

Lei de Lavoisier ou  
Lei da Conservação da Massa

Massa inicial dos reagentes  
transformados  
=  
Massa final dos produtos da reação  
formados

A massa total de  
reagentes e  
produtos numa  
reação química  
não varia.

**TOMA NOTA**



Uma equação química diz-se **acertada** quando o número de átomos de cada elemento é igual nos dois membros.

Os números usados para acertar equações químicas escrevem-se antes das fórmulas químicas. Nunca se pode alterar a fórmula química de uma substância!

Considera a seguinte equação:



Determina os valores de A, B e C, de modo que se verifique a Lei de Lavoisier.

Massa de C (s) que reagiu	Massa de O <sub>2</sub> (g) que reagiu	Massa de CO <sub>2</sub> (g) obtida
55	147	A <input type="text"/>
96	B <input type="text"/>	352
C <input type="text"/>	78	107

29

92

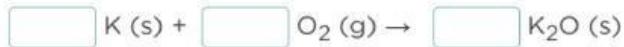
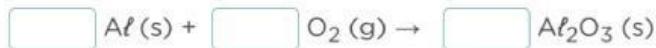
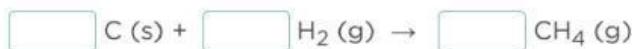
202

185

256

448

Acerta as equações que se seguem.



1

2

3

4

5