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
$\sum$ = 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:

$Mr = (2 \times 1) + (1 \times 32) + (4 \times 16)$
$= 2 + 32 + 64$
$= 98$

Mr H_2SO_4 = 98

Contoh 2

Hitunglah Mr dari $CaCO_3$

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

Penyelesaian:

$Mr = (1 \times 40) + (1 \times 12) + (3 \times 16)$
$= 40 + 12 + 48$
$= 100$

Mr $CaCO_3$ = 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. $C_6H_{12}O_6$

Langkah Penyelesaian:

.....
.....
.....
.....

Mr = _____

2. $(NH_4)_2SO_4$

Langkah Penyelesaian:

.....
.....
.....
.....

Mr = _____

LIVEWORKSHEETS