

Balancie as equações químicas. Não é obrigatório que os coeficientes estequiométricos sejam representados como menores números inteiros

A partir dos números estabelecidos na equação balanceada, leia a proporção, em mol, entre as substâncias

Adeque a proporção, em mol, de acordo com as unidades do dado e da incógnita fornecidos pela questão

Monte a regra de 3. A 1ª linha corresponde às transformações elaboradas nos dois primeiros passos, enquanto a 2ª linha corresponde ao valor do dado e da incógnita

## 1º PASSO

## 2º PASSO

## 3º PASSO

## 4º PASSO

# estoequiométrico

## CÁLCULO

exemplo

proporções

Mol-Mol

Mol-Massa

usar a massa atômica/massa molecular

Massa-Volume

usar 22,4 (volume dos gases na CNTP)

Massa-Partículas

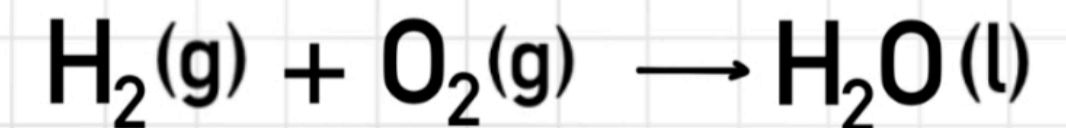
usar  $6 \cdot 10^{23}$  átomos

MA do O: 16g  
MA do H: 1g

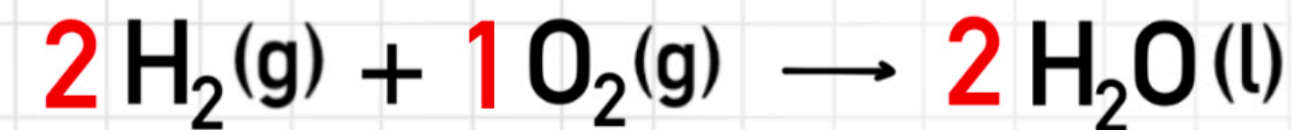
a massa atômica dos elementos são fornecidas

@STUDIES.RE

A partir do consumo de 10 gramas de hidrogênio, calcular a massa, em gramas, de oxigênio consumido:



BALANCEAR:



PROPORÇÃO MOL-MASSA:

$$2 \cdot 2\text{g} \text{ ----- } 1 \cdot 32\text{g}$$

DADOS DO ENUNCIADO:

$$10\text{g} \text{ ----- } x\text{g}$$

fazer regra de 3

$$x = 80\text{g}$$