

SMAN 2 PERCONTOHAN KARANG BARU

KELAS X

LEMBAR KERJA

PESERTA DIDIK

HUKUM DASAR KIMIA



NAMA ANGGOTA KELOMPOK:

KELAS: -----

Materi 1

Materi 2

Silahkan klik
logo berikut



Materi 3

Silahkan klik
logo berikut



Aktivitas 1

1. Hukum perbandingan berganda dikemukakan oleh ...

(Textfield)

2. Menurut hukum perbandingan tetap, pernyataan yang benar adalah ...

(Single Choice)

3. Hukum dasar kimia dikemukakan oleh beberapa ilmuwan kimia, pilih ilmuwan tersebut

(Select)

☐

Dalton

☐

Proust

☐

JJ. Thomson

☐

Lavoisier

4. Pilih pernyataan yang sesuai dengan hukum kekekalan massa !

(Checkbox)

☐

Massa zat sebelum dan sesudah reaksi selalu sama

☐

Zat-zat bereaksi dalam perbandingan volume yang tetap

☐

Perbandingan massa dalam suatu senyawa selalu tetap

☐

Tidak ada massa yang hilang atau bertambah dalam reaksi kimia

☐

Reaksi kimia menghasilkan massa produk yang lebih besar dari massa pereaksi

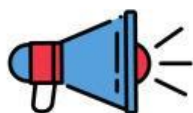
5. Pilih 3 kata yang berkaitan dengan “Hukum Dasar Kimia” yang terdapat dalam kotak dibawah ini !

(Word Search)

A	F	E	B	M	A	S	S	A	T
R	S	D	S	R	H	D	A	I	H
U	B	A	V	O	G	A	D	R	O
J	N	L	T	E	H	J	D	A	M
L	A	T	I	U	H	M	U	U	S
P	R	O	U	S	T	O	I	G	O
S	O	N	H	U	K	U	I	M	N

6. Dengarkan suara berikut, kemudian tuliskan jawabannya pada kotak yang sudah disiapkan !

(Listening)



Klik untuk
mendengarkan
suara

7. Dengarkan suara berikut, kemudian tuliskan jawabannya pada kotak yang sudah disiapkan !

(Drop & Drag)

Proust



Dalton



Lavoisier



Gay
Lussac



Pernyataan

Massa zat tetap sebelum dan sesudah reaksi

Perbandingan volume gas adalah bilangan bulat sederhana

Unsur-unsur dalam senyawa memiliki perbandingan massa tetap

Apabila dua unsur dapat membentuk lebih dari satu senyawa, dan jika massa salah satu unsur dibuat tetap, maka perbandingan massa unsur lainnya merupakan bilangan bulat dan sederhana.

8. Jodohkan nama Hukum Dasar Kimia dengan pernyataan yang sesuai !

(Join)

Hukum Kekekalan
Massa

Perbandingan massa unsur dalam
senyawa selalu tetap

Hukum Perbandingan
Tetap

Pada suhu dan tekanan yang sama,
gas-gas yang volumenya sama
mengandung jumlah molekul yang
sama”

Hipotesis Avogadro

Massa zat sebelum dan sesudah
reaksi adalah tetap