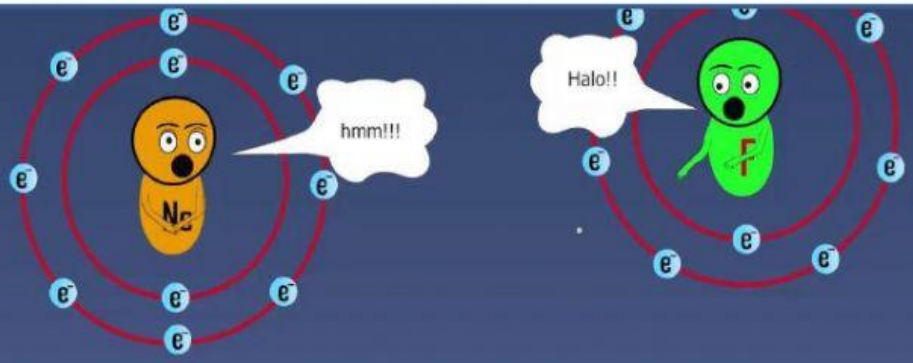
# Lembar Kerja Peserta Didik(LKPD)




Nama :

Kelas :

Mata Pelajaran :

**Tujuan Pembelajaran**

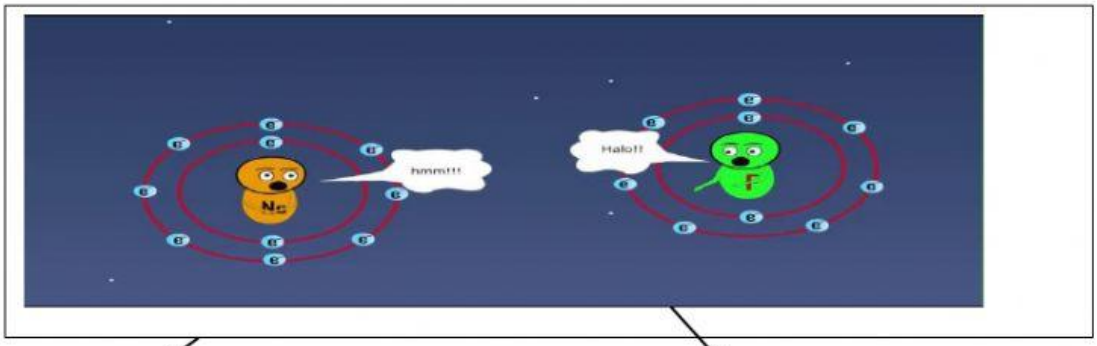
Peserta didik dapat:

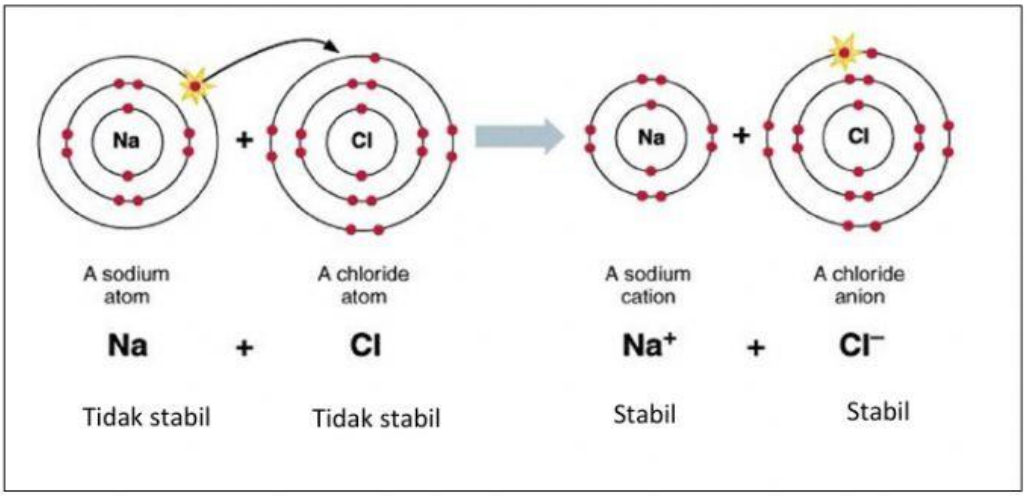
1. Menentukan konfigurasi elektron dan elektron valensi atom gas mulia (duplet dan okted)
2. Menjelaskan cara suatu unsur untuk mencapai kestabilan
3. Menjelaskan proses terbentuknya ikatan ionik

