

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan : SMAN 4 PPU
Kelas / Semester : X / Ganjil
Tema : Ikatan Kimia
Sub Tema : Ikatan Ion
Pembelajaran Ke : 1
Alokasi Waktu : 10 menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Menjelaskan Kestabilan atom unsur golongan gas mulia
2. Menjelaskan kecenderungan atom lain selain gas mulia untuk mencapai kestabilan
3. Menjelaskan proses terbentuknya ikatan ion.

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

Pendahuluan (1,5 menit)	<ol style="list-style-type: none">1. Guru memberi salam dan berdoa sebelum pembelajaran dimulai, dilanjutkan mengecek kehadiran peserta didik.2. Guru memberi apersepsi yaitu penggunaan senyawa garam dapur (NaCl), mengapa unsur Na bisa berikatan dengan Cl menjadi NaCl ?3. Guru menyampaikan tujuan yang akan dicapai berkaitan dengan Kestabilan unsur gas mulia, kecenderungan atom lain selain gas mulia untuk mencapai kestabilan, Lambang Lewis, terbentuknya ikatan ion
Kegiatan Inti (7 menit)	<ol style="list-style-type: none">1. Guru menjelaskan kestabilan gas mulia dan menanyakan ke siswa apa penyebabnya ?2. Guru menjelaskan Lambang Lewis dan ,manfaatnya dalam pembentukan ikatan kimia .3. Guru menjelaskan cara unsur selain gas mulia mencapai kestabilan diselingi tanya jawab ke siswa4. Guru menunjukkan proses ikatan kimia antara 2 atom yaitu Na dengan Cl , siswa membuat kesimpulan arti ikatan ion. 
Kegiatan Penutup (1,5 menit)	<ol style="list-style-type: none">1. Memfasilitasi peserta didik untuk mereview pembelajaran yang telah dilaksanakan.2. Hikmah dari materi ikatan ion dikaitkan dengan nilai-nilai imtak3. Peserta didik mengerjakan tugas pada LK yang diberikan4. Menutup pembelajaran

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

Teknik Penilaian : a. Penilaian Sikap (Observasi/ pengamatan) b. Penilaian Pengetahuan

Bentuk Penilaian : Tes Tertulis (mengerjakan di LK) sebagai berikut :

1. Gambarkan proses terbentuknya ion $_{19}\text{K}^+$ dan $_{35}\text{Br}^-$ dari atom-atomnya dan senyawa yang terbentuk.
2. Unsur $_{12}\text{X}$ dan $_{17}\text{Y}$ membentuk senyawa. Tentukan jenis ikatan yang terjadi !
3. Diketahui unsur-unsur Ca, O, Cl, memiliki nomor atom secara berturut-turut yaitu 20, 8, 17.

Tentukan : a. Kecenderungan unsur-unsur tersebut untuk mencapai kestabilan.

b. Jenis ikatan yang rumus senyawa yang terbentuk dari unsur Ca dengan Cl serta Ca dengan O tersebut !

Mengetahui,
Kepala SMAN 4 PPU

PPU, 6 April 2021
Guru Mapel

Hadi Suprayitno, S.Pd, M.Eng
NIP.197105011994011003

Hadi Suprayitno, S.Pd, M.Eng
NIP.197105011994011003