

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Sekolah : SMA Negeri 1 Karangmojo
 Mata pelajaran : KIMIA
 Kelas / Semester : X MIPA / 1
 Kompetensi Dasar : 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
 Materi Pokok : Ikatan Ion
 Alokasi Waktu : 1 kali pertemuan

A. Tujuan Pembelajaran

Setelah diskusi informasi dan mencermati tayangan presentasi tentang pembentukan ikatan ion peserta didik dapat :

1. menjelaskan pengertian ikatan ion.
2. menjelaskan syarat terbentuknya ikatan ion
3. menggambarkan proses pembentukan ikatan ion

B. Kegiatan Pembelajaran

Aktivitas Guru/Peserta Didik	Alokasi Waktu
Pendahuluan 1. Guru mempersiapkan peserta didik, memberi salam, berdoa dan mengabsen kehadiran peserta didik 2. Guru menyampaikan materi yang akan dipelajari dan tujuan pembelajaran Apersepsi materi : mengingatkan kembali kestabilan atom dan ikatan kimia	2 menit
Kegiatan Inti 1. Guru mempersiapkan presentasi dan mengkondisikan peserta didik serta menyampaikan ketentuan dalam pembelajaran . 2. Guru melakukan presentasi pembentukan ikatan ion 3. Peserta didik mengamati dan menuliskan pembentukan ikatan ion pada lembar kerja peserta didik (LKPD) yang telah disediakan berdasarkan tayangan presentasi 4. Peserta didik menjawab pertanyaan-pertanyaan dalam LKPD 5. Peserta didik mengolah informasi yang didapat dari pengamatan presentasi dan membuat kesimpulan (selanjutnya LKPD dikumpulkan) 6. Tanya jawab tentang pembentukan ikatan ion 7. Peserta didik mengkomunikasikan kesimpulan dari diskusi dan kegiatan pembelajaran yang telah dilakukan . 8. Peserta didik dan guru mereview hasil kegiatan pembelajaran dan guru memberi penghargaan kepada peserta didik yang sudah aktif menjawab pertanyaan pada sesi tanya jawab dan penarikan kesimpulan.	7 menit
Penutup 1. Guru melakukan refleksi kegiatan pembelajaran 2. Guru meminta siswa mengerjakan soal-soal latihan ikatan ion 3. Guru memberikan informasi materi pada pertemuan berikutnya	1menit

C. Penilaian Pembelajaran

Sikap	Pengetahuan	Keterampilan
Pengamatan terhadap sikap siswa pada saat memperhatikan presentasi dan partisipasinya pada saat kegiatan pembelajaran	- Tes tertulis menentukan Pembentukan ikatan ion pada senyawa dari unsur-unsur tertentu - Menentukan syarat terbentuknya ikatan ion	Pengamatan terhadap kemampuan siswa dalam mengerjakan tugas (LKPD) pembentukan ikatan ion pada suatu senyawa ionik

Mengetahui,
Kepala Sekolah

Karangmojo , April 2021
Guru Mata Pelajaran

Siti Zumrotul Arifah, M.Pd
NIP 19700916 199301 2 002

Siti Zumrotul Arifah, M.Pd
NIP 19700916 199301 2 002

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)
IKATAN ION

Tujuan : menentukan pembentukan ikatan ion

Jawablah pertanyaan berikut berdasarkan presentasi pembentukan ikatan ion , dengan singkat dan benar, selanjutnya buatlah kesimpulan

1. Atom unsur $_{11}\text{Na}$ dapat membentuk ikatan dengan atom unsur $_{17}\text{Cl}$
 - Untuk Na :
Konfigurasi elektron tiap kulit atom Na :
 - Elektron Valensi Na :
 - Untuk mencapai kestabilannya atom Na melakukan :.....membentuk.....
 - Untuk Cl :
Konfigurasi elektron tiap kulit atom Cl :
 - Elektron Valensi Cl :
 - Untuk mencapai kestabilannya atom Cl melakukan :.....membentuk.....
 - Ikatan antara atom Na dan atom Cl terjadi setelah Na melakukandan setelah atom Cl melakukan
 - Gambar pembentukan ikatan antara Na dengan Cl dengan lambang Lewis adalah

 - Rumus kimia senyawa yang terbentuk setelah Na berikatan dengan Cl adalah
2. Atom unsur $_{12}\text{Mg}$ dapat membentuk ikatan dengan atom unsur $_{17}\text{Cl}$
 - Untuk Mg :
Konfigurasi elektron tiap kulit atom Mg :
 - Elektron Valensi Mg :
 - Untuk mencapai kestabilannya atom Mg melakukan :.....membentuk.....
 - Untuk Cl :
Konfigurasi elektron tiap kulit atom Cl :
 - Elektron Valensi Cl :
 - Untuk mencapai kestabilannya atom Cl melakukan :.....membentuk.....
 - Ikatan antara atom Mg dan atom Cl terjadi setelah Mg melakukandan setelah atom Cl melakukan
 - Gambar pembentukan ikatan antara Mg dengan Cl dengan lambang Lewis adalah

 - Rumus kimia senyawa yang terbentuk setelah Mg berikatan dengan Cl adalah
3. Ikatan kimia antara Na dengan Cl dan Mg dengan Cl di atas termasuk ikatan ion, simpulkanlah pengertian ikatan ion dan syarat terjadinya ikatan ion

.....
.....

SOAL PENILAIAN

1. Atom unsur ${}_{20}\text{Ca}$ dapat membentuk ikatan dengan atom unsur ${}_{8}\text{O}$
Tentukan
 - a. Proses pembentukan ikatan tersebut
 - b. Tentukan rumus senyawa yang terbentuk
2. Tuliskan konfigurasi elektron tiap subkulit atom unsur Ca dan O , tentukan letak unsur tersebut dalam SPU , selanjutnya dengan mengetahui letak unsur tersebut, kita tahu sifat unsur-unsur nya. Dengan melihat beberapa indikasi di atas tentukanlah 2 syarat terbentuknya ikatan ion .