LATIHAN 3

INDIVIDU HUKUM DALTON

1. Isilah tabel yang kosong dibawah ini!

No.	Senyawa	Massa Nitrogen (gram)	Massa Oksigen (gram)	Perbandingan Massa
1.	NO	10	12	☐ : ☐
2.	N_2O_3	20	36	☐ : ☐
3.	N_2O_4	20	48	☐ : ☐

2. Besi dan belerang mampu membentuk dua jenis senyawa yaitu FeS dan Fe_2S_3. Sebanyak 56 gram serbuk besi dan 32 gram belerang direaksikan. Setalah itu sebanyak 112 gram besi dan 96 gram berelang direaksikan! Tuliskan hasil pengamatan dalam tabel!

No.	Senyawa	Massa Besi (gram)	Massa Belerang (gram)	Perbandingan
1.	FeS	56 gram	32 gram	☐ : ☐
2.	Fe_2S_3	112 gram	96 gram	☐ : ☐

LIVEWORKSHEETS

3. Perhatikan tabel berikut:

Senyawa	Massa A	Massa B
I	14	16
II	28	48

Dari tabel diatas berapakah perbandingan massa B dalam senyawa I dan II?

4. Lengkapilah tabel berikut ini jika karbon habis bereaksi dengan oksigen menghasilkan karbon dioksida, jika diketahui perbandingan C : 0 = 3 : 8

No.	C	O_2	CO_2
1.	6 gram	16 gram	gram
2.	9 gram	gram	33 gram
3.	gram	40 gram	55 gram

Klik untuk kembali ke halaman awal dan klik Kegiatan Belajar 2

LIVEWORKSHEETS