

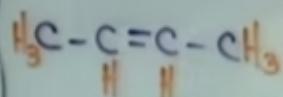
Aula 13

cui
MEDEIROS

química

► Fórmulas químicas:

but - 2 - eno =



① f. molecular (ou bruta): C_4H_8 .

→ qtde real de átomos de cada elemento.

÷ 4

② f. mínima (ou empírica): CH_2 .

→ mínima proporção entre os átomos.

③ f. centesimal (ou percentual):

→ % em massa de cada elemento.



Nota:

A13 - P1

Conteúdos abordados: - Fórmulas químicas (molecular, mínima e centesimal); - Conversões entre fórmulas; - Gases: * Variáveis de estado; * Equação de estado de um gás ideal; * Volume molar de um gás ideal.