

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan / Pendidikan : SMA NEGERI 3 KUBU
Kelas / Semester : X / I
Tema : IKATAN KIMIA
Sub Tema : IKATAN ION
Pembelajaran ke : 8
Alokasi waktu : 10 menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah melalui pembelajaran problem base learning peserta didik diharapkan dapat menjelaskan bagaimana terbentuknya ikatan ion

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

Pendahuluan	<ul style="list-style-type: none">• Guru memberikan salam• Guru mengajak siswa berdoa terlebih dahulu• Guru mengabsen siswa• Guru memberikan apersepsi• Guru menyampaikan materi dan tujuan pembelajaran• Guru menyuruh siswa untuk berkumpul pada kelompok yang telah dibagi sebelumnya
Kegiatan inti	<ul style="list-style-type: none">• Guru meberiakan gambaran umum mengenai materi ikatan ion• Guru membagikan LKPD kepada masing – masing kelompok• Guru meminta siswa untuk mengamati masalah yang ada apda LKPD• Guru mengarahkan siswa dalam berdiskusi untuk mengisi LKPD• Guru memilih 2 kelompok untuk mempresentasikan hasil diskusinya
Penutup	<ul style="list-style-type: none">• Guru bersama siswa menyimpulkan materi ikatan ion• Guru memberikan evaluasi berupa tugas di rumah• Guru mengucapkan salam penutup

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

1. Kognitif

- Penugasan dalam bentuk mengerjakan soal uraian sebagai berikut
 - 1) Apa yang dimaksud dengan ikatan ion? Berikan
 - 2) Dari senyawa berikut, MgO, CO₂, K₂S, NH₃, dan Na₃N. Manakah senyawa yang berikatan ion!
 - 3) Tentukan rumus kimia yang terbentuk dari
 - ✓ ¹³Al dengan ¹⁷Cl
 - ✓ ²⁰Ca dengan ¹⁶S

2. Afektif

- Jujur dalam mengerjakan soal latihan
- Mandiri dalam mengerjakan soal latihan
- Disiplin waktu dalam mengikuti KBM
- Bertanggungjawab dalam mengerjakan soal – soal sampai tahap pengumpulannya

Kubu, 12 Juli 2021

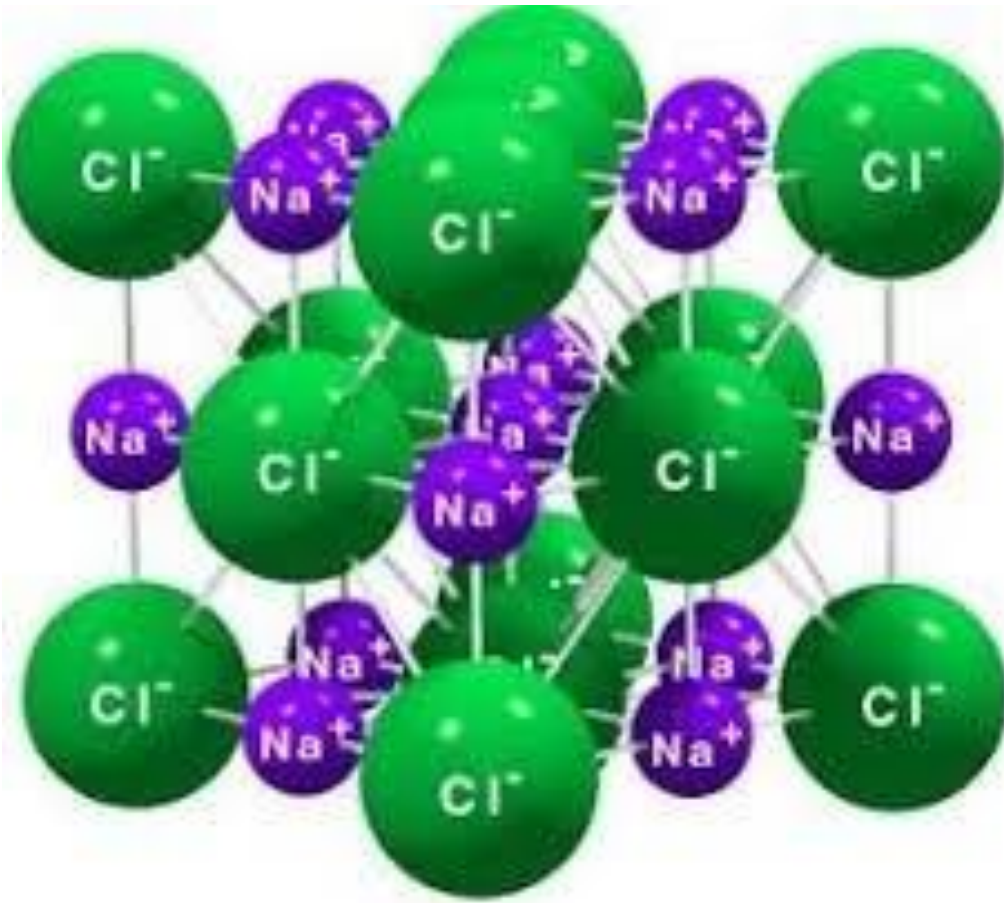
Mengetahui,
Kepala SMA Negeri 3 Kubu

Guru Mata Pelajaran,

Sugiat, S.Pd
NIP. 19731008 200604 1 009

Desi Maulidiyanti, S.Pd
NIP. 19861206 202012 2 010

**LEMBAR KEGIATAN PESERTA DIDIK
(LKPD)**



KELAS _____

KELOMPOK _____

Nama Anggota :

