

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis Ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

Evaluasi

IKATAN KIMIA

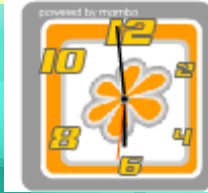
1. Ikatan ionik

SMAK IMMANUEL
PONTIANAK

15 Januari 2016

KIMIA X

*Smakim 2015/2016
Oleh : Eka W*



KOMPETENSI DASAR:

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

Evaluasi

3.5 Membandingkan proses pembentukan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta interaksi antar partikel (atom, ion, molekul) materi dan hubungannya dengan sifat fisik materi.

3.6 Menganalisis kepolaran senyawa.

3.7 Menganalisis teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom (Teori Domain Elektron) untuk menentukan bentuk molekul.

4.5 Mengolah dan menganalisis perbandingan proses pembentukan ikatan ion, ikatan kovalen, ikatan kovalen koordinasi, dan ikatan logam serta interaksi antar partikel (atom, ion, molekul) materi dan hubungannya dengan sifat fisik materi.

4.6 Merancang, melakukan, dan menyimpulkan serta menyajikan hasil percobaan kepolaran senyawa.

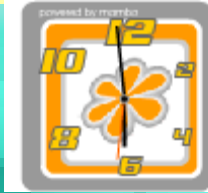
4.7 Meramalkan bentuk molekul berdasarkan teori jumlah pasangan elektron di sekitar inti atom (Teori Domain Elektron).

• :

KIMIA X

Sma Kim 2015/2016

Oleh : Eka W



INDIKATOR :

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

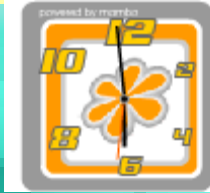
Evaluasi

Siswa dapat :

1. menjelaskan aturan oktet dan duplet
2. menggambarkan lambang Lewis
3. menjelaskan proses terbentuknya ikatan ionik
4. menjelaskan proses terbentuknya ikatan kovalen & koordinasi
5. menjelaskan proses terbentuknya ikatan logam
6. membandingkan sifat suatu senyawa berdasarkan ikatannya.
7. memberi contoh senyawa yang tidak mengikuti aturan oktet

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



TUJUAN PEMBENTUKAN IKATAN KIMIA

Beranda

KD

Indikator

Tujuan pembentukan ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

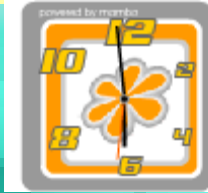
Latihan soal

Evaluasi

- Agar terjadi **kestabilan** seperti gas mulia
- Yang mempunyai **konfigurasi elektron gas mulia**, yaitu Konfigurasi elektron dengan jumlah elektron pada kulit terluar (elektron valensi) :
 - Dua , seperti helium (duplet), terjadi hanya untuk hidrogen
 - delapan (oktet)

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

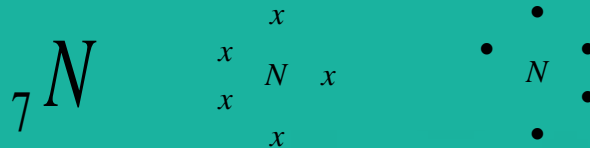
Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

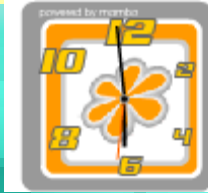
Evaluasi

- Elektron yang terlibat dalam pembentukan ikatan kimia adalah **elektron pada kulit terluar** (elektron valensi)
- Digambarkan dengan noktah (•titik) dan silang (x) → struktur Lewis
- Contoh :



KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



JENIS IKATAN

- Ikatan ionik
- Ikatan kovalen
- Ikatan logam

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

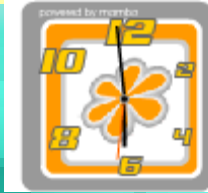
Latihan soal

Evaluasi



KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



IKATAN IONIK

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

Evaluasi

- Adalah ikatan yang terjadi karena adanya **serah terima elektron**
- Biasanya terjadi antara logam dan non logam
- Atom logam akan melepaskan elektron untuk mencapai kestabilan (duplet/oktet) membentuk ion positif
- Atom non logam akan mengikat elektron untuk mencapai kestabilan (duplet/oktet) membentuk ion negatif

