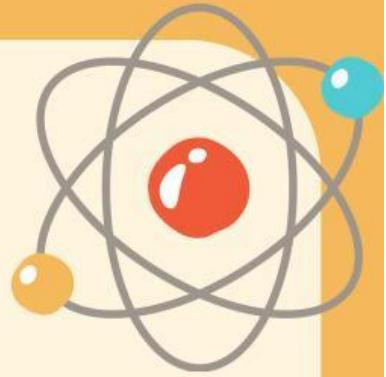


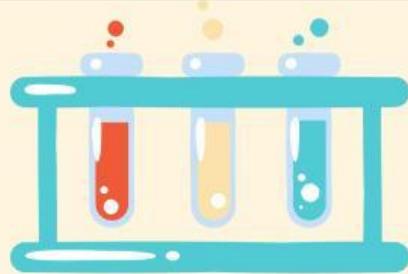


LEMBAR KERJA



PESERTA DIDIK

KELOMPOK:



KELAS



Hukum Lavoisier

No	Massa S (gram)	Massa O ₂ (gram)	Massa SO ₂ (gram)
1	32	32	64
2	48	48	96
3	32	16	32
4	48	32	64

• perhatikan data pada tabel

Berdasarkan data di atas, jawablah pertanyaan-pertanyaan di bawah ini dengan tepat dan benar!

- Dari data di atas, data nomor berapakah yang mengikuti hukum kekekalan massa Lavoiser?
Jawab:.....
- Mengapa data tersebut mengikuti hukum kekekalan massa Lavoiser?
Jawab:.....

Jadi bunyi hukum kekekalan massa Lavoiser adalah....

Berdasarkan hukum kekekalan massa, jawablah pertanyaan di bawah ini dengan tepat

Serbuk magnesium yang massanya 3 gram tepat habis bereaksi dengan sejumlah serbuk belerang menghasilkan senyawa magnesium sulfida yang massanya 7 gram. Berapa massa serbuk belerang yang telah bereaksi?

Jawab:.....

Bacalah stimulus yang ada dibawah ini

LANGKAH PEMBELAJARAN

Stimulus



Gambar 1.
Air dalam gelas

Gambar disamping merupakan air yang ada pada sebuah gelas. Air adalah senyawa yang penting untuk kehidupan manusia yang memiliki rumus kimia H_2O . Air terbentuk dari ikatan kovalen antara unsur hidrogen dan oksigen.

Saat terjebak macet seringkali kita merasa pusing. Hal itu karena adanya gas karbon monoksida (CO) yang dihasilkan oleh pembakaran yang tidak sempurna pada mesin kendaraan. Pada saat kita bernapas, kita juga melepaskan gas berupa karbon dioksida (CO_2). Jika dilihat kedua senyawa tersusun atas unsur yang sama yaitu karbon dan oksigen.



Gambar 2.
Jalanan macet

Problem Statement



Berdasarkan bacaan di atas, jawablah beberapa pertanyaan di bawah ini sesuai dengan pemikiran kalian sendiri!

1. Diketahui dari bacaan bahwa air memiliki rumus kimia H_2O , Bagaimana perbandingan unsur oksigen dan hidrogen dalam air?

Rumus kimia H_2O , maka perbandingan unsurnya :

Unsur H : unsur O = x Ar H : x Ar O = x 1 : x 16 = :

2. Jika air diletakkan dalam sebuah ember besar, Bagaimana perbandingan unsur oksigen dan hidrogennya? Apakah sama dengan perbandingan pada air di gelas?

3. Diketahui dari bacaan bahwa karbon monoksida dan karbon dioksida tersusun dari unsur yang sama yaitu karbon dan oksigen. Bagaimanakah perbandingan unsur karbon dan oksigen dalam 2 senyawa tersebut? Apakah sama?

Hukum Proust

Hukum Perbandingan Tetap

Untuk lebih memahami mengenai hukum perbandingan tetap / hukum proust, amatilah tabel percobaan dibawah ini!

Air merupakan senyawa yang tersusun dari unsur hidrogen dan unsur oksigen dengan perbandingan massa adalah $H : O = 1 : 8$. Dari manapun air berasal dan bagaimanapun wadah air berbentuk perbandingan massa air adalah $H : O = 1 : 8$

Berdasarkan wacana di atas, lengkapilah tabel percobaan berikut!

No.	Massa Hidrogen (g)	Massa Oksigen (g)	Massa Air (g)	Sisa
1.	1	8	9	<input type="text"/>
2.	1	9	<input type="text"/>	<input type="text"/>
3.	<input type="text"/>	16	18	<input type="text"/>
4.	3	16	<input type="text"/>	H sisa 1
5.	2	<input type="text"/>	<input type="text"/>	O sisa 1

Data Processing



Untuk lebih memahami lagi terkait Hukum Perbandingan Tetap dan Hukum Perbandingan Berganda, jawablah pertanyaan sesuai tabel yang sudah kalian isi!

Hukum Perbandingan Tetap

1. Bagaimana perbandingan Hidrogen : Oksigen pada setiap percobaan?

Kesimpulan



Hukum Dalton

Hukum Perbandingan Berganda

Untuk lebih memahami mengenai hukum perbandingan berganda / hukum dalton, Amati dan lengkapi tabel percobaan dibawah ini jika unsur H, C, N dibuat tetap (sama)!

No.	Unsur 1	Unsur 2	Senyawa	Massa (gram)		Perbandingan	
				Unsur 1	Unsur 2	Unsur 1	Unsur 2
1.	H	O	H_2O	2	16	1	<input type="text"/>
2.	H	O	H_2O_2	2	32	<input type="text"/>	<input type="text"/>
3.	C	O	CO	12	16	3	<input type="text"/>
4.	C	O	CO_2	12	32	<input type="text"/>	<input type="text"/>
5.	N	O	N_2O	28	48	7	<input type="text"/>
6.	N	O	N_2O_3	28	48	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Hukum Perbandingan Berganda

1. Isilah data pengamatan berikut berdasarkan tabel percobaan hukum perbandangan berganda!

a. Perbandingan oksigen pada percobaan 1 dan 2 = :

b. Perbandingan oksigen pada percobaan 3 dan 4 = :

c. Perbandingan oksigen pada percobaan 5 dan 6 = :

2. Bagaimana perbandingan unsur oksigen pada percobaan 1 : 2 : 3 : 4 : 5 dan 6? Apakah merupakan bilangan bulat?

Kesimpulan