

LKPD KIMIA

Hukum Dasar Kimia


Nama :

Kelas :

PETUNJUK

1. Tuliskan Identitas Anda
2. Simak Materi video pembelajaran
3. Baca materi PPT yang disediakan
4. Link materi yang disediakan

TUJUAN

1. Siswa mampu memahami konsep hukum dasar kimia
 2. Siswa mampu menerapkan hukum hukum dasar kimia dalam perhitungan kimia.
- 



MATERI HUKUM HUKUM DASAR KIMA
Simak Video Pembelajaran Berikut



Simak Materi PPT Berikut



Klik Gambar Berikut



Setelah menyimak Dan Mempelajari materi di atas,
silakan kerjakan soal soal berikut

EVALUASI

***JOIN Hubungkan Kotak Kiri Dan Kanan
Sehingga Membentuk Jawaban Yang Benar.***

Suatu senyawa terdiri dari unsur unsur dengan perbandingan massa yang sama

Hukum kekekalan masa(hukum lavoisier)

Masa sebelum dan setelah reaksi sama

Hukum Gay - Lussac

Pada suhu dan tekanan sama, perbandingan volume gas yang bereaksi dengan hasil reaksi merupakan bilangan bulat

Hukum Proust

Teksfield

Isilah bagian yang kosong dari pertanyaan di bawah ini
1. Jelaskan hukum kekekalan massa menurut Lavoisier

--	--	--	--

Single Choice

Pilihlah jawaban yang paling benar

1. Hukum yang menyatakan bahwa dalam suatu reaksi kimia massa total zat-zat yang bereaksi sama dengan massa total produk yang terbentuk adalah:

2. Hukum yang menyatakan bahwa dalam suatu senyawa, unsur-unsur selalu berada dalam perbandingan massa yang sederhana adalah:

Checkbox

Silakan centang pada pernyataan yang benar

☐

Hukum yang menyatakan bahwa pada suhu dan tekanan yang tetap, volume gas-gas yang bereaksi atau dihasilkan dalam suatu reaksi kimia adalah dalam perbandingan bilangan kecil yang utuh adalah hukum Gay Lussac

☐

Hukum yang menyatakan bahwa dalam suatu reaksi kimia massa total zat-zat yang bereaksi sama dengan massa total produk yang terbentuk adalah hukum proust

Select

Pilihlah Jawaban yang benar, klik pada salah satu kotak

Serbuk magnesium yang massanya 3 gram tepat habis bereaksi dengan sejumlah serbuk belerang menghasilkan senyawa magnesium sulfida yang massanya 7 gram. Masa serbuk belerang yang telah habis bereaksi adalah



10 gram



7 gram



3 gram



4 gram

Drag & Drop

Silakan geser jawaban di posisi yang benar sehingga menjadi sebuah pernyataan yang benar

Soal

Jawaban

1. Massa total sebelum dan setelah reaksi adalah sama

Hukum Dalton

2. Perbandingan massa unsur unsur dalam suatu senyawa adalah tertentu dan tetap

Hukum Lavoisier

3. Jika dua unsur dapat membentuk lebih dari satu senyawa dengan salah satu massa unsur dibuat tetap, maka perbandingan massa unsur yang lain merupakan bilangan bulat yang sederhana

Hukum Proust