

LEMBAR KERJA SISWA

Mata Pelajaran : Kimia
Tema : Massa Atom Relatif dan Massa Molekul Relatif

PETUNJUK : Kerjakan latihan berikut secara kelompok dan dikumpulkan!!

1. Diketahui massa rata-rata 1 atom unsur X = $2,66 \times 10^{-23}$ gram dan 1 atom unsur Y = $6,64 \times 10^{-23}$ gram, sedangkan massa 1 atom C-12 = $1,99 \times 10^{-23}$ gram. Tentukan massa atom relatif unsur X dan Y tersebut!
2. Karbon alam terdiri dari isotop C-12 (98,9%) dan C-13 (1,1%). Hitunglah massa atom relatif (Ar) Karbon (C)?
3. Diketahui massa atom relatif (Ar) beberapa unsur adalah sebagai berikut :
H = 1, O = 16 C = 12 Hitunglah massa molekul relatif (Mr) dari CH₃COOH
4. Hitunglah massa molekul relatif (Mr) dari CaSO₄ · 2 H₂O jika diketahui (Ar Ca : 40, Ar S : 32, Ar H : 1 dan Ar O : 16)