

Lei de Lavoisier

Reações Químicas

REAGENTES



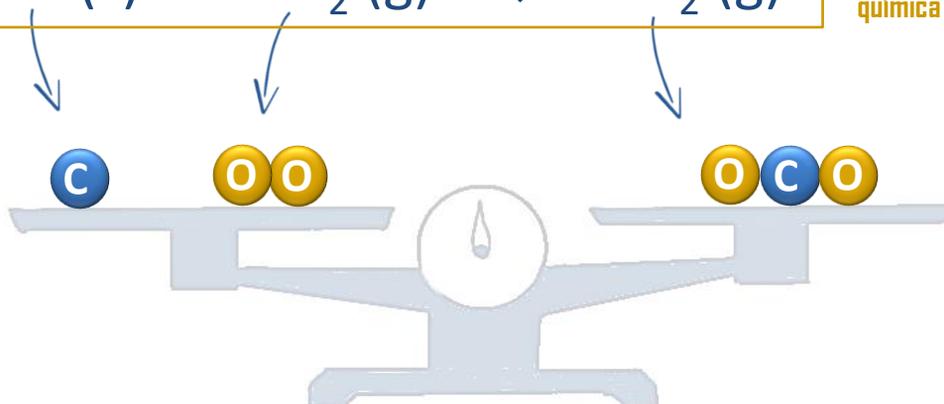
PRODUTOS

Carbono (s) + Dioxigénio (g) → Dióxido de carbono (g)

Equação de palavras

$C(s) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$

Equação química



Há apenas uma reorganização dos corpúsculos.
A massa total do sistema reacional mantém-se constante:

Lei de Lavoisier

ou lei da conservação da massa



Lavoisier

Numa reação química, a massa total de reagentes é igual à massa total de produtos de reação, em sistema fechado.