

Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Percobaan sederhana Hukum Lavoisier (1)

PERCOBAAN 1

Berikan tanda centang pada langkah yang telah dilakukan
Langkah Kerja



1. **Timbang botol kecil kosong dan balon secara bersamaan.**
2. **Masukkan bahan asam ke dalam botol kecil lalu timbang.**
3. **Masukkan basa ke dalam balon karet lalu timbang. Catat hasil pengamatannya pada tabel.**
4. **Pasang mulut balon pada mulut botol kecil dengan sedemikian rupa hingga bahan basa tidak ada yang tumpah, kemudian ditimbang.**
5. **Reaksikan kedua bahan dengan menuangkan bahan basa ke dalam botol kecil tanpa membuka sambungan balon karet pada botol.**
6. **Amati apa yang terjadi, lalu timbang rangkaian botol dan balon setelah reaksi selesai.**
7. **Foto setiap langkah untuk melengkapi kegiatan.**



Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Berpikir Logis melalui Data Kimia

Kondisi Awal Sebelum Reaksi

a. Apa Warna dan wujud dari bahan asam?

Jawab: _____

b. Apa warna dan wujud dari bahan basa?

Jawab: _____

c. Massa bahan asam dan botol kecil?

Jawab: _____ gram

d. Massa balon dan bahan basa?

Jawab: _____ gram

e. Bagaimana suhu sebelum reaksi dilakukan?

Jawab: _____



Berpikir Logis melalui Data Kimia

Kondisi Setelah reaksi

a. Apa warna dalam botol dan bagaimana wujudnya?

Jawab: _____

b. Bagaimana kondisi balon, muncul apa dalam balon?

Jawab: _____

c. Bagaimana suhu botol kecil?

Jawab: _____

d. Hitung total dari massa botol+asam+balon+basa diawal

Jawab: _____ gram

e. Timbang massa semua rangkaian sesudah reaksi

Jawab: _____ gram

Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Percobaan sederhana Hukum Lavoisier

PERCOBAAN 2

Berikan tanda centang pada langkah yang telah dilakukan
Langkah Kerja 2

1. **Timbang botol kecil kosong.**
2. **Masukkan bahan asam ke dalam botol kecil lalu timbang.**
3. **Timbang bahan basa.**
4. **Reaksikan kedua bahan dengan menuangkan bahan basa ke dalam botol kecil.**
5. **Amati apa yang terjadi, lalu timbang setelah reaksi selesai.**
6. **Foto setiap langkah percobaan.**



Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Berpikir Logis melalui Data Kimia

Kondisi Awal Sebelum Reaksi

a. Apa Warna dan wujud dari bahan asam?

Jawab: _____

b. Apa warna dan wujud dari bahan basa?

Jawab: _____

c. Massa bahan asam dan botol kecil?

Jawab: _____ gram

d. Massa bahan basa?

Jawab: _____ gram

e. Bagaimana suhu sebelum reaksi dilakukan?

Jawab: _____



Berpikir Logis melalui Data Kimia

Kondisi Setelah reaksi

a. Apa warna dalam botol dan bagaimana wujudnya?

Jawab: _____

b. Bagaimana suhu botol kecil?

Jawab: _____

c. Hitung total dari massa botol+bahan asam+bahan basa

Jawab: _____ gram

d. Timbang massa semua rangkaian sesudah reaksi

Jawab: _____ gram

Setelah klik tombol finish unggah foto hasil percobaan dengan mengakses tautan formulir berikut :