

Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Mengungkapkan Konsep Kimia dengan Bahasaku

Berdasarkan pengamatan, bagaimanakah massa zat sebelum dan sesudah reaksi pada percobaan langkah kerja 1 dan 2?

Jawab:

1A. Dalam sebuah eksperimen, 12 g karbon dibakar sempurna dengan oksigen membentuk karbon dioksida (CO_2). Jika massa CO_2 yang dihasilkan adalah 44 g, berapa massa oksigen yang bereaksi? Jelaskan bagaimana hukum ini diterapkan!

Jawab:



Menyajikan Hasil melalui Infografis

Tugas: Setelah membuktikan Hukum Kekekalan Massa melalui eksperimen balon dan cuka, sekarang tuangkan pemahamanmu ke dalam sebuah Infografis Kreatif menggunakan aplikasi Canva. Isi Infografis (Kriteria):

1. Judul: Harus menarik (Contoh: "Misteri Massa yang Tak Pernah Hilang").
2. Visual Reaksi: Sertakan ilustrasi/foto
3. Data Pengamatan: Masukkan hasil timbangan kelompokmu (Massa awal vs Massa akhir).
4. Bunyi Hukum Lavoisier dengan bahasamu sendiri yang mudah dipahami orang awam.

Langkah Pengumpulan:

1. Simpan hasil karyamu dalam format PDF atau PNG.
2. Beri nama file: HukumLavoisier_NamaKelompok_Kelas

Setelah klik tombol finish Unggah (Upload) karya kelompokmu serta hasil pekerjaan soal 1A melalui tautan di bawah ini :