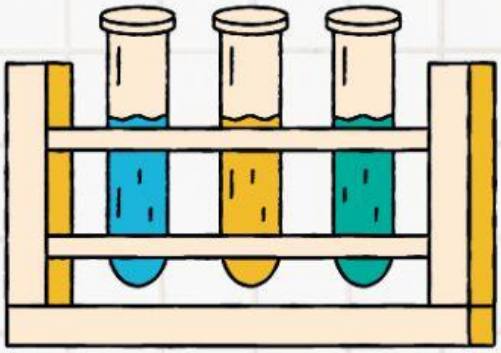
LKPD
HUKUM DALTON



Nama :

Kelas :

oleh :
Enik Ekawati, S.Pd

LIVEWORKSHEETS

MATERI PEMBELAJARAN

A. Hukum Dalton (Hukum Perbandingan Berganda)

Bunyi dari Hukum dalton adalah:
"Jika ada dua unsur bisa membentuk lebih dari satu senyawa dengan salah satu massa unsur dibuat tetap, maka perbandingan massa yang lain dalam senyawa itu merupakan bilangan bulat sederhana"

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Orientasi Pada Masalah

Macet dan manusia menghembuskan nafas

Setelah melihat fenomena disamping apakah pertanyaan yang terlintas dipikiran anak anak ibu?

Saat terjebak macet ada sebuah gas yang dihasilkan yaitu gas CO akibat pembakar tidak sempurna pada mesin kendaraan. Ketika bernafas manusia mengeluarkan gas yang disebut CO_2. Jika dilihat kedua senyawa ini sama sama tersusun dari atom C dan Atom O. Walau memiliki kandungan yang sama ternyata jumlah massa kedua senyawa ini berbeda.

Untuk mempermudah dalam mengamati peristiwa diatas silahkan klik kotak disamping sesuai dengan gaya belajar masing-masing.

- Gambar
- Video
- Percobaan

LIVEWORKSHEETS

KEGIATAN PEMBELAJARAN

Membimbing Penyelidikan Kelompok

Hukum Dalton (Hukum Perbandingan Berganda)

A. Lengkapi kolom kosong tabel data percobaan dibawah ini jika unsur H,C,N dibuat tetap (sama)!

No	Unsur 1	Unsur 2	Senyawa	Massa (garm)		Perbandingan	
				Unsur 1	Unsur 2	Unsur 1	Unsur 2
1	H	O	H_2O	2	16	1	
2	H	O	H_2O_2	2	32		
3	C	O	CO	12	16	3	
4	C	O	CO_2	12	32		
5	N	O	N_2O	28	16	7	
6	N	O	N_2O_3	28	48		

1. Isilah data pengamatan berikut berdasarkan tabel percobaan yang ada di atas!
   a. Perbandingan massa oksigen pada percobaan 1 dan 2 = ____ : ____
   b. Perbandingan massa oksigen pada percobaan 3 dan 4 = ____ : ____
   c. Perbandingan massa oksigen pada percobaan 5 dan 6 = ____ : ____
2. Bagaimana perbandingan unsur oksigen pada percobaan 1 : 2, 3 : 4, dan 5 : 6? Apakah merupakan bilangan bulat atau pecahan? ____

B. Data percobaan menunjukan bahwa unsur A dan B dapat membentukan tiga jenis senyawa. Jika kadar massa A senyawa I = 20%, senyawa II = 25%, dan senyawa III = 40% tentukan perbandingan unsur A dalam ketiga senyawa tersebut jika kadar massa unsur B dibuat tetapt?

1. Lengkapi tabel dibawah ini untuk menentukan perbandingan unsur A!

Senyawa	Kadar massa (%)		Perbandingan		Perbandingan jika B tetap	
	Unsur A	Unsur B	Unsur A	Unsur B	Unsur A	Unsur B
I	20		1	4		12
II	25	75		3	4	
III	40		2			12

2. Berapakah perbandingan unsur A dalam ketiga senyawa tersebut jika usur B dibuat tetap?
   ____ : ____ : ____

Apakah jawaban point A dan B telah memenuhi hukum dalton? Yes No

Mengapa? ____

LIVEWORKSHEETS