

Kā aprēķina vielas masu un vielas daudzumu?

Sasniedzamais rezultāts: aprēķinu vielas daudzumu, masu, molmasu.



Izmanto aprēķinu formulu

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

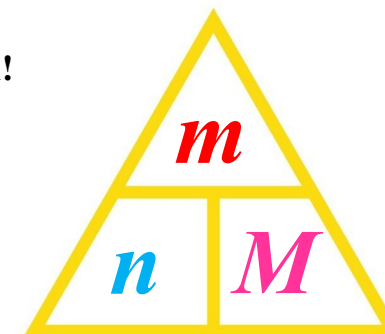
vai pārveidotu formulu

$$m = n \cdot M$$

Aizsedz trijstūrī APRĒĶINĀMO lielumu!

$$\text{vielas daudzums} = \frac{\text{masa}}{\text{molmasa}}$$

$$\text{masa} = \text{vielas daudzums} \cdot \text{molmasa}$$



MOLMASAS MĒRVIENĪBAS IR g/mol, TĀTAD, IZMANTOJOT MĒRVIENĪBAS, MOLMASU IEGŪST, MASU DALOT AR VIELAS DAUDZUMU.

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

Var arī tā...
izmanto spriedumu



Piemēram, kāds vielas daudzums ir 54 gramos ūdens?

1 mola ūdens masa ir 18 grammi (**molmasa**)

X molu ūdens masa ir 54 grammi (**dots**)

$$n = \frac{54 \text{ g} \cdot 1 \text{ mol}}{18 \text{ g}} = 3 \text{ mol}$$

Piemēram, kāda vielas masa ir 2 moliem ūdens?

1 mola ūdens masa ir 18 grammi (**molmasa**)

2 molu (**dots**) ūdens masa ir X grammi

$$m = \frac{2 \text{ mol} \cdot 18 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 36 \text{ g}$$