LATIHAN 2

INDIVIDU HUKUM PROUST

1. Suatu senyawa terbentuk dari 4 gram hydrogen dan 32 gram oksigen. Tentukan perbandingan massa hydrogen dan oksigen dalam senyawa tersebut

   ☐ : ☐

2. Jika 5 gram nitrogen bereaksi sempurna dengan 15 gram oksigen, maka perbandingan massa nitrogen : oksigen adalah ☐ : ☐

3. Dalam suatu senyawa, perbandingan massa magnesium dan oksigen adalah 3 : 2. Jika massa magnesium yang digunakan 12 gram, maka massa oksigen yang dibutuhkan adalah ☐

4. Perbandingan massa besi dan sulfur dalam besi sulfida adalah 7 : 4. Jika digunakan 28 gram besi, maka massa sulfur yang diperlukan adalah ☐

5. Jika perbandingan massa karbon dan oksigen dalam karbon dioksida adalah 3 : 8, maka massa oksigen yang diperlukan untuk bereaksi dengan 9 gram karbon adalah ☐

Klik untuk kembali ke halaman lembar kerja murid dan klik LKM ke 3

LIVEWORKSHEETS