

## RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan : SMA Negeri 1 Raha  
 Kelas / Semester : X/Genab  
 Tema : Stoikiometri (Hukum Dasar dan Perhitungan Kimia)  
 Sub Tema : Menghitung massa atom relative (Ar) dan massa molekul relative (Mr) suatu senyawa  
 Pembelajaran ke : Ke-2  
 Alokasi waktu : 10 Menit  
 E-mail : israwatibiba@gmail.com

### A. TUJUAN PEMBELAJARAN

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran menggunakan model pembelajaran discovery Learning, dengan metode literasi, eksperimen, praktikum, dan presentasi dengan menumbuhkan sikap menyadari kebesaran Tuhan, sikap gotong royong, jujur, dan berani mengemukakan pendapat, siswa dapat :

- Menentukan massa atom relatif (Ar) dan massa molekul relative (Mr).

**Media, Alat/Bahan** : Smartphone, Kertas, dan Alat Tulis, Internet, Video/Youtube.

**Sumber Belajar** : Buku Guru dan Buku Siswakesel X Kementerian Pendidikan dan Kebudayaan, Media Massa cetak maupun media online

### B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

Kegiatan Pendahuluan (2 Menit)	
<ul style="list-style-type: none"> <li>• Guru mengucapkan salam pembelajaran ketika akan memulai pelajaran “Assalmualaikum.wr.wb”.</li> <li>• Guru meminta peserta didik membaca doa tanda pembelajaran akan dimulai.</li> <li>• Guru mengecek kehadiran peserta didik dengan cara bertanya langsung kepada ketua kelas diawal pembelajaran.</li> <li>• Guru menyampaikan apersepsi, yang berupa review materi sebelumnya.</li> <li>• Guru menyampaikan tujuan pembelajaran yang akan dicapai pada pertemuan kali ini.</li> </ul>	
Kegiatan Inti ( 6 Menit )	
<b>Kegiatan Literasi</b>	Peserta didik membaca buku terkait materi <i>Massa atom relatif (Ar) dan Massa molekul relatif (Mr)</i>
<b>Critical Thinking</b>	Guru memberikan kesempatan untuk mengidentifikasi sebanyak mungkin hal yang belum dipahami, dimulai dari pertanyaan factual sampai ke pertanyaan yang bersifat hipotetik yang berkaitan dengan materi <i>Massa atom relatif (Ar) dan Massa molekul relatif (Mr)</i>
<b>Collaboration</b>	Peserta didik dibentuk dalam beberapa kelompok untuk mendiskusikan, <i>Massa atom relatif (Ar) dan Massa molekul relatif (Mr)</i> dan mengerjakan Lembar Kerja yang dibagikan guru dengan panduan pertanyaan yang ada di LK
<b>Communication</b>	Masing-masing kelompok diberikan kesempatan untuk presentasi dan bertanya mengenai materi yang belum dipahami
<b>Creativity</b>	Peserta didik bersama guru menyimpulkan materi yang telah dipelajari tentang point-point penting yang muncul dalam

**Massa atom relatif (Ar) dan Massa molekul relatif (Mr)**

**Kegiatan Penutup (2 Menit)**

1. Guru melakukan penilaian.,
2. Guru member tugas kepada peserta didik (PR) dan mengingatkan untuk mempelajari yang akan di bahas di pertemuan berikutnya
3. Guru memotivasi peserta didik agar tetap semangat belajar di rumah dan selalu menjaga kesehatan dan menjaga jarak terkait covid 19
4. Menutup kegiatan belajar mengajar dengan berdoa.

**C. PENILAIAN PEMBELAJARAN**

**Penilaian Sikap** :Keaktifan siswa dalam mengikuti kegiatan pembelajaran dan disiplin waktu dalam mengerjakan tugas yang diberikan

**Penilaian Pengetahuan** :Berupa tes tertulis tertulis uraian, tes lisan / observasi terhadap diskusi tanya jawab dan percakapan serta penugasan

**Penilaian Keterampilan** : Unjuk Kerja Kegiatan pembelajaran di kelas

**Bentuk Instrumen :**

➤ Pengetahuan :

- Tes Essay

1. Hitunglah Ar Mg, jika diketahui massa rata-rata satu atom Mg adalah  $4,037 \times 10^{-23}$  gram, sedangkan massa satu atom C-12 adalah  $1,99268 \times 10^{-23}$  gram.
2. Hitunglah Mr dari CaCO<sub>3</sub> jika diketahui Ar Ca = 40, C = 12 dan O = 16.

**Pedoman Penskoran**

**Pengetahuan**

No.	Jawaban	Skor
1	$\text{Ar. Mg} = \frac{M}{\frac{1}{1}m} = \frac{\bar{r} - \bar{r} + 1\bar{a} + M}{4,0 \times 1 - 2}$ $= \frac{\frac{1}{1} \times 1,9 \times 1 - 2}{4,0}$ $= \frac{0,1}{4,0}$ $= 24,31$	10
2.	<p>CaCO<sub>3</sub> terdiri atas 1 atom Ca, 1 atom C, dan 3 atom O</p> $\text{Mr CaCO}_3 = 1 \times \text{Ar Ca} + 1 \times \text{Ar C} + 3 \times \text{Ar O}$ $= 40 + 12 + 16$	10
Skor Total		20

Raha, 15 Juli 2021

Mengetahui  
Kepala Sekolah SMAN 1 Raha

Guru Mata Pelajaran