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

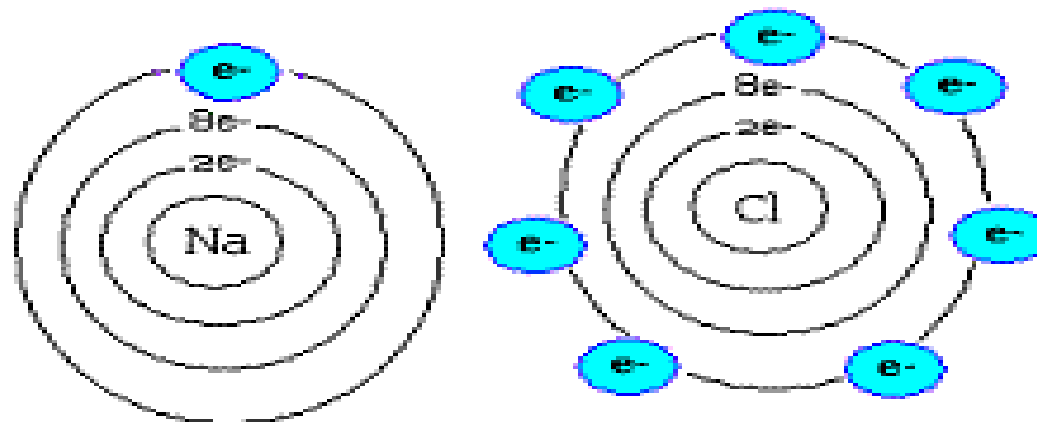
Ikatan ionik

Sifat senyawa

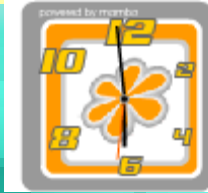
Latihan soal

Evaluasi

Ionic Bond



 Negative Electrons
Na- Sodium
Cl-Chlorine



Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

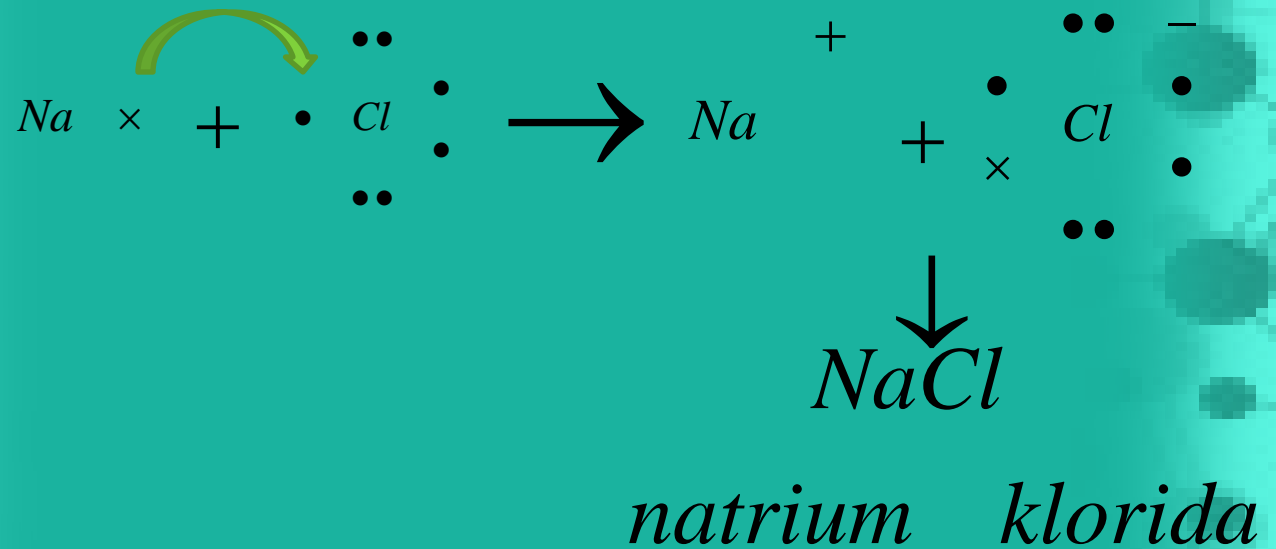
Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

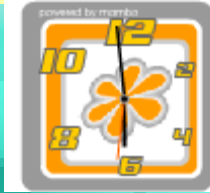
Evaluasi

- Contoh :



KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



SIFAT SENYAWA IONIK

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

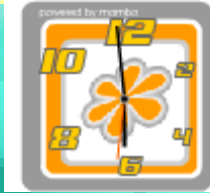
Latihan soal

Evaluasi

- Dapat menghantar listrik dalam bentuk larutannya, karena terurai menjadi kation dan anion dan elektron dapat berpindah menghantarkan listrik
- Kristal, Rapuh
- Bersifat polar
- Umumnya larut dalam air

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



Latihan soal

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

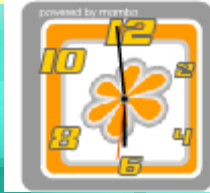
Latihan soal

Evaluasi

- Gambarkan proses terjadinya ikatan antara :
 1. Kalium dan bromium
 2. Magnesium dan Klor
 3. Aluminium dan oksigen
- Kemudian berikan nama masing-masing senyawa yang terbentuk

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*



Evaluasi

Beranda

KD

Indikator

Tujuan
pembentukan
ikatan

Jenis ikatan

Ikatan ionik

Sifat senyawa

Latihan soal

Evaluasi

- Gambarkan dengan struktur Lewis proses terbentuknya ikatan ionik antara Ca dan Br
- Kemudian beri nama senyawa yang terbentuk

KIMIA X

*Sma Kim 2015/2016
Oleh : Eka W*