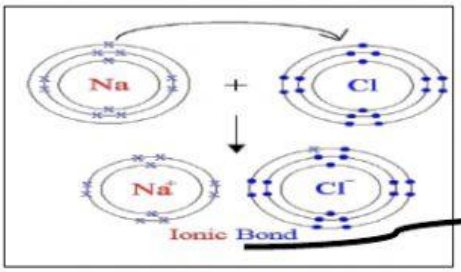


LIVEWORKSHEETS

## Pengantar




Ikatan ionik

LIVEWORKSHEETS

Pada dasarnya unsur unsur dialam akan membentuk unsur stabilnya dengan cara mengikuti kaidah duplet atau oktet. Untuk mencapai kaidah tersebut unsur unsur akan berusaha untuk menyempurnakan elektron valensinya menjadi 2 (khusus H dan He) atau menjadi 8 dengan menjadi ion atau saling berikatan melalui ikatan kimia. Pada materi sebelumnya telah dipelajari tentang konfigurasi elektron , elektron valensi dan sifat periodic unsur.

## Rumusan Masalah





1. Setelah mengamati video animasi, membaca pengantar dan menamati gambar diatas, dapatkah kalian menemukan permasalahan? Coba tuliskan masalah yang kalian sudah kalian temukan.

2. Diskusikan dengan teman satu kelompok jawaban apa yang mungkin dari pertanyaan yang dituliskan pada no 1.

LIVEWORKSHEETS



## Pahami Konsepnya

Setelah memahami konsep diatas dan gunakan sumber belajar lain jawablah pertanyaan dibawah ini dengan berdisksi dengan teman anda, dan presentasikan didepan kelas.

1. Tentukan konfigurasi elektron unsur-unsur berikut: Na, Mg, Al, O, Cl, S, He, dan Ne, kemudian tentukan elektron valensinya.( nomor atom dillihat di table periodic unsur)

| Unsur | Nomor atom | Konfigurasi elektron | Jumlah elektron valensi |
|---|---|---|---|
| Na | | | |
| Mg | | | |
| Al | | | |
| O | | | |
| Cl | | | |
| S | | | |
| He | | | |
| Ne | | | |

**Jawablah pertanyaan berikut untuk menyimpulkan fakta.**
**Gunakan data pada soal nomor 1**

1. Unsur-unsur manakah yang belum stabil?

Jawab :

2. Unsur-unsur manakah yang telah stabil?

Jawab :

3. Tuliskan dua agar suatu atom menjadi stabil

LIVEWORKSHEETS

4. Bagaimana caranya agar atom Mg stabil?

Jawab :

4. Bagaimana caranya agar atom atom Cl stabil?

Jawab :

5. Tuliskan sifat (logam/nonlogam) atom Na.

Jawab :

6. Tuliskan sifat (logam/nonlogam) atom Cl.

Jawab :

9. Ion apakah yang akan terbentuk, jika atom Na satu melepaskan elektron?

Jawab :

10. Ion yang akan terjadi jika atom Cl menerima satu elektron?

Jawab :

11. Bagaimana cara atom Na dan Cl berikatan tuliskan senyawa yang terbentuk?

Jawab :

12. Apakah jenis ikatan yang terjadi pada senyawa pada soal nomor 11, jelaskan.

Jawab :

LIVEWORKSHEETS

## Kesimpulan



Setelah kalian memahami konsep susunan elektron stabil dan proses pembentukan ikatan ionik, buatlah simpulannya!

LIVEWORKSHEETS