KURIKULUM MERDEKA

KELAS X

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK (LKPD)

PRAKTIKUM
HUKUM KEKEKALAN MASSA

1

Kelas:
Kelompok :
Nama Kelompok:

1. _____
2. _____
3. _____
4. _____
5. _____
6. _____

LIVEWORKSHEETS

Hukum Kekekalan Massa

Judul:

Mengamati Hukum Kekekalan massa (Hukum Lavoisier)

Tujuan Praktikum:

Membuktikan teori hukum kekekalan massa atau hukum Lavoisier

Alat:

1. Timbangan
2. Labu Erlenmeyer
3. Sendok
4. Balon

Bahan:

1. Soda kue
2. Cuka

Langkah Kerja:

1. Memasukkan cuka ke dalam labu Erlenmeyer sebanyak 50 ml
2. Memasukkan soda kue ke dalam balon
3. Memasangkan balon pada labu Erlenmeyer tetapi tidak sampai dicampur/direaksikan
4. Ditimbang dan dihitung massa awal
5. Kemudian memasukkan soda kue yang ada di dalam balon ke labu Erlenmeyer yang berisi cuka
6. Ditimbang dan dihitung massa akhir

LIVEWORKSHEETS

Hasil Pengamatan:

Perlakuan	Massa Zat Sebelum Reaksi (gr)	Massa Zat Sesudah Reaksi (gr)
Asam cuka dalam labu erlenmeyer dan baking soda		

Analisis:

1. Berapakah nilai massa molekul relatif (Mr) dari cuka dan massa molekul relatif (Mr) dari soda kue?
   Jawaban:

2. Apa yang terjadi ketika soda kue bereaksi dengan asam cuka? Berikan alasannya!
   Jawaban:

3. Ciri ciri reaksi apa yang terdapat pada reaksi cuka dan soda kue?
   Jawaban:

4. Berdasarkan tabel pengamatan, bagaimanakah massa zat sebelum dan setelah reaksi pada percobaan tersebut?
   Jawaban:

LIVEWORKSHEETS

5. Apakah gas yang dihasilkan dari reaksi soda kue dengan asam cuka?
   Jawaban:

6. Tuliskan persamaan reaksi yang terjadi antara asam cuka (CH_3COOH) dan soda kue ($NaHCO_3$)!
   Jawaban:

7. Apakah hukum kekekalan massa berlaku atau terbukti pada percobaan tersebut? Jelaskan!
   Jawaban:

Kesimpulan:

Daftar Pustaka:

LIVEWORKSHEETS

Mengetahui,

Guru Pamong Mata Pelajaran Kimia

IWAN BUDI RETNO, S.SI
NIP. 197605212024211003

Gresik, 14 April 2025

Penyusun/Mahasiswa PLP

SHONYA ELVANA NI'MATUL K.
NIM. 22030194095

Kepala Sekolah SMAN 1 Driyorejo

ABDUL HASIB, S.Pd., M.M
NIP. 197105172000121005

LIVEWORKSHEETS