

Nama:

Kelas:

LKPD : HUKUM DASAR KIMIA

A. HUKUM KEKEKALAN MASSA (LAVOISER)

Marilah membaca sebelum berdiskusi mengenai Materi Hukum Dasar Kimia!

Yuk simak Video pembelajaran berikut ini, kemudian diskusikan lah dengan teman sebangkumu, lalu tuliskan apa saja poin-poin penting yang kalian dapatkan dari melihat video tersebut!

Perhatikan tabel berikut ini!

No.	Massa S (gram)	Massa O ₂ (gram)	Massa SO ₂ (gram)
1	32	32	64
2	48	48	96
3	32	16	32

Dari data diatas, data nomor berapakah yang mengikuti hukum kekekalan massa Lavoiser?

Jadi, Bunyi Hukum Kekekalan Massa Menurut Lavoiser adalah :

Berdasarkan hukum kekekalan massa, jawablah pertanyaan berikut dengan tepat!

Serbuk magnesium yang massanya 3 gram tepat habis bereaksi dengan sejumlah serbuk belerang menghasilkan senyawa magnesium sulfida yang massanya 7 gram. Berapa massa serbuk belerang yang telah bereaksi?

B. Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

Perhatikan tabel berikut ini!

Massa Hidrogen yang direaksikan (gram)	Massa Oksigen yang direaksikan (gram)	Massa air yang terbentuk (gram)	Sisa Hidrogen atau oksigen (gram)
1	8	9	-
2	8	9	1 gram hidrogen
1	9	9	1 gram oksigen
2	16	18	-

Dari data diatas, data tersebut apa yang kalian pahami?

Dari data percobaan diatas, Proust mengemukakan teorinya yang dikenal dengan sebutan "Hukum Perbandingan Tetap" yang berbunyi :

Perhatikan Contoh dibawah ini!

Jika kita mereaksikan 4 gram hidrogen dengan 40 gram oksigen, berapa gram air yang terbentuk?

Yuk isi kolom kosong berikut untuk mengisi jawaban dari pertanyaan diatas!

Perbandingan massa hidrogen dengan oksigen = :

Perbandingan massa hidrogen dengan oksigen yang dicampurkan = :

Karena perbandingan hidrogen dan oksigen = : , maka 4 gram hidrogen yang diperlukan x gram oksigen yaitu 32 gram.

Untuk kasus ini oksigen yang dicampurkan tidak bereaksi semuanya, oksigen masih bersisa sebanyak (..... -) gram = gram

Nah, sekarang kita akan menghitung berapa gram air yang terbentuk dari gram hidrogen dan gram oksigen

	H ₂	+	O ₂	->	H ₂ O
Perbandingan massa	1 gram	 gram		9 gram
Jika awal reaksi gram	 gram	 gram
Yang bereaksi	4 gram	 gram		36 gram
Oksigen bersisa = gram				

Yuk, Simak video Pembelajaran berikut mengenai hukum Proust berikut agar membuatmu lebih paham lagi!

Refleksi :

Pilihlah jawaban yang kalian inginkan lalu geser tempatkan ke kolom kosong !

Bagaimana pendapat kamu mengenai pembelajaran seperti ini?

Ya, aku sangat suka 10/10 !!!

Biasa saja :)

Gak Paham, Ribet!

Apakah ingin belajar dengan pembelajaran seperti ini lagi?

Yaa, saya sangat ingin belajar dengan metode pembelajaran seperti ini lagi

Tidak, saya tidak suka karena kurang paham mekanisme pembelajaran berlangsung sehingga tidak dapat memahami materi dengan baik

Buatlah pendapat kalian lainnya dibawah ini yaa!