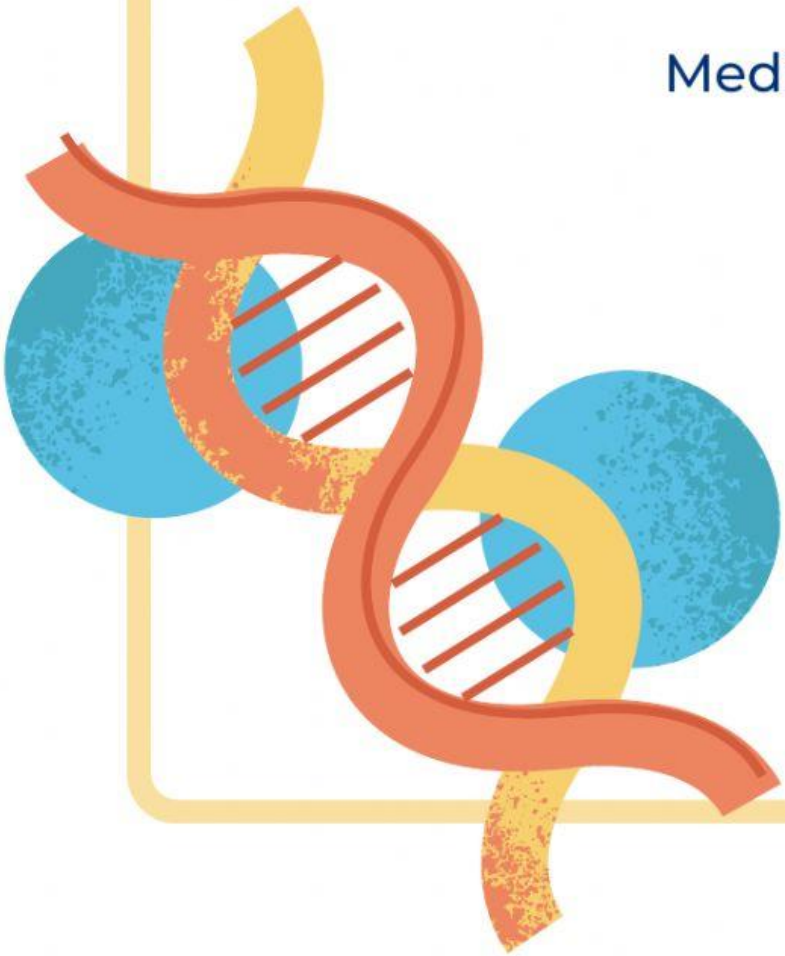
KAPITA SELEKTA 2

IKATAN IONIK

Media Pembelajaran



By Alya Natania
(1212080012)

LIVEWORKSHEETS

Tujuan Pembelajaran

Media pembelajaran ini dibuat untuk :

1. Mempermudah siswa untuk memahami materi mengenai ikatan ionik.
2. Membenarkan miskonsepsi yang sering terjadi pada siswa.

Miskonsepsi

- Ikatan ion terbentuk dari penyerahan sepasang elektron oleh atom-atom yang berikatan.
- Tarikan larutan elektron yang menyelimuti ion positif logam menyebabkan terjadinya ikatan ion.

Konsep yang benar

- Ikatan ion terbentuk dari penyerahan atau penerima elektron oleh atom-atom yang berikatan.
- Ikatan ionik adalah kimia yang terjadi karena adanya gaya tarik-menarik elektrostatis antara ion positif dengan ion negatif dalam suatu senyawa kimia.

LIVEWORKSHEETS

Pengenalan media pembelajaran





- Media ini bernama STEIKIO.
- Media ini digunakan untuk mempermudah mengingat bagaimana terbentuknya ikatan ion.
- Titik pada STEIKIO bisa dilepas pasang untuk disesuaikan dengan elektron valensi dari ion-ion yang akan digunakan.
- Pada gambar ion yang digunakan adalah ion Li dan ion F.

LIVEWORKSHEETS

Bacalah wacana berikut ini!



Taukah kamu? jika pada baterai melibatkan ikatan ion pada proses pengoperasiannya.
Pada saat baterai disambungkan dengan suatu sirkuit, ion-ion tersebut bergerak antara elektroda positif dan negatif yang menghasilkan aliran listrik.

Buatlah Rumusan Masalah

LIVEWORKSHEETS

Jawablah beberapa pertanyaan berikut!

1. Bagaimanakah cara pembentukan ikatan ion?

2.Apakah ikatan ion terbentuk dari penyerahan sepasang elektron oleh atom-atom yang berikatan?

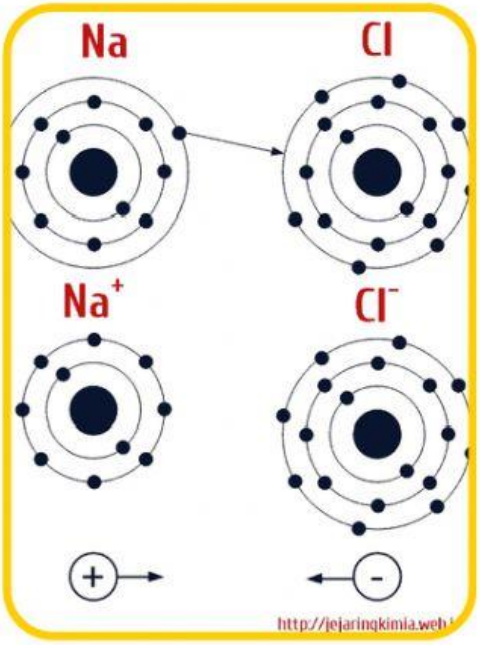
3.Jika ion-ionya bermuatan sama apakah bisa membentuk ikatan ionik?

4. katan ion tersusun dari ion apa saja?

5.Jika muatan atomnya sama, apakah bisa membentuk ikatan ion?

LIVEWORKSHEETS

Materi Ikatan Ionik



Ikatan ionik adalah kimia yang terjadi karena adanya gaya tarik-menarik elektrostatis antara ion positif dengan ion negatif dalam suatu senyawa kimia.

Dalam membentuk ion, suatu atom akan melepas atau mengikat elektron. Atom-atom yang mempunyai energi ionisasi rendah, misalnya atom-atom dari unsur golongan IA dan IIA dalam sistem periodik unsur, akan mempunyai kecenderungan untuk melepaskan elektronnya, sedangkan atom-atom yang mempunyai afinitas elektron yang besar, misalnya atom-atom unsur golongan VIA dan VIIA dalam sistem periodik unsur akan cenderung mengikat elektron.

LIVEWORKSHEETS