



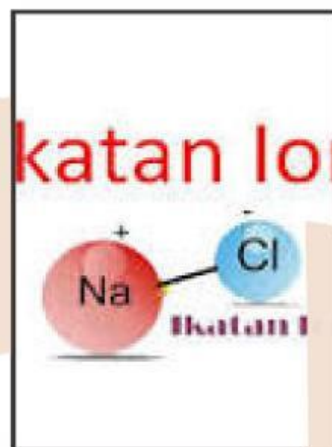
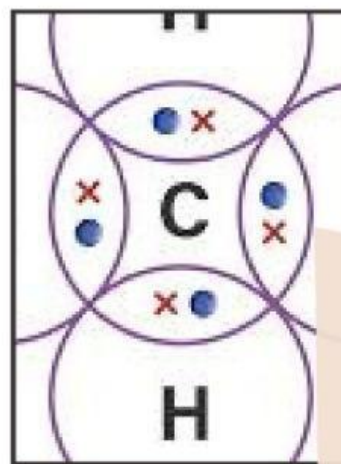
UNIVERSITAS RIAU

LKPD

INQUIRI TERBIMBING

IKATAN KIMIA

SMA/MA KELAS X



Penyusun :Tasya Muanda (2205113750)

Hari/Tanggal	
Kelas	
Kelompok	

Petunjuk!

Simaklah petunjuk dibawah ini dengan cermat!

1. baca dan pahami petunjuk serta langkah kegiatan dengan cermat
2. lakukan langkah-langkah kegiatan secara berurutan
3. tanyakan kepada guru apabila ada yang belum dipahami
4. lakukan kegiatan dengan sungguh-sungguh
5. apabila telah selesai, kumpulkan LKPD yang telah dikerjakan kepada guru

Capaian Pembelajaran

Peserta didik mampu mempelajari sifat, struktur dan interaksi partikel dalam membentuk berbagai senyawa termasuk pengolahan dan penerapannya dalam keseharian

Tujuan Pembelajaran

1. Menjelaskan kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilannya
2. Menggambarkan susunan elektron valensi atom gas mulia (duplet dan okted) dan elektron valensi bukan gas mulia (struktur Lewis).

Sumber Belajar

Jurnal, artikel, modul , buku cetak dan lainnya



Mengamati

Perhatian video berikut ini :

Merumuskan

Berdasarkan video diatas, buatlah rumusan masalah dalam bentuk pertanyaan! (minimal 2 pertanyaan)

- 1.
- 2.

Hipotesis

Buatlah hipotesis berdasarkan pertanyaan yang telah dibuat!

- 1.
- 2.

Mengumpulkan Data

Ayo Lakukan!

Untuk membuktikan hipotesis di atas, lakukanlah kegiatan berikut :

Susunan elektron valensi unsur-unsur

Tujuan : menyelidiki kecenderungan suatu unsur untuk mencapai kestabilan dengan cara berikatan dengan unsur lain

Alat & bahan : Tabel periodik unsur

Langkah Kerja :

1. Carilah konfigurasi elektron unsur-unsur berikut: Na, Mg, Al, O, Cl, C, He, dan Ne, kemudian tentukan elektron valensinya.
2. Dalam buku latihan, catatlah hasil penyelidikan Anda dalam bentuk table.

Data Pengamatan :

Setelah melakukan eksperimen, tuliskanlah data hasil pengamatan kalian dalam tabel hasil pengamatan dibawah ini:

Unsur	Nomor Atom	Konfigurasi	Elektron Valensi
Na			
Mg			
Al			
O			
Cl			
He			
C			

Mengumpulkan Data

Jawablah pertanyaan-pertanyaan dibawah ini!

1. Na	●	●	1. Non Logam
2. Mg	●		
3. Al	●	●	2. Logam
4. O	●		
5. Cl	●	●	3. Gas Mulia
6. He	●		
7. C	●		

Isilah pertanyaan berikut!

- 1.. Adakah hubungan antara jenis unsur dan elektron valensi?
2. Bagaimanakah cara menggambarkan susunan elektron valensi?
3. Unsur-unsur manakah yang belum stabil?
4. Unsur-unsur manakah yang telah stabil?
5. Bagaimanakah cara unsur-unsur mencapai kestabilan?

Mengumpulkan Data

Tontohlah video berikut !



Unsur	Konfigurasi Elektron	Elektron Valensi	Melepas/ menerima Eelektron	Lambang Ion
Na				
Mg	2.8.2		Melepas 2e ⁻	
Al				Al ³⁺
O				
Cl				
He				
C				



Kesimpulan

Berdasarkan materi yang telah dipelajari, coba tuliskan kesimpulan yang anda peroleh!

Jawab: