



SMAN 1 PADANG SAGO

Kurikulum
Merdeka

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

KIMIA HUKUM DASAR KIMIA



Nama :

Kelas :

No. Absen :

Disusun Oleh : NELLY ALFIYANTI,S.Pd

Tujuan Pembelajaran

- 1. Peserta didik mampu menganalisis konsep hukum kekekalanmassa melalui praktikum
- 2. Peserta didikmampu menganalisis penerapan hukumkekekaan massa dalam kehidupan sehari hari melalui pengamatan, bahan ajar, dan diskusi.-

LEMBAR KERJA

Bacalah bahan ajar yang kamu miliki dan diskusikan bersama temanmu dan lakukan langkah secara runut:

1. Ambil 50 ml asam cuka masukan ke dalam 3 buah labu erlemeyer, dan beri label 1, 2 dan 3
2. Timbang 2 gram, 3 gram dan 4 gram baking soda masukan ke dalam 3 balon yang berbeda
3. Pasangkan ujung balon ke masing-masing mulut erlemeyer, kemudian timbang lalu catat hasil pengamatan dalam tabel (massa awal)
4. Kemudian tuangkan baking soda dari dalam balon, biarkan sampai semua gelembung gas habis, dan timbang kembali. Cata hasil pengamatan dalam tabel (massa akhir)
5. Lakukan secara bergantian dari erlemeyer 1,2 dan 3

Table pengamatan

NO	Asam Cuka (ml)	Baking Soda (gram)	Pengamatan	
			Massa Awal	Massa Akhir
1	50	2		
2	50	3		
3	50	4		

Pertanyaan

1. Apa yang dapat kamu simulkan dari data di atas!

2. Tuliskanlah persamaan reaksi yang terjadi antara asam cuka dan baking soda

3. Dalam sebuah percobaan di laboratorium sekelompok siswa membakar pita magnesium dengan massa tertentu menghasilkan senyawa magnesium oksida. Hasil percobaan ditampilkan pada tabel berikut :

No	Massa Mg (gram)	Massa O ₂ (gram)	Massa MgO (gram)
I	24	16	40
2	24	24	40
3	36	24	60
4	48	16	40

Berdasarkan data hasil percobaan di atas, percobaan nomor berapa saja berlaku hukum kekekalan massa? Beri alasan

4. Serbuk belerang yang massanya 16 gram, tepat habis bereaksi dengan sejumlah oksigen menghasilkan senyawa belerang dioksida yang massanya 32 gram. Berapa massa oksigen yang telah bereaksi? Beri penjelasan

2. Yang bukan merupakan sifat koligatif larutan adalah

- Penurunan titik beku
- Kenaikan titik didih
- Tekanan Osmotik
- Penurunan tekanan uap
- Penurunan titik didih