



Química Geral 1 - Aula 9



Universidade Estadual do Norte Fluminense Darcy
Ribeiro

Laboratório de Ciências Químicas – LCQUI

Prof. Sergio Luis Cardoso

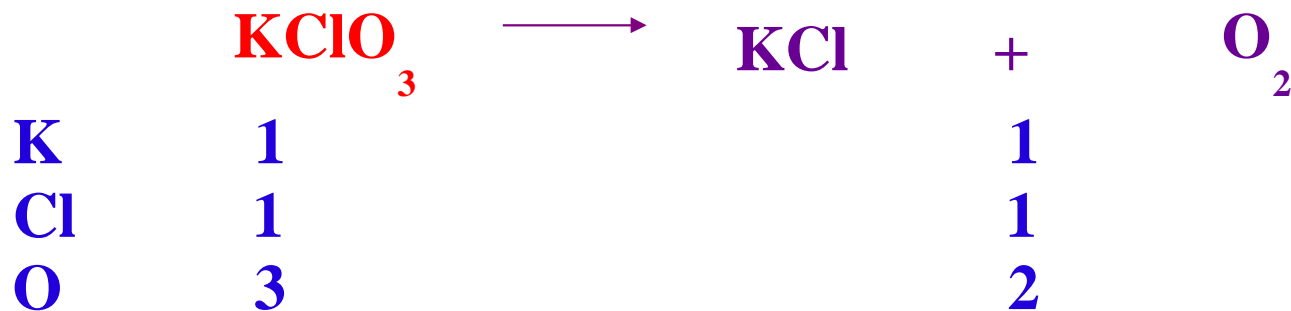


BALANCEAMENTO DE EQUAÇÕES QUÍMICAS

Equações químicas são descrições quantitativas das reações químicas

A equação química deve respeitar a Lei de ação das massas!

O número de moles de cada átomo presente deve ser o mesmo tanto nos reagentes como nos produtos ou seja: **A equação deverá estar balanceada (ou equilibrada)!**



A equação não está balanceada em relação aos elementos. Porque balancear? Como balancear?

1 – Escrever a reação (reagentes do lado esquerdo e produtos do lado direito da seta):



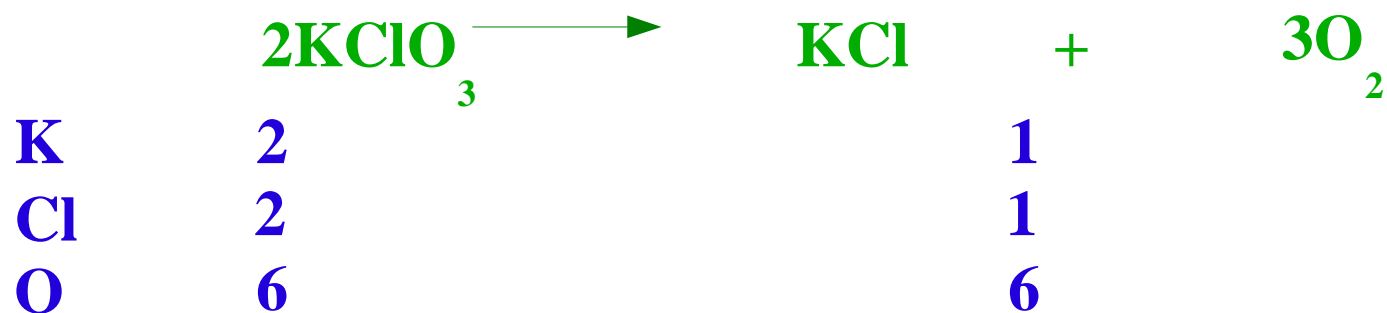
2 – Conte o número de cada átomo nos dois lados da equação:

| | | |
|-----------|----------|----------|
| K | 1 | 1 |
| Cl | 1 | 1 |
| O | 3 | 2 |

3 – Se um elemento aparece mais vezes em um lado do que no outro, multiplique as fórmulas adequadas pelo menos número que torne o número de elementos o mesmo nos dois lados da equação:



4 – Conte todos os elementos outra vez:



5– Se a reação ainda permanecer não balanceada, mude alguns coeficientes novamente de modo a tentar equilibrar os elementos dos dois lados da reação:



6 – Faça novamente a verificação do número de elementos:

