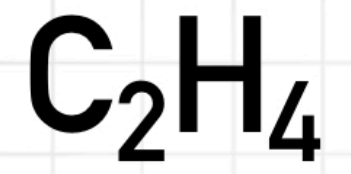


indica a quantidade real de átomos dos elementos químicos que formam a molécula



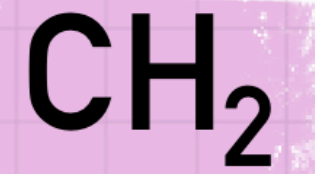
indica a menor proporção, em números inteiros, entre os elementos químicos da substância

FÓRMULA MOLECULAR



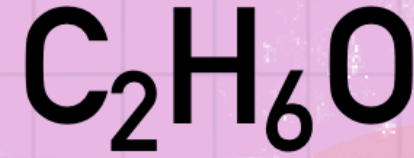
$\div 2$

FÓRMULA MÍNIMA OU EMPÍRICA



ou mínima

fórmula molecular



- 2 átomos de carbono
- 6 átomos de hidrogênio
- 1 átomo de oxigênio

fórmula empírica

fórmulas químicas



@STUDIES.RE

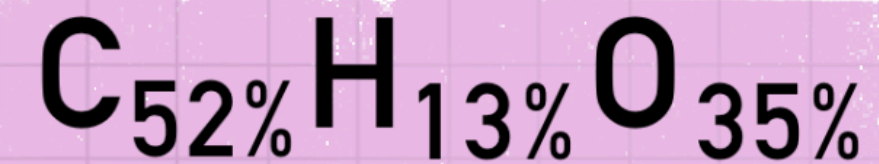
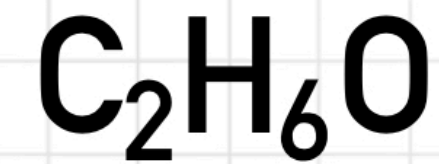
não existe fórmula molecular de compostos iônicos, metais e sólidos covalentes

indica a porcentagem, em massa, dos elementos químicos da substância

fórmula percentual

ou centesimal

FÓRMULA MOLECULAR



FÓRMULA PERCENTUAL

1ºPASSO

descobrir a massa molecular

2ºPASSO

determinar a contribuição em massa de cada elemento químico

3ºPASSO

fazer a proporção percentual pela massa da substância

