

**LKPD**

MENGHITUNG MASSA MOLEKUL RELATIF (Mr)



Nama : _____
Kelas : _____
Kelompok : _____
Tanggal : _____



TUJUAN PEMBELAJARAN

- ✓ Menjelaskan pengertian massa molekul relatif (Mr).
- ✓ Menentukan nilai Mr suatu senyawa berdasarkan Ar penyusunnya.
- ✓ Menyelesaikan soal perhitungan Mr dengan benar.



MATERI SINGKAT

Apa itu Massa Molekul Relatif (Mr)?

Massa Molekul Relatif (Mr) adalah jumlah massa atom relatif (Ar) seluruh atom penyusun suatu molekul.

RUMUS

$$Mr = \sum (Ar \times \text{jumlah atom})$$

Ar = massa atom relatif

Σ = jumlahkan semua hasil perkalian

NILAI Ar BEBERAPA UNSUR YANG SERING DIGUNAKAN



Unsur	Ar	Unsur	Ar
H	1	S	32
C	12	Cl	35,5
N	14	K	39
O	16	Ca	40
Na	23	Fe	56
Mg	24	Cu	64
Al	27	Zn	65

CONTOH SOAL

Contoh 1

Hitunglah Mr dari H_2SO_4

Diketahui:

Ar H = 1 Ar S = 32 Ar O = 16

Penyelesaian:

$$\begin{aligned} Mr &= (2 \times 1) + (1 \times 32) + (4 \times 16) \\ &= 2 + 32 + 64 \\ &= 98 \end{aligned}$$

$$Mr \text{ H}_2\text{SO}_4 = 98$$



Contoh 2

Hitunglah Mr dari CaCO_3

Diketahui:

Ar Ca = 40 Ar C = 12 Ar O = 16

Penyelesaian:

$$\begin{aligned} Mr &= (1 \times 40) + (1 \times 12) + (3 \times 16) \\ &= 40 + 12 + 48 \\ &= 100 \end{aligned}$$

$$Mr \text{ CaCO}_3 = 100$$



A. AYO BERLATIH!

Hitunglah Massa Molekul Relatif senyawa berikut!

1. H_2O

Mr = _____

2. CO_2

Mr = _____

3. NH_3

Mr = _____

4. NaCl

Mr = _____

5. CH_4

Mr = _____

6. Mg(OH)_2

Mr = _____

7. Al_2O_3

Mr = _____

8. KNO_3

Mr = _____

9. Ca(OH)_2

Mr = _____

10. Fe_2O_3

Mr = _____



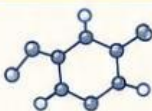
B. TANTANGAN!

Hitunglah Mr dari senyawa berikut dan tuliskan langkah penyelesaiannya!

1. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$

Langkah Penyelesaian:

Mr = _____



2. $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

Langkah Penyelesaian:

Mr = _____

