Massa Molekul Relatif (Mr)

Massa molekul relatif merupakan perbandingan massa molekul zat dengan $\frac{1}{12}$ massa 1 atom C-12.

$$\text{Mr zat X} = \frac{\text{massa 1 molekul zat X}}{\frac{1}{12} \times \text{Massa 1 atom C-12}}$$

atau

Mr zat X = Jumlah massa atom relatif atom-atom penyusunnya

Contoh soal:
Hitunglah Mr NaOH dan $C_6H_{12}O_6$, jika diketahui:
Ar Na = 23, O = 16, H = 1, dan C = 12

Konsep Mol

Massa Molar

Tahukah Kalian?

Dalam kehidupan sehari-hari, untuk menyatakan jumlah beberapa bahan pokok seperti minyak dan beras, seringkali kita menyebutkannya dengan satuan kilogram atau liter.





Mengapa demikian?

Hal itu dikarenakan tidak memungkinkan bagi kita untuk menghitung beras perbutir, atau minyak pertetes, karena akan menyita waktu banyak dan hasilnya pun berbeda-beda, sehingg diperlukan satuan yang dipakai secara umum agar mendapat kuantitas yang sama

NEXT

LIVEWORKSHEETS