



Lembar Kerja Peserta Didik

HUKUM DASAR KIMIA



Nama :

Kelas :

Materi 1

Materi 2

Silakan klik logo di bawah ini



Materi 3

Silakan klik logo di bawah ini



Lembar Kerja Peserta Didik

HUKUM DASAR KIMIA

1. Hukum perbandingan berganda dikemukakan oleh

(Teksfield)

2. Menurut hukum perbandingan tetap, pernyataan yang benar adalah

(Single choice)

3. Hukum dasar kimia dikemukakan oleh beberapa ilmuwan kimia, kecuali (Select)

☐

Dalton

☐

Thomson

☐

Lavoisier

☐

Proust

4. Pilih pernyataan yang sesuai dengan hukum kekekalan massa ! (Checkbox)

☐

Massa zat sebelum dan sesudah reaksi selalu sama

☐

Tidak ada massa yang hilang atau bertambah dalam reaksi kimia

☐

Zat-zat bereaksi dalam perbandingan volume yang tetap

☐

Reaksi kimia menghasilkan massa produk yang lebih besar dari massa pereaksi

☐

Perbandingan massa dalam suatu senyawa selalu tetap

5. Pilih 2 kata yang berkaitan dengan "Hukum Dasar Kimia" yang terdapat dalam kotak di bawah ini ! (Word search)

A	D	A	L	T	O	N	B
G	O	V	A	Z	K	M	A
L	U	W	O	M	P	U	H
T	S	R	F	L	R	T	E
K	T	C	O	N	O	L	P
M	C	Y	R	H	U	O	Q
I	A	T	V	Y	S	P	Z
E	S	W	P	X	T	Q	K

Lembar Kerja Peserta Didik

HUKUM DASAR KIMIA

6. Siapa nama ilmuwan yang menggagas "Hukum Perbandingan Berganda" ? (Speak)



Klik untuk merekam !

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



Klik untuk mendengarkan suara !

8. Seret pernyataan berikut ke hukum kimia yang sesuai !



Proust



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



Lembar Kerja Peserta Didik

HUKUM DASAR KIMIA



9. Jodohkan nama hukum dasar kimia dengan pernyataan yang sesuai ! (Join)

Hukum Kekekalan
Massa

Perbandingan massa unsur
dalam senyawa selalu tetap

Hukum
Perbandingan
Tetap

Perbandingan volume gas-gas
berbanding bulat sederhana

Hukum
Perbandingan
Berganda

Massa zat sebelum dan sesudah
reaksi tetap sama

Hukum Gay-
Lussac

Jika dua unsur membentuk lebih
dari satu senyawa, maka
perbandingan massa adalah
bilangan bulat sederhana

