



# 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:

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

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

