

MASSA ATÔMICA

(M.A.)

↘ CÁLCULO

$$MA = \frac{\text{MASSA DO ISÓTOPO} \cdot \text{PORCENTAGEM DO ISÓTOPO}}{100} + \dots$$



PARTICIPA DA MASSA MOLECULAR (MM)

$$MM = N^{\circ} \text{ DE ÁTOMOS} \cdot \text{MASSA ATÔMICA} + \dots$$

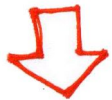
Ex: H_2O

$$MM = 2 \cdot 1 + 1 \cdot 16$$

$$MM = 18 \mu$$



MASSA DE UM ÁTOMO DE ALGUM ELEMENTO



PODE SER REPRESENTADO POR μ OU g/mol



NA TABELA PERIÓDICA, É INDICADO PELO MAIOR VALOR

24
Mg
12

$$MA = 24 \mu$$

$$MA = 24 g/mol$$



1 mol — 24 g — $6 \cdot 10^{23}$ ENTIDADES