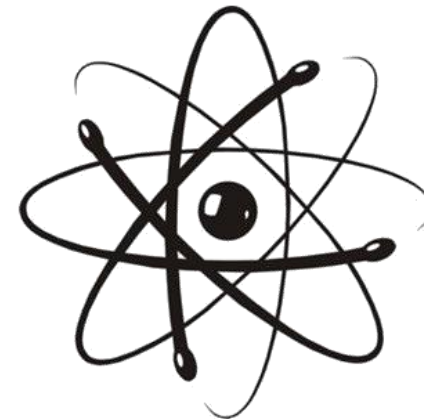


Cálculos Estequiométricos

Prof. Francis Isotton
Química



Cálculos Estequiométricos

1 mol

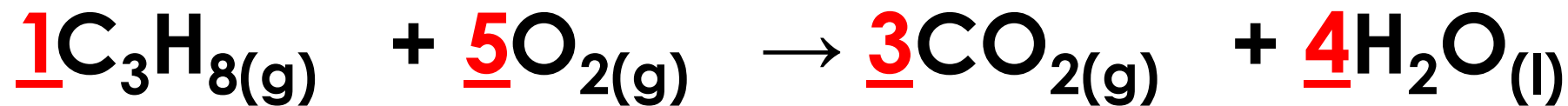
$6,02 \cdot 10^{23}$ át./moléculas

22,4 L CNTP

Massa molar(g)

Cálculos Estequiométricos

Combustão do Propano:



Mol	1,0 mol	5,0 mol	3,0 mol	4,0 mol
-----	---------	---------	---------	---------

Moléculas	$6 \cdot 10^{23}$	$30 \cdot 10^{23}$	$18 \cdot 10^{23}$	$24 \cdot 10^{23}$
-----------	-------------------	--------------------	--------------------	--------------------

Volume CNTP	22,4 L	112,0 L	67,2 L	72,0 mL
----------------	--------	---------	--------	--------------------

Massa	44,0 g	160,0 g	132,0 g	72,0 g
-------	--------	---------	---------	--------

Cálculos Estequiométricos

Na reação da amônia (NH_3) com oxigênio (O_2) para formar óxido nítrico (NO) e água, qual a massa de água formada com 160 g de O_2 ?

Quantos mols de NO são formados com a mesma quantidade de O_2 ?

Cálculos Estequiométricos

O benzeno pode ser obtido por polimerização, fazendo-se passar etino por tubos aquecidos a 500 °C. Na polimerização de 390 kg de etino, considerando que o rendimento da reação seja total, o número de moléculas de benzeno obtido é:

a. $3 \cdot 10^{26}$

b. $3 \cdot 10^{24}$

c. $3 \cdot 10^{28}$

d. $3 \cdot 10^{25}$

e. $3 \cdot 10^{27}$

Cálculos Estequiométricos (Exercícios)

Prof. Francis Isotton
Química

