

RENCANAAN PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMA Negeri 1 Singkawang
Kelas	: 1 (Satu)
Tema	: Stokimetri
Sub Tema	: Massa Atom Relatif , Massa Molekul Relatif
Pembelajaran Ke	: 1
Alokasi Waktu	: 10 Menit

Kompetensi Dasar	Indikator Pencapaian Indikator
3.10 Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia	1. Menjelaskan pengertian massa atom relative massa molekul relative dari isotop. 2. Menentukan massa atom relatif dan massa molekul relatif.
4.10 Menganalisis data hasil percobaan menggunakan hukum-hukum dasar kimia kuantitatif	Membuat tabel data Isotop dan nomor massa atom. Menafsirkan data isotop dan nomor massa atom relatif

A. Tujuan Pembelajaran

Melalui pembelajaran dengan teknik diskusi dan presentasi dengan menggali informasi dari berbagai sumber belajar, penyelidikan sederhana dan mengolah informasi, diharapkan peserta didik terlibat aktif selama proses belajar mengajar berlangsung, memiliki sikap ingin tahu, teliti dalam melakukan pengamatan dan bertanggungjawab dalam menyampaikan pendapat, menjawab pertanyaan, memberi saran dan kritik serta dapat Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relative dengan mengembangkan nilai karakter berpikir kritis , kreatif kemandirian), kerjasama (gotongroyong) dan kejujuran (integritas) .

B. Kegiatan Pembelajaran

1. Pembukaan

- Guru memberikan salam dan menanyakan kabar peserta didik, mengabsensi peserta didik dan meminta perwakilan peserta didik untuk memimpin doa
- Menyampaikan apersepsi tentang materi terdahulu yaitu lambang unsur dengan menayangkan tabel SPU tentang massa atom.
- Peserta didik terbagi menjadi beberapa kelompok yang diacak disertai memberi pesan moral bahwa peserta didik harus mau dan mampu untuk bekerja sama dengan siapapun dalam hal kebaikan.

2. Inti

- Peserta didik membaca literatur tentang massa atom relative dan massa molekul relatif
- Peserta didik mencari informasi tentang komposisi isotop-isotop dari 2 unsur . Kemudian peserta didik membuat tabel tentang isotop-isotop dengan nomor massanya. Setelah itu secara berkelompok menentukan massa atom relative unsur yang ada di tabel.
- Peserta didik menyampaikan hasil diskusi dengan presentasi.
- Menyimpulkan hasil presentasi semua kelompok dengan menuliskan di depan papan tulis bahwa **Menentukan Ar Mr dapat melalui rata -rata kelimpahan isotop di alam semesta.**
- Menyajikan penyelesaian penentuan Mr dari suatu molekul unsur yang diketahui Ar nya.

3. Penutup

- Merefleksikan pembelajaran yang sudah dilakukan Bersama dari diskusi dan presentasi.
- Mengerjakan kuis menentukan massa atom relative dan massa molekul relative.
- Memberikan penugasan mempelajari materi berikutnya .

C. Penilaian Pembelajaran

- 1, Penilaian Kognitif (Tes tulis di LMS)
2. Penilai Afektif (Angket Sikap)
3. Penilaian Psikomotor (Observasi diskusi dan presentasi)

Singkawang, 2 Januari 2022

Kepala Sekolah

Guru Mata Pelajaran

Mukhaerifin, S.Pd, M.Pd
NIP. 196208051987031017

Agus Wahidi, S.Pd, M.Pd
NIP. 197508252006041005