1. _____

2. _____

3. _____

4. _____

Indikator Pencapaian Kompetensi :

3.5.1 Menjelaskan bagaimana terbentuknya ikatan ion

4.5.1 Melakukan percobaan untuk menunjukkan karakteristik senyawa ion

Petunjuk Penggunaan Lembar Kerja Peserta Didik :

1. Bacalah lembar kerja ini dengan teliti dan pahami pertanyaan yang diberikan
2. Pada setiap pertanyaan atau permasalahan yang diberikan pada lembar kerja ini, selesaikan dengan cara diskusi dengan sesama anggota kelompok secara aktif
3. Jika terdapat materi yang kurang di mengerti, aktiflah dalam bertanya kepada guru
4. Bekerjalah secara sungguh-sungguh agar pembelajaran menjadi bermakna

Good Luck !!



IKATAN ION

PERHATIKAN DAN PAHAMI MATERI DI BAWAH INI !

Ikatan ion yang terjadi pada natrium klorida

- ✓ Konfigurasi electron Na dan Cl
 $_{11}\text{Na} : 2\ 8\ 1$
 $_{17}\text{Cl} : 2\ 8\ 7$
- ✓ Konfigurasi pembentukan ion
 $\text{Na}^+ : 2\ 8$
 $\text{Cl}^- : 2\ 8\ 8$
- ✓ Menuliskan persamaan pembentukan ion Na dan Cl
Persamaan pembentukan ion Na
 $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e$
Persamaan pembentukan ion Cl
 $\text{Cl} + e \rightarrow \text{Cl}^-$
- ✓ Menggabungkan kedua persamaan pemebntukan ion Na dan Cl
 $\text{Na} \rightarrow \text{Na}^+ + e$
 $\text{Cl} + e \rightarrow \text{Cl}^-$
 $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{NaCl}$
- ✓ Menuliskan senyawa yang terbentuk
Senyawa yang terbentuk adalah NaCl

KALIAN SUDAH MENGAMATI MATERI DI ATAS??

KALAU SUDAH, SILAKAN KALIAN JAWAB PERTANYAAN DI BAWAH INI DENGAN BENAR

1. Ikatan ion yang terjadi pada kallium sulfida
 - a. Konfigurasi elektron K dan S
 $_{19}\text{K} :$
 $_{16}\text{S} :$
 - b. Konfigurasi pembentukan ion
.... : 2 8 8
 $\text{S}^{2-} :$
 - c. Menuliskan persamaan pembentukan ion K dan S
Persamaan pembentukan ion K
 $\text{K} \rightarrow \dots + e$
Persamaan pembentukan ion S
 $\text{S} + 2e \rightarrow \dots$
 - d. Menggabungkan kedua persamaan pemebntukan ion Na dan Cl
 $\text{K} \rightarrow \dots + e$
 $\text{S} + 2e \rightarrow \dots$
 $\dots + \text{S}^{2-} \rightarrow \dots$
 - e. Menuliskan senyawa yang terbentuk
Senyawa yang terbentuk adalah
2. Ikatan ion yang terjadi pada aluminium oksida
 - a. Konfigurasi elektron Al dan O
 $_{13}\text{Al} :$
 $_{8}\text{O} :$
 - b. Konfigurasi pembentukan ion
.... : 2 8
 $\text{O}^{2-} :$
 - c. Menuliskan persamaan pembentukan ion Al dan O
Persamaan pembentukan ion Al
 $\text{Al} \rightarrow \dots + 3 e$

- Persamaan pembentukan ion O
 $O + 2e \rightarrow \dots$
- d. Menggabungkan kedua persamaan pembentukan ion Al dan O
 $Al \rightarrow \dots + 3e$
 $O + 2e \rightarrow \dots$
 $Al^{3+} + \dots \rightarrow \dots$
- e. Menuliskan senyawa yang terbentuk
 Senyawa yang terbentuk adalah
3. Ikatan ion yang terjadi pada Magnesium bromide
- a. Konfigurasi elektron Mg dan Br
 ${}_{12}Mg :$
 ${}_{35}Br :$
- b. Konfigurasi pembentukan ion
 $Mg^{2+} : \dots$
 $\dots : 2\ 8\ 18\ 8$
- c. Menuliskan persamaan pembentukan ion Mg dan Br
 Persamaan pembentukan ion Mg
 $\dots \rightarrow Mg^{2+} + 2e$
 Persamaan pembentukan ion Br
 $Br + e \rightarrow \dots$
- d. Menggabungkan kedua persamaan pembentukan ion Na dan Cl
 $Mg \rightarrow \dots + 2e$
 $Br + e \rightarrow \dots$
 $Mg^{2+} + \dots \rightarrow \dots$
- e. Menuliskan senyawa yang terbentuk
 Senyawa yang terbentuk adalah

SEMOGA SUKSES !!!