

LKPD HUKUM KEKEKALAN MASSA

NAMA :

KELAS :

MATERI : HUKUM DASAR KIMIA (HUKUM KEKEKALAN MASSA/LAVOISIER)

Tujuan Umum : Peserta didik dapat memahami dan menerapkan perhitungan konsep hukum-hukum dasar kimia melalui diskusi dengan tepat

Tujuan Khusus : Peserta didik dapat memahami dan menerapkan perhitungan konsep hukum kekekalan massa/ Lavoisier

ALAT DAN BAHAN

Alat

- Labu Erlenmeyer
- Neraca Analitik
- Silinder Ukur

Bahan

- Soda Kue
- Cuka
- Balon

CARA KERJA

1. timbang balon (tuliskan hasilnya pada tabel pengamatan)
2. timbang soda kue sebanyak 0,5 gram
3. masukkan soda kue ke dalam balon
4. Ukur volume cuka sebanyak 10 ml
5. masukkan cuka ke dalam erlenmeyer, lalu timbang
6. jumlahkan massa balon + soda kue + erlenmeyer dan cuka
7. tutup erlenmeyer dengan balon, lalu perlahan taburkan soda kue ke dalam cuka
8. timbang hasil reaksinya

HASIL PENGAMATAN

Bahan yang ditimbang	Massa
Balon	
Soda Kue	
Erlenmeyer + Cuka	
Total	

Massa total setelah bereaksi =



PERTANYAAN

1. Apa yang terjadi ketika soda kue dicampurkan dengan cuka? Apakah terjadi reaksi kimia? Jika iya, apa ciri-ciri yang dapat diamati?

2. Di dalam percobaanmu, adakah perbedaan massa zat-zat antara sebelum dan setelah reaksi? Jika iya, apa yang menyebabkan hal tersebut terjadi?

3. Bagaimana seharusnya perbandingan massa zat-zat antara sebelum dan setelah reaksi?

Kesimpulan Praktikum :

