



LKPD I

LEMBAR KERJA MURID

Menerapkan Hukum Kekekalan Massa (Hukum Lavoiser)

Identitas Murid

Nama :

Kelas :

Kelompok :

Nama Anggota

1.

2.

3.

4.

5.

Orientasi Masalah



Gambar 1. Larutan cuka dan soda kue

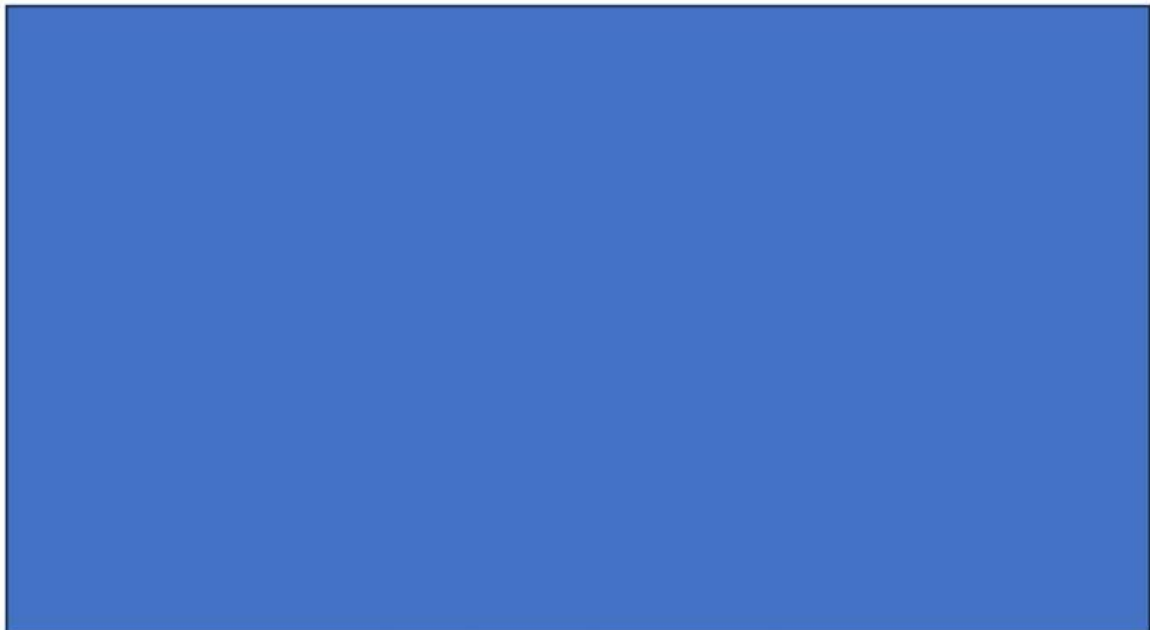
Dilaboratorium sekolah, sekelompok murid sedang melakukan percobaan dengan mencampurkan larutan cuka dan soda kue kedalam gelas kimia. Murid tersebut mencampurkan soda kue dan larutan cuka, kemudian pada saat dicampurkan, terjadi reaksi yang menghasilkan gelembung gas karbon dioksida. Sebelum reaksi, semua alat dan bahan ditimbang dan massanya adalah 86 gram. Namun setelah reaksi massanya berubah menjadi 84 gram setelah ditimbang. Dari percobaan yang telah dilakukan, kenapa setelah reaksi massanya berkurang? Bukankah dalam hukum Lavoiser mengatakan bahwa massa sebelum dan sesudah reaksi tetap. Apakah penyebab massanya berkurang?

Mengorganisasikan Murid untuk Belajar

Agar dalam pembelajaran ini membantu ananda dalam belajar, silahkan duduk dalam kelompok yang sudah di tentukan oleh guru. Kemudian, berdiskusilah dengan teman kelompok untuk menyelesaikan pertanyaan yang ada di dalam LKPD ini!

Membimbingin Penyelidikan

Silahkan tonton video dan baca sumber bacaan dibawah ini untuk mendapatkan informasi mengenai hukum lavoiser



<https://youtu.be/Cx0C412hpxE>

Bahan bacaan



Setelah menonton dan membaca bahan ajar di atas, silahkan menjawab pertanyaan-pertanyaan di bawah ini!

1. Massa natrium bikarbonat yang digunakan pada percobaan tersebut adalah gram
2. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah di ketahui senyawa yang tergolong sebagai reaktan adalah dan
3. Berdasarkan persamaan reaksi yang sudah di ketahui senyawa yang tergolong sebagai produk adalah ; dan
4. Gas yang terbentuk ketika soda kue (NaHCO_3) dan asam cuka (CH_3COOH) direaksikan adalah

5. Tuliskan persamaan reaksi yang terjadi antara soda kue dengan natrium

bikarbonat + → + +

6. Massa zat sebelum reaksi adalah 86,35 gram dan massa setelah bereaksi

adalah gram

7. Apakah perbandingan massa zat sebelum reaksi sama dengan massa zat

setelah reaksi?

8. Dari percobaan tersebut, kenapa massa sebelum dan sesudah reaksinya

tetap atau sama ?

9. Dari percobaan pada video diatas, apakah reaksi tersebut memenuhi

hukum kekekalan massa?

Menyajikan Hasil Karya

Berdasarkan hasil diskusi yang telah Ananda dan kelompok lakukan, maka buatlah hasil diskusi, kemudian presentasikan di depan kelas. Catat kritik atau saran dari teman Ananda.

No	Kelompok	Kritik dan Saran
1.		
2.		
3.		
4.		
5.		
6.		



Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah

Setelah kelompok Ananda melakukan presentasi, tuliskan Kesimpulan yang Ananda dapatkan setelah evaluasi dan penguatan dari guru tentang hukum lavoiser!