



## LKPD I

### LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Menerapkan Hukum Kekekalan Massa (Hukum Lavoiser)

#### Identitas Peserta Didik

Nama :

Kelas :

Kelompok :

Nama Anggota

1.

2.

3.

4.

5.

## Orientasi Masalah



**Gambar 1. Natrium Bikarbonat**



**Gambar 2. L.cuka**

Perhatikan gambar di atas yang menunjukkan soda kue (natrium bikarbonat) dan larutan cuka yang sering digunakan dalam kehidupan sehari-hari. Pada gambar tersebut, kedua bahan masih terpisah sehingga belum terjadi reaksi, dan masing-masing masih memiliki massa tertentu. Jika kedua bahan ini dicampurkan dalam suatu wadah tertutup, akan terjadi reaksi yang menghasilkan zat baru, salah satunya berupa gas yang ditandai dengan munculnya gelembung. Secara langsung, reaksi ini terlihat seperti menghasilkan zat yang lebih banyak karena adanya gas dan perubahan bentuk zat. Namun, karena dilakukan dalam wadah tertutup, semua zat hasil reaksi tetap berada di dalam wadah dan tidak ada yang keluar. Berdasarkan fenomena tersebut, apakah massa zat sebelum dan sesudah reaksi akan tetap sama atau mengalami perubahan?

### **Mengorganisasikan Peserta didik**

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







## 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

Sebutkan bunyi hukum Lavoisier!