

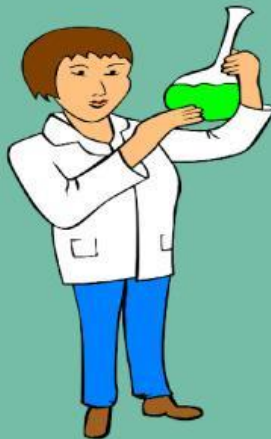
NINING KRISTIANA .S ,SPd  
SMA KRISTEN PURWODADI

**LKPD**

# **HUKUM DALTON**

NAMA :

KELAS :



## MATERI PEMBELAJARAN

### HUKUM DALTON ( HUKUM PERBANDINGAN

Jika dua unsur membentuk lebih dari satu senyawa, dan jika massa salah satu unsur menyusunnya tetap, maka perbandingan massa unsur yang lainnya dalam senyawa tersebut merupakan bilangan bulat dan sederhana.

### Orientasi Masalah



Setelah melihat  
fenomena di  
atas  
,pertanyaan  
apakah yang

Saat terjebak macet ada sebuah gas yang dihasilkan yaitu gas CO akibat pembakaran tidak sempurna dari mesin kendaraan.

Ketika bernafas manusia mengeluarkan gas yang disebut CO<sub>2</sub> .

Jika dilihat kedua senyawa ini sama-sama tersusun dari atom C dan atom O. Walau memiliki kandungan yang sama ternyata jumlah masa kedua senyawa ini berbeda.



Untuk lebih memahami silahkan simak video pembelajaran berikut ini :

## Kegiatan Pembelajaran

### Hukum Dalton ( Hukum Perbandingan Berganda )

Lengkapilah kolom kosong pada tabel data percobaan berikut ini jika unsur C ,H dan N dibuat tetap ( sama )

No	Unsur 1	Unsur 2	Senyawa	Masa ( gram )		Perbandingan	
				Unsur 1	Unsur 2	Unsur 1	Unsur 2
1	H	O	H <sub>2</sub> O	2	16	1	
2	H	O	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2	32		
3	C	O	CO	12	16	3	
4	C	O	CO <sub>2</sub>	12	32		
5	N	O	N <sub>2</sub> O	28	16	7	
6	N	O	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	28	48		

- Isilah data pengamatan berikut berdasarkan tabel percobaan di atas .
  - Perbandingan masa O pada percobaan 1 dan 2 = ..... : .....
  - Perbandingan masa O pada percobaan 3 dan 4 = ..... : .....
  - Perbandingan masa O pada percobaan 5 dan 6 = ..... : .....
- Bagaimana perbandingan unsur Oksigen pada percobaan 1: 2 , 3 : 4 , dan 5 : 6 ?  
Apakah merupakan bilangan bulat atau pecahan ? .....
- Data percobaan menunjukkan unsur A dan B dapat membentuk 3 jenis senyawa. Jika kadar masa A pada senyawa I = 20% ,senyawa 2 = 25% dan senyawa 3 = 40%.  
Tentukan perbandingan unsur A dalam ketiga senyawa tersebut jika kadar unsur B dibuat tetap ?  
A. Lengkapi tabel berikut untuk menentukan perbandingan unsur A

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

B. Berapakah perbandingan unsur A dalam ketiga senyawa tersebut jika unsur B dibuat tetap ?

..... : ..... : .....

C. Apakah jawaban pada point A dan B di atas memenuhi hukum dalton ?

YES

NO

Mengapa ?

