

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMA Negeri 1 Muara Samu
Kelas/Semester	: X / Genap
Tema	: Stoikiometri
Sub Tema	: Massa atom relatif (Ar) dan massa molekul relative (Mr)
Pembelajaran ke	: 1
Alokasi Waktu	: 1 x 10 Menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Siswa mampu menentukan masa atom relatif (Ar) suatu atom unsur
2. Siswa mampu menentukan masa atom relatif (Mr) suatu molekul unsur atau senyawa

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

1. Kegiatan Pendahuluan

- Guru memberikan salam pembuka lalu mempersilahkan peserta didik berdoa selanjutnya memeriksa kehadiran siswa
- Guru mengajukan pertanyaan berkaitan dengan tabel periodik unsur
- Guru menyampaikan tujuan pembelajaran

2. Kegiatan Inti

- Peserta didik diminta mengamati tabel periodik unsur dan fokus pada angka-angka yang terdapat pada tabel tersebut.
- Guru menjelaskan tentang massa atom relatif (Ar) dan massa molekul relatif (Mr) dan memberikan contoh soal
- Guru mempersilahkan peserta didik untuk bertanya dan mempersilahkan peserta didik untuk menanggapi pertanyaan tersebut kemudian ditambahkan oleh guru

3. Kegiatan Penutup

- Guru mengarahkan peserta didik membuat kesimpulan dari materi yang telah dipelajari

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

Soal

1. Diketahui massa rata-rata atom X adalah $2,66 \times 10^{-23}$ gram dan massa 1 atom C-12 = $1,99 \times 10^{-23}$ gram. Tentukan massa atom relatif (Ar) unsur X tersebut!
2. Tentukan Mr dari senyawa berikut
 - a. H_2SO_4
 - b. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 - c. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$
 - d. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
 - e. $\text{Fe}_3(\text{SO}_4)_2$

Mengetahui,

Kepala Sekolah,

Muara Samu, Juli 2021

Guru Mapel Kimia

Suratman,S.Pd.
NIP. 19700413 199412 1 002

Abdul Hadi,S.Pd
NIP.-