

## RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMAN 3 Kuala Kapuas
Kelas / Semester	: X/2
Topik	: Hukum Hukum Dasar Kimia
Sub Topik	: Hukum Kekekalan Massa ( Lavoisier )
Pembelajaran ke	: -
Alokasi Waktu	: 10 Menit

### A. Tujuan Pembelajaran

Berdasarkan data eksperimen, siswa dapat menjelaskan dan menghitung massa zat sebelum reaksi dan sesudah reaksi berdasarkan hukum kekekalan massa

### B. Langkah Langkah Pembelajaran

Pendahuluan :

1. Menyampaikan salam
2. Memeriksa kehadiran siswa
3. Menyampaikan kondisi fisik, kesiapan belajar siswa dan duduk sesuai kelompoknya
4. Prasyarat Pengetahuan : Ciri ciri reaksi Kimia, contoh reaksi kimia
5. Motivasi : Apa yang terjadi dengan massa zat setelah reaksi kimia?

Kegiatan Inti ( Demontrasi ) :

1. Mengukur massa zat sebelum reaksi
2. Mengukur Massa zat setelah reaksi
3. Masing Masing Kelompok bekerja melengkapi Tabel Kerja
4. Perwakilan Kelompok Mempresentasikan Hasil kerja kelompok

Penutup :

1. Guru Memberikan penguatan (konfirmasi) atas pekerjaan siswa
2. Peserta didik Menyampaikan kesimpulan dari Hukum Kekekalan Massa

### C. Penilaian

Magnesium dan bromin dapat bereaksi secara langsung membentuk magnesium bromide. Dalam suatu eksperimen, 6,0 gram Mg dicampur dengan 35,0 gram Br. Setelah semua Br habis bereaksi, ternyata masih didapatkan 0,70 gram Mg yang tidak bereaksi. Berapa persen massa komposisi magnesium Bromida?

Jawaban :

Massa Bromin yang bereaksi = 35,0 gram

Massa Magnesium yang bereaksi =  $6,0 - 0,70 = 5,30$  gram

Massa senyawa yang terbentuk =  $35,0 + 5,30 = 40,3$  gram

% Mg dalam senyawa magnesium bromide = massa Mg/massa senyawa x 100% =

$$5,30/40,3 \times 100\% = 13,2\%$$

% Br dalam senyawa magnesium bromide = massa Br/massa senyawa x 100% =

$$35,0/40,3 \times 100\% = 86,8\%$$

Kapuas, 8 April 2021  
Guru Mata Pelajaran,

Dwi Haryanto  
Nip. 196812221993031008