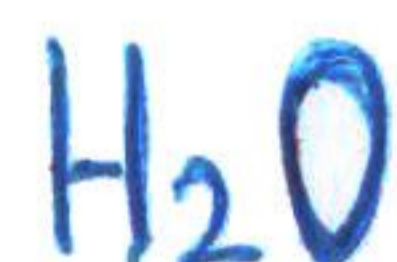


INDICA A MASSA (M)
MOLAR DA MATÉRIA EM GRAMAS

EX.:



$$2 \cdot 1 + 1 \cdot 16 \text{ u} = 18 \text{ g/mol}$$

INDICA A QUANTIDADE DE
MATÉRIA (PRÓTON, ELÉTRON,
MOLECULA, ÁTOMO, ETC.)

$$6,02 \cdot 10^{23} \text{ ENTIDADES}$$

Obs:

u = UNIDADE DE
MASSA ATÔMICA

$$1 \text{ u} = \frac{1}{12} \text{ C}$$

Resumo:

$$\begin{aligned} 1 \text{ mol} &= 6,02 \cdot 10^{23} \\ &= \text{MASSA MOLAR} \\ &= 22,4 \text{ L} \end{aligned}$$

MOL

SIGNIFICA QUANTIDADE
DE MATÉRIA (n)

CALCULADO POR:

$$n = \frac{m}{M}$$

→ MASSA DO MATERIAL
→ MASSA MOLAR DO MATERIAL

INDICA O
VOLUME EM LITROS
OCUPADO POR
 $6,02 \cdot 10^{23}$ ENTIDADES
DE UM GÁS 22,4 L