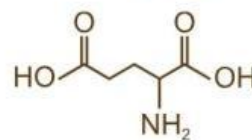
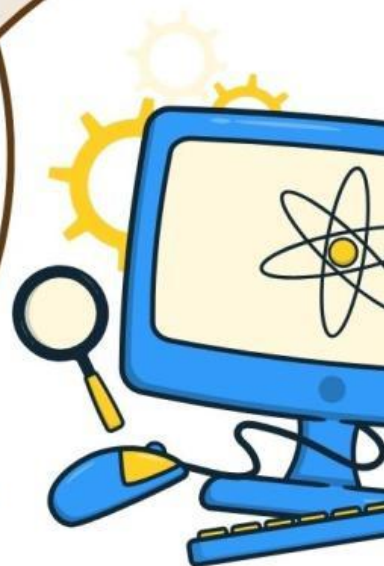
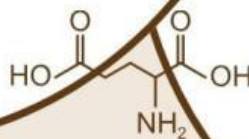
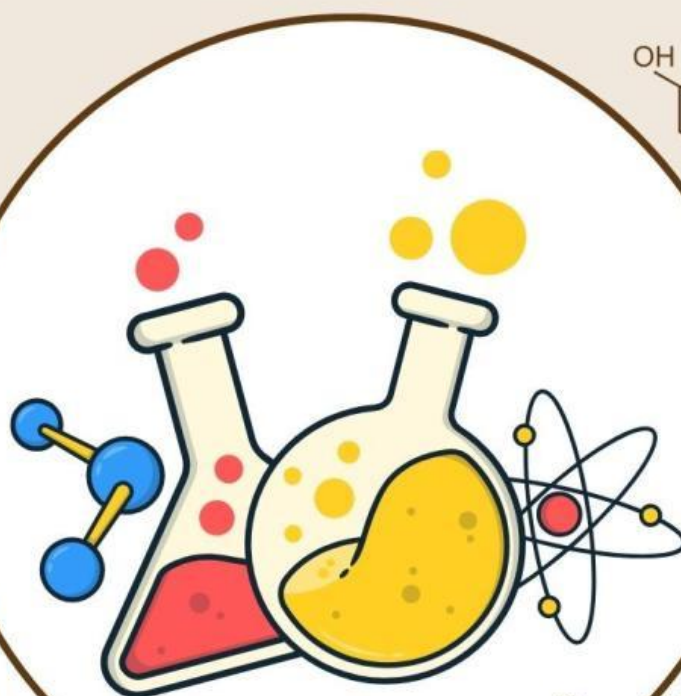
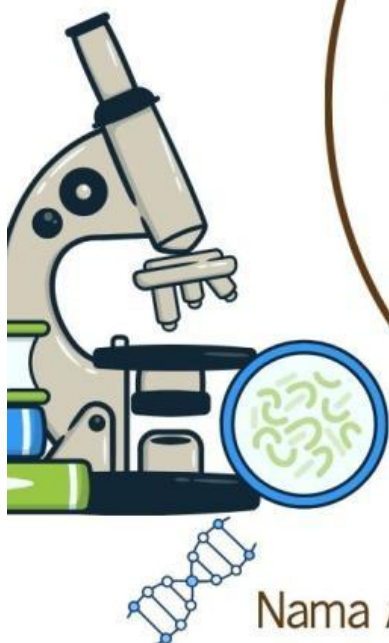
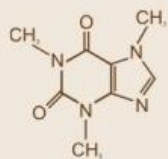


Lembar Kerja Peserta Didik
(Kegiatan Belajar 1)

LKPD

Hukum Dasar Kimia



Nama Anggota Kelompok :

PETUNJUK PENGGUNAAN E-LKPD



- Berdoalah sebelum melaksanakan kegiatan belajar.
- Bacalah dan pahami petunjuk dan panduan yang terdapat dalam setiap kegiatan belajar.
- Kerjakan semua tahapan yang terdapat dalam LKPD.
- Tuliskan identitas kalian pada kolom yang tersedia diakhir kegiatan belajar.
- Tanyakan kepada guru jika mengalami kesulitan.

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menganalisis hukum kekekalan massa (Hukum Lavoisier) berdasarkan data percobaan.

STIMULASI

Perhatikan reaksi perubahan berikut ini.



INFORMASI

Pada Tahun 1774, Melalui percobaannya dengan melakukan reaksi pembakaran pada wadah tertutup, Antoine Laurent Lavoisier menemukan "Hukum kekekalan Massa"

Gambar 1. Ilustrasi pembakaran kayu dalam kehidupan sehari-hari

Reaksi pembakaran kayu :



Perhatikan Gambar diatas, pernahkah anda melihat pembakaran kayu? Pada proses pembakaran kayu menghasilkan sebagian besar gas (H_2O , CO dan CO_2) serta arang. Proses Pembakaran tersebut merupakan proses perubahan kimia ditandai dengan menghasilkan zat baru berupa abu dan gas.

Menurut kalian bagaimana massa kayu sebelum dibakar dengan massa hasil pembakaran kayu berupa gas (H_2O , CO dan CO_2) dan arang ? Apakah mengalami perubahan massa atau tidak ?



