Quimifirst - Estequiometria

estequiometria

↳ relaciona os compostos químicos

PARTE DA QUÍMICA QUE ESTUDA AS QUANTIDADES DE REAGENTES E PRODUTOS EM UMA REAÇÃO.

Agora é sua vez 1: O cobre participa de muitas ligas importantes, tais como latão e bronze. Ele é extraído de calcosita, Cu_2S, por meio de aquecimento em presença de ar seco, de acordo com a equação:

$$Cu_2S + O_2 \rightarrow 2\ Cu + SO_2$$

Qual a massa de cobre que pode ser obtida a partir de 635 gramas de Cu_2S?
(Dados: massas atômicas: Cu = 63,5 u; S = 32u)

Relação	*Massa*	*Massa*
Reação Química	**2 Cu**	**Cu_2S**
Linha de Comparação	2. 63,5 g	159g
Dados do exercício	X g	635g

Resposta X =

Agora é sua vez 2: **(UFSCar-SP)** Qual a massa de **dióxido de carbono** liberada na queima de 160 g de **metano** (CH_4), quando utilizado como combustível. (Dados: massas molares, em g/mol- H = 1; C = 12; O = 16.)

$$CH_4 + 2\ O_2 \rightarrow CO_2 + 2\ H_2O$$

Relação	*Massa*	*Massa*
Reação Química	**1 CH_4**	***1 CO_2***
Linha de Comparação	_____ g	_____ g
Dados do exercício	160 g	Y g

Resposta Y =

LIVEWORKSHEETS

Quimifirst - Estequiometria

Agora é sua vez 3: Considerando que uma dose de antiácido contém 5,04g de bicarbonato de sódio ($NaHCO_3$). Calcule o número de mols de ácido (HCl) neutralizado no estômago e determine a reação química.

$$NaHCO_3 + HCl \rightarrow H_2CO_3 + NaCl$$

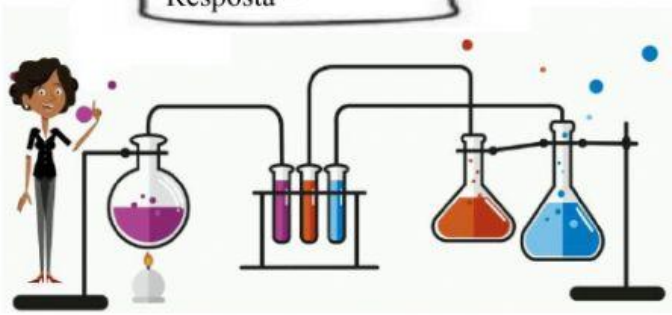
Relação	*Massa*	*Mol*
Reação Química	**$NaHCO_3$**	**HCl**
Linha de Comparação	_____ g	____ mol
Dados do exercício	5,04 g	Z mol

Resposta Z =

Agora é sua vez 4: (FUVEST) – Quantos mols de hidrogênio se obtêm por eletrólise de 108 g de água?

Eletrólise da água: **$H_2O \rightarrow H_2 + ½\ O_2$** (Dado: massa molar da água = 18 g/mol)

Resposta =



Bom Estudo!!!
Profa. Quimic-Ana

LIVEWORKSHEETS