LATIHAN 1

INDIVIDU HUKUM LAVOISER

1. Perhatikan data percobaan berikut

   Massa besi : 14 gram

   Massa sulfur : 8 gram

   Kedua zat tersebut bereaksi membentuk besi sulfida, tentukan massa besi sulfida yang terbentuk!

2. Dalam suatu reaksi kimia, diketahui massa pereaksi total adalah 50 gram. Setelah reaksi berlangsung, massa hasil reaksi yang diperoleh adalah

3. Suatu reaksi menghasilkan 60 gram hasil reaksi. Jika salah satu pereaksi memiliki massa 25 gram, tentukan massa pereaksi lainnnya

4. Dalam percobaan, 16 gram sulfur bereaksi dengan 24 gram oksigen. Tentukan massa senyawa yang terbentuk

5. 12 gram magnesium bereaksi dengan 8 gram oksigen membentuk magnesium oksida. Menurut hukum kekekalan massa, maka massa magnesium oksida yang dihasilkan

Klik untuk kembali ke halaman lembar kerja murid dan klik LKM ke 2

LIVEWORKSHEETS