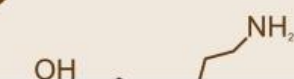
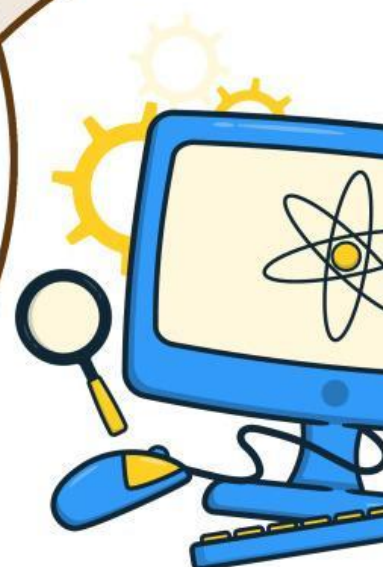
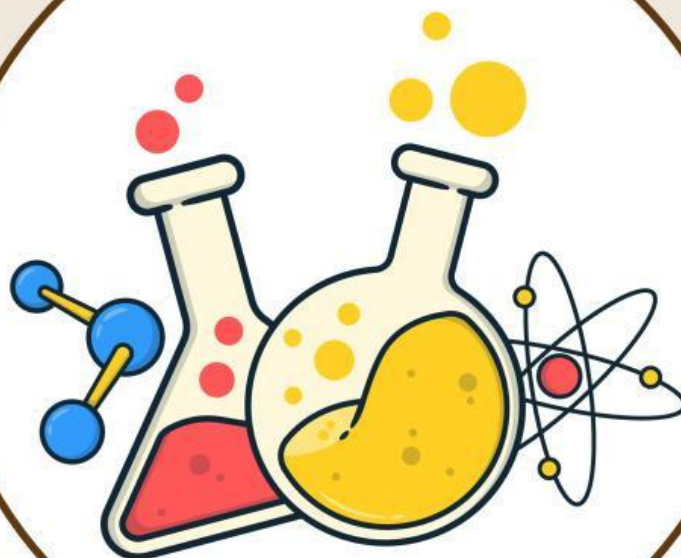
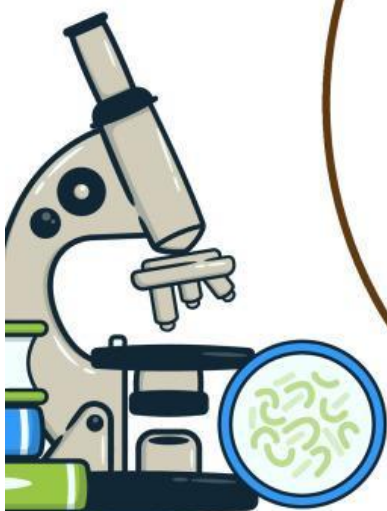
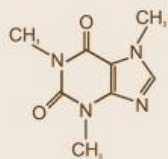


Lembar Kerja Peserta Didik

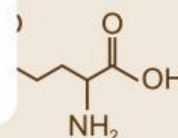
LKPD

Hukum Dasar Kimia



Nama: _____

Kelas: _____



Aktivitas 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)



Reaksi Magnesium dan Oksigen

Sebuah reaksi antara 8 gram magnesium (Mg) dan 5 gram oksigen (O_2) menghasilkan magnesium oksida (MgO).

a. Berapakah massa MgO yang terbentuk?

Jawab: _____

b. Apa nama hukum yang menjelaskan hasil perhitungannya?

Jawab: _____



Reaksi Seng dan Asam Klorida

Logam seng (Zn) sebanyak 3 gram direaksikan dengan 7 gram larutan asam klorida (HCl) dan menghasilkan seng klorida ($ZnCl_2$) dan gas hidrogen (H_2).

a. Hitung total massa zat sebelum reaksi.

Jawab: _____

b. Jika gas hidrogen yang terbentuk massanya 1 gram, berapa massa $ZnCl_2$ yang dihasilkan?

Jawab: _____

Aktivitas 2

Hukum Perbandingan Tetap (Proust)

Instruksi:

Isilah tabel berikut dengan tepat!

Senyawa	Massa Unsur A (g)	Massa Unsur B (g)	Perbandingan A:B
H ₂ O	2 (H)	16 (O)	
CO ₂	12 (C)	32 (O)	
NaCl	23 (Na)	35,5 (Cl)	
NH ₃	3 (H)	14 (N)	
H ₂ SO ₄	2 (H)	96 (SO ₄)	

Aktivitas 3

Hukum Dasar Kimia

Instruksi:

Jawablah pertanyaan berikut dengan jelas dan tepat!

Pertanyaan:

1. Apa isi Hukum Kekekalan Massa? Beri 1 contoh.

Jawab: _____

2. Jelaskan maksud hukum perbandingan tetap.

Jawab: _____

3. Apakah $10\text{ g} + 15\text{ g} = 24\text{ g}$ hasil reaksi melanggar hukum Lavoisier? Jelaskan.

Jawab: _____

4. Bedakan hukum perbandingan tetap dan berganda!

Jawab: _____

5. Apa kaitan volume gas 2:1 pada reaksi H_2 dan O_2 dengan hukum Gay-Lussac?

Jawab: _____