Tuliskan kata-kata atau istilah yang kalian belum pahami atau hal-hal yang Anda ingin ketahui:

KEGIATAN BELAJAR 1

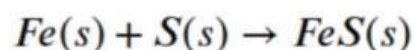
Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

IDENTIFIKASI MASALAH

Berdasarkan kata-kata yang kalian tuliskan, Apakah ada yang ingin kalian ketahui lebih lanjut terkait dengan massa zat sebelum dan setelah reaksi dalam reaksi kimia? Tuliskan dalam bentuk pertanyaan apa yang ingin Anda ketahui.

PENGUMPULAN DAN PENGOLAHAN DATA

Untuk mengetahui dan menjawab pertanyaan kalian mari kita pelajari hubungan massa zat-zat sebelum dan setelah reaksi kimia berikut. Data percobaan ini menggunakan reaksi antara Besi (Fe) dengan Belerang (S) menghasilkan Besi Sulfida (FeS) dengan persamaan reaksi:



Hasil percobaan memberikan data berikut

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

No.	Massa zat yang direaksikan (gram)		Jumlah massa zat-zat sebelum	Massa zat setelah reaksi (gram)			Jumlah massa zat-zat setelah reaksi
	Massa Fe	Massa S		Massa FeS	Massa Fe Sisa	Massa S sisa	
1	7	4		11	-	-	
2	14	8		22	-	-	
3	20	8		28	6	-	
4	14	18		26	-	4	

Lengkapi tabel di atas dengan menghitung jumlah massa zat-zat sebelum reaksi dan massa zat-zat setelah reaksi!

Berdasarkan data di atas, jawablah pertanyaan berikut :

Berapa massa zat sebelum dan sesudah reaksi pada percobaan diatas ?

Percobaan 1	
Massa sebelum reaksi	:
Massa setelah reaksi	:
Percobaan 2	
Massa sebelum reaksi	:
Massa setelah reaksi	:
Percobaan 3	
Massa sebelum reaksi	:
Massa setelah reaksi	:
Percobaan 4	
Massa sebelum reaksi	:
Massa setelah reaksi	:

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

Berdasarkan data percobaan di atas, simpulkan bagaimana massa zat sebelum dan sesudah reaksi !

VERIFIKASI

Untuk memverifikasi simpulan yang diperoleh silahkan akses link atau scan QR. Bandingkan simpulan kalian dengan informasi yang lebih mendalam pada link yang terdapat dibawah ini !



<https://drive.google.com/file/d/155M8X8mN625-rB0NwRr3mjHyOAqghaGm/view?usp=sharing>

Buku Bahan Bacaan



<https://youtu.be/9xL2GCgsN6c?si=OdQ4kIXwwGIV2rvq>

Video Pembelajaran Hukum kekekalan
Massa
(Hukum Lavoiser)



<https://youtu.be/GkLXsUVBQn8?si=3sLUT0-CsSADbAF->

Video Pembelajaran Hukum
kekalan Massa (Hukum Lavoiser)
Full Animasi

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

GENERALISASI



Setelah kalian melakukan verifikasi dengan pustaka, tabel simpulan tuliskan Hukum kekekalan Massa (Hukum Lavoisier) :

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

LATIHAN SOAL

1. Logam magnesium bermassa 24 gram dibakar dengan oksigen akan menghasilkan magnesium oksida. Jika massa oksigen yang digunakan 32 gram, berapa gram massa magnesium oksida yang dihasilkan ?

Jawaban :

Persamaan reaksi : $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$

- Mol Mg = x gram = gram
- Mol O_2 = x gram = gram

Massa zat-zat sebelum reaksi = massa zat-zat hasil reaksi

M magnesium oksida = m magnesium + m oksigen

= gram + gram

= gram

KEGIATAN BELAJAR 1

Hukum Kekekalan Massa (Lavoisier)

2. Gas Hidrogen bereaksi dengan gas oksigen membentuk air



Jika Hidrogen bermassa 6 gram, direaksikan dengan 20 gram Oksigen, Diketahui (Ar : $\text{H}_2 = 2$; $\text{O}_2 = 32$; $\text{H}_2\text{O} = 18$) Tentukan :

- Hitunglah mol masing-masing zat
- Tentukan zat sisa
- Tentukan massa H_2O yang terbentuk

Jawab :

- Mol (H_2) = mol
- Mol (O_2) = mol

- O_2 habis, maka H_2 tersisa, (H_2 yang bereaksi) :
- H_2 yang bereaksi :

$$\text{.....} \times \text{.....} = \text{..... mol}$$

- Sisa H_2 : mol – mol = mol Maka, sisa H_2 : mol x = gram

$$\text{..... mol } (\text{O}_2) \rightarrow \text{..... mol } (\text{H}_2\text{O})$$

$$\text{N } (\text{H}_2\text{O}) = \text{.....} \times \text{.....} = \text{..... mol}$$

$$\cdot \quad \text{M } (\text{H}_2\text{O}) = \text{.....} \times \text{.....} = \text{..... gram}$$

SELAMAT MENGERJAKAN