LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

STOIKIOMETRI

Nama :

Absen :

Kelas :

Tujuan Pembelajaran:

1. Memahami konsep massa atom relatif
2. Memahami konsep massa molekul relatif
3. Memahami konsep massa molar
4. Memahami konsep volume molar gas

Massa Atom Relatif (Ar)

Massa atom relatif adalah perbandingan massa suatu atom dengan massa atom lain. Sebagai pembanding ditetapkan sebesar 1/12 dari massa suatu C-12. Massa atom relatif memiliki simbol Ar.

Secara matematis dapat dirumuskan:

$$\text{Ar unsur X} = \frac{\text{Massa rata-rata 1 atom unsur X}}{\frac{1}{12} \times \text{Massa 1 atom C-12}}$$

Keterangan:
Massa 1 atom C-12 = 12 sma
Contoh:
Jika massa 1 atom C-12 adalah $1{,}99 \times 10^{-26}$ kg dan massa 1 atom unsur X adalah $6{,}63 \times 10^{-26}$ kg. Tentukan Ar X!

NEXT

LIVEWORKSHEETS