

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.

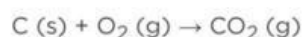
TOMA NOTA



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:

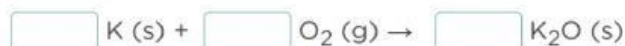
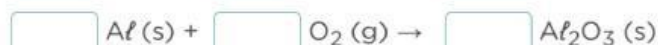
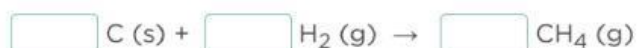


Determina os valores de A, B e C, de modo que se verifique a Lei de Lavoisier.

Massa de C (s) que reagiu	Massa de O ₂ (g) que reagiu	Massa de CO ₂ (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