

Aktivitas 2

A. Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)



Kolaborasi Ilmiah dalam Pemecahan Masalah

Pada kegiatan ini, pembelajaran dilakukan secara individu dan kelompok. Peserta didik diharapkan membaca petunjuk dengan cermat, memahami tujuan kegiatan, serta mengerjakan setiap tugas pada E-LKPD secara mandiri dan bertanggung jawab.

Membimbing Penyelidikan Individu

Berpikir Logis melalui Data Kimia



Senyawa yang sama meskipun berasal dari daerah berbeda atau dibuat dengan cara yang berbeda ternyata mempunyai komposisi yang sama.

Contoh : senyawa NaCl yang terkandung dalam “garam” yang diperoleh dari air laut.

Tabel 1. Percobaan Hukum Proust

Asal	Massa Garam	Massa Natrium	Massa Klorida	Massa Na : Cl
Indramayu	2 gram	0,786 gram	1,214 gram	1 : 1,54
Madura	1,5 gram	0,59 gram	0,91 gram	1 : 1,54
Impor	2,5 gram	0,983 gram	1,517 gram	1 : 1,54



Gambar 5. Garam Indramayu
Sumber : kumparan.com



Gambar 6. Garam Madura
Sumber : danamgaram.com



Gambar 7. Garam Impor
Sumber : antarafoto.com

Aktivitas 2

A. Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

Membimbing Penyelidikan Individu



Isilah tabel berikut dengan tepat!

Senyawa	Massa Unsur A (g)	Massa Unsur B (g)	Perbandingan A:B
H ₂ O	2 (H)	16 (O)	:
CO ₂	12 (C)	32 (O)	:
NaCl	23 (Na)	35,5 (Cl)	:
NH ₃	3 (H)	14 (N)	:
H ₂ SO ₄	2 (H)	96 (SO ₄)	:



Perbandingan massa unsur H dan O dlm senyawa air selalu tetap yaitu 1 : 8

Senyawa	Massa A (g)	Massa B (g)	Massa Senyawa (g)
H ₂ O		8	9
CO ₂	3		11
NaCl	23	40	58,5
NH ₃	8	28	
H ₂ SO ₄	2	48	

Aktivitas 2

A. Hukum Perbandingan Tetap (Hukum Proust)

Mengungkapkan Konsep Kimia dengan Bahasaku

Tentukan masing-masing unsur pembentuk air, karbondioksida, natrium klorida, amonia, dan asam sulfat



Jawab:

Bagaimana perbandingan massanya untuk setiap data?

Jawab:

2A. Berdasarkan perbandingan di halaman 15, perbandingan C dan O dalam membentuk CO_2 adalah 3 : 8. Berapa gram C yang dibutuhkan untuk bereaksi dengan 16 gram O untuk membentuk CO_2 ?

Jawab:

“Dalam suatu senyawa, perbandingan massa unsur-unsurnya selalu **tetap / berubah-ubah**, meskipun senyawa tersebut berasal dari sumber yang **sama / berbeda**. Pernyataan ini merupakan bunyi dari Hukum **Lavoisier / Proust**.”

**TEKAN TOMBOL FINISH UNTUK
MENYELESAIKAN LAMAN INI**

Setelah klik tombol finish, unggah pengerjaan soal 2A dengan mengakses tautan formulir berikut :