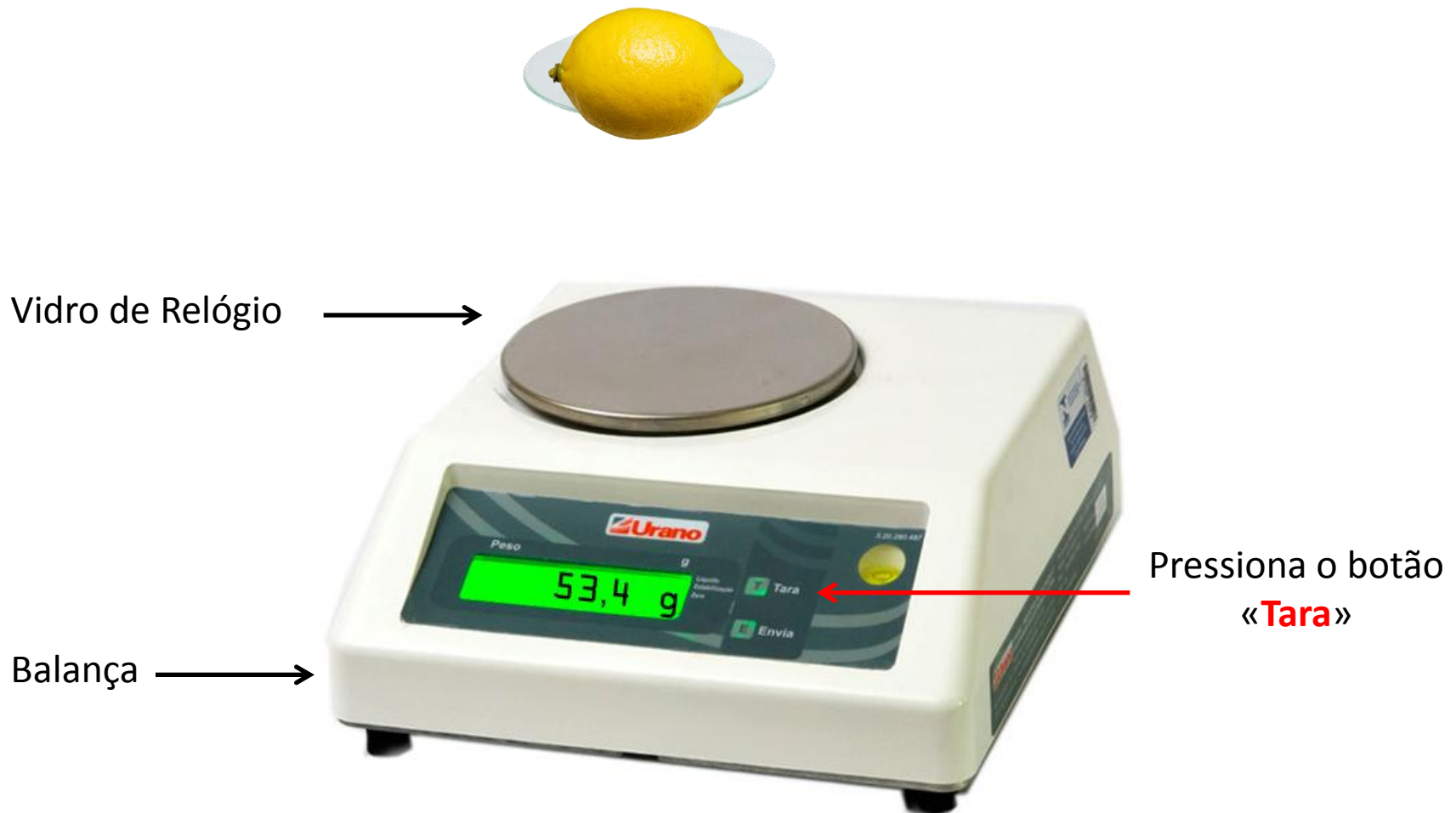


A Massa de um corpo (Revisão)

A massa de um corpo relaciona-se com a quantidade de matéria que constitui esse corpo.

Para determinar a massa de um corpo utiliza-se uma balança:



Conservação da Massa – Lei de Lavoisier

A Massa e as Reações Químicas

Considera a reação química do Vinagre (Ácido Acético) com o Bicarbonato de Sódio:



Com o decorrer da reação ...



Reagentes

Produtos de Reacção

Os reagentes são consumidos

Os produtos da reação formam-se

Conservação da Massa – Lei de Lavoisier

A Massa e as Reacções Químicas

O que acontecerá à massa de todo o sistema à medida que decorre a reacção química?



... A massa dos **Reagentes** diminui.



... A massa dos **Produtos de Reacção** aumenta.

Conservação da Massa – Lei de Lavoisier

A Massa e as Reações Químicas

Numa Reação química, podemos concluir que:

Massa total no
início da Reação

=

Massa total no
decorso da Reação

=

Massa total no **final**
da Reação



=



Conservação da Massa – Lei de Lavoisier

Lei de Lavoisier ou Lei da conservação da massa – durante as reações químicas, a massa total das substâncias intervenientes permanece constante.

Durante o Século XVIII, houve um Químico chamado Antoine Lavoisier que estudou a Conservação da Massa durante uma Reação química.

Pelos importantes estudos que realizou, Antoine Lavoisier é considerado o “Pai da Química Moderna”.

Antoine Lavoisier enunciou a seguinte frase, a propósito da Conservação da Massa durante uma Reação Química:



Antoine Lavoisier

“Na Natureza nada se cria, nada se perde, tudo se transforma.”