

RANCANGAN PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMAN 1 Watopute
Kelas/Semester	: X/Ganjil
Mata Pelajaran	: Kimia
Materi Pokok	: Sifat-Sifat Sistem Periodik Unsur
Pertemuan/Pembelajaran ke	: 3
Alokasi waktu	: 1 x 10 Menit
Standar kompetensi	: Memahami struktur atom, sifat-sifat periodik unsur dan ikatan kimia.
Kompetensi Dasar	: Memahami struktur atom berdasarkan teori atom Bohr, sifat-sifat unsur, masa atom relatif dan sifat-sifat sistem periodik unsur dalam tabel periodik serta menyadari keteraturannya melalui pemahaman, konfigurasi elektron.
Indikator	: -Menganalisis dan mempresentasikan hubungan antara nomor atom dengan sifat keperiodikan unsur (jari – jari atom, energi ionisasi, afinitas elektron dan keelektronegatifan) berdasarkan data sifat keperiodikan unsur.

I. TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mempelajari sifat – sifat periodik unsur, siswa dapat :

- Menjelaskan hubungan nomor atom dengan sifat-sifat keperiodikan unsur dalam Tabel Sistem Periodik Unsur
- Menganalisis dan mempresentasikan hubungan antara nomor atom dengan sifat – sifat keperiodikan unsur (jari – jari atom, energi ionisasi, afinitasi elektron dan keelektronegatifan)

II. MATERI AJAR

Sifat-sifat periodik unsur

III. PENDEKATAN DAN METODE PEMBELAJARAN

Pendekatan : Model Kooperatif Learning
Metode : STAD, Tanya-Jawab, Penugasan

IV. LANGKAH-LANGKAH PEMBELAJARAN

a. Kegiatan Awal : (2,5 menit)

- Mengucapkan salam
- Berdoa
- Mengecek kehadiran
- Apersepsi

b. Kegiatan Inti (5 menit)

- Mengarahkan siswa untuk duduk sesuai kelompoknya
- Memberikan materi diskusi pada setiap kelompok :

1. Kelompok A mendiskusikan tentang sifat jari-jari atom
2. Kelompok B mendiskusikan tentang sifat energi ionisasi
3. Kelompok C mendiskusikan tentang sifat keelektronegatifan
4. Kelompok d mendiskusikan tentang sifat afinitas elektron

-siswa mempresentasikan hasil kerja kelompok

c. Kegiatan Akhir /Penutup: (2,5 menit)

- Merefleksi hasil kegiatan pembelajaran
- Selesaikan Soal Latihan Halaman 75 No.17 Pada Buku siswa
- Untuk Pertemuan Minggu Depan Pelajari Materi Tentang Ikatan Kimia

V. ALAT/BAHAN/SUMBER BELAJAR

Sumber Belajar : Buku Kimia Kelas X edisi revisi (PT Bumi Aksara, Sri Rahayu Ningsih)

Alat Bahan : Sistem Periodik Unsur (SPU)

VI. PENILAIAN


- Jenis Tagihan : Tugas kelompok
Ulangan
- Bentuk instrumen : tes tertulis terlampir

Pengetahuan
Kelas SMA Negeri 1 Watopute



SITI NURSALAM, S.Pd.M.Pd
NIP. 19730227 199802 2 002

Watuputih, 1 November 2021
Guru Mata Pelajaran Kimia



SITI NURSALAM, S.Pd.M.Pd
NIP. 19730227 199802 2 002

SOAL - SOAL

1. Mengapa jari-jari atom dalam satu golongan dari atas ke bawah semakin besar sedangkan energi ionisasinya dari atas ke bawah semakin kecil ? (bobot soal 4)

2. Berdasarkan tabel berikut : (bobot soal 12)

Unsur	A	B	C	D	E	F	G
Nomor atom	4	7	9	11	12	17	20

- Urutkan sifat jari – jari atom dari yang kecil sampai yang besar untuk unsur D,E,dan F!
- Urutkan sifat energi ionisasi dari yang kecil sampai yang besar untuk unsur A,E dan G !
- Urutkan sifat afinitas elektron dari yang kecil sampai yang besar untuk unsur A, B dan C !
- Urutkan sifat keelektronegatifan dari yang kecil sampai yang besar A,E dan G !