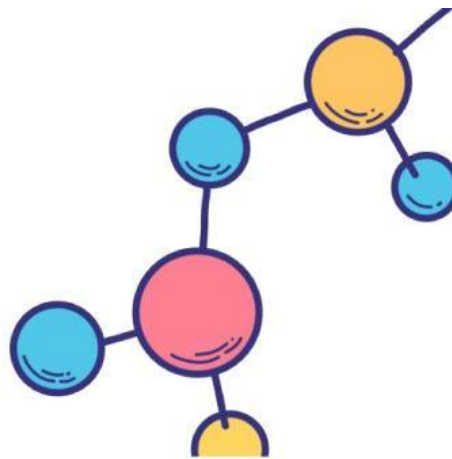


Disusun Oleh : Kelompok 2



NAMA ANGGOTA KELOMPOK

- 1.....
- 2.....
- 3.....
- 4.....
- 5.....
- 6.....



PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

1. Setiap kelompok harus membaca LKPD dengan seksama.
2. Diskusikan setiap permasalahan yang ada dalam LKPD dengan sesama anggota kelompok.
3. Mintalah bantuan guru jika ada yang tidak dimengerti.

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

- Siswa diharapkan mampu menjelaskan prinsip aturan oktet dan duplet dalam kaitannya dengan kestabilan suatu unsur.
- Siswa diharapkan dapat menggambarkan struktur lewis untuk atom maupun molekul secara sistematis dan akurat
- siswa dapat mengidentifikasi proses pembentukan ikatan ion dan ikatan kovalen

STIMULUS

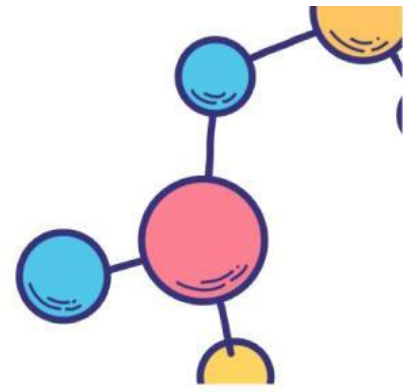
Di alam terdapat unsur yang stabil sehingga sukar bereaksi karena mengikuti aturan oktet dan duplet.



Gambar 1. Atom yang tidak stabil



Gambar 2. Atom yang stabil



Garam dapur memiliki susunan atom yang berbeda dapat berikatan satu sama lain. Karena itu, para ilmuwan menggunakan struktur lewis untuk menggambarkan keterikatan antar atom tersebut.



Logam natrium

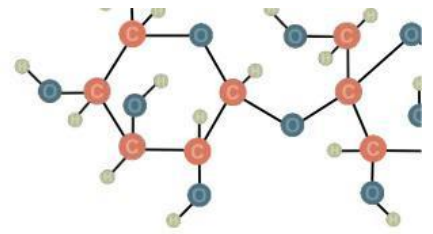
Gas klorin

Garam dapur

IDENTIFIKASI MASALAH

Setelah memperhatikan gambar diatas, silahkan merumuskan pertanyaan kalian!





PengUmPULan data

Melalui literasi berikut, diskusikan data atau informasi literasi yang ada dibawah

Bahan Ajar Ikatan Kimia Kelas XI



Video Pembelajaran

<https://youtu.be/aIKaaJFvXcM?si=H19ObgRYpP72FGnV>

Pengolahan data

- Diskusikan bersama kelompokmu informasi yang kalian peroleh dari literasi dan video yang telah diberikan!
- Catatlah hasil diskusi kelompok secara ringkas pada LKPD/buku catatan



Aturan oktet dan duplet serta struktur lewis

Lengkapilah tabel berikut!

Unsur	Nomor Atom	Konfigurasi Elektrom
He	2	<input type="text"/>
Ne	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	18	<input type="text"/>
Kr	<input type="text"/>	<input type="text"/>
<input type="text"/>	54	<input type="text"/>
Rn	86	<input type="text"/>

aturan

aturan

Pertanyaan:

1. Berdasarkan tabel kegiatan di atas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Helium
2. Berdasarkan tabel kegiatan diatas, apa yang anda ketahui tentang susunan elektron yang dimiliki oleh unsur Neon, Argon, Kripton, Xenon dan Radon?

Simpulan:

Apabila susunan elektron yang dimiliki unsur-unsur gas mulia adalah susunan elektron stabil, simpulkan bagaimana ciri-ciri susunan elektron stabil

Lengkapilah tabel berikut!

Senyawa	Konfigurasi elektron	Struktur Lewis
Na		
Cl		
H		
C		

Simpulan:

Berikan komentar mengenai struktur lewis dari senyawa diatas

VeRifikasi

- Gunakan hasil diskusi kelompok untuk menjawab pertanyaan yang sudah kalian tuliskan pada bagian identifikasi masalah!
- Lengkapilah kembali nama ilmiah senyawa yang belum tercantum pada tabel.
- Presentasikan hasil kerja kelompokmu didepan kelas!
- Berikan tanggapan, pertanyaan, atau masukan terhadap presentasi kelompok lain.

GeneRalisasi

Tuliskan kesimpulan dari hasil belajar hari ini!

