

Discente: _____ Número: _____

Ano: 9º **Turma:** _____ **Docente:** Marina Vatte **Data:** ____ / ____ / 2021

Transformações químicas – Exercícios de fixação

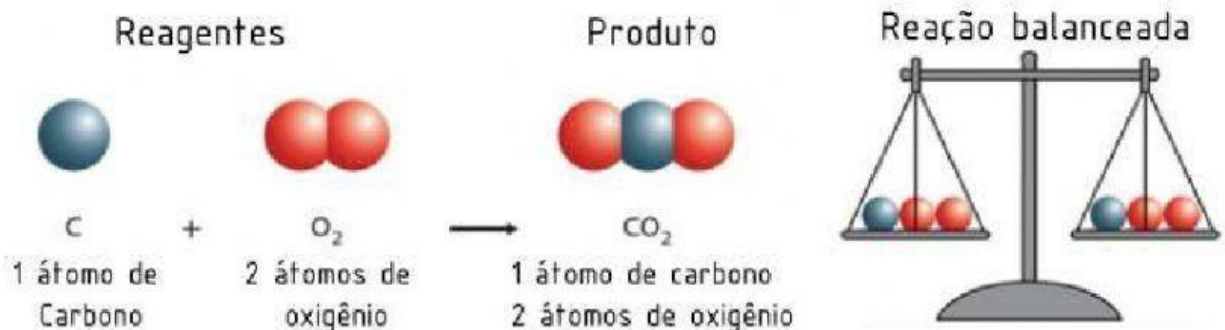
Transformações químicas são ações que resultam na formação de novas substâncias. Além da mudança de estado, as variações de cheiro, de cor, de densidade e de temperatura podem ser evidências de transformações químicas. Nelas podem acontecer explosão e liberação de gases.

É possível confirmar a origem de novas substâncias comparando-se as características apresentadas por produtos e reagentes.

Produto é a nova substância, enquanto reagente é a substância que lhe dá origem, ou seja, a substância inicial. Uma transformação química ocorre quando as substâncias iniciais se rompem e os átomos presentes se rearranjam e formam novas substâncias.

Exercícios:

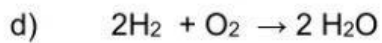
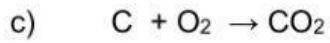
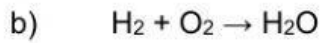
- 1) Observe o esquema abaixo. O que significa que uma reação está balanceada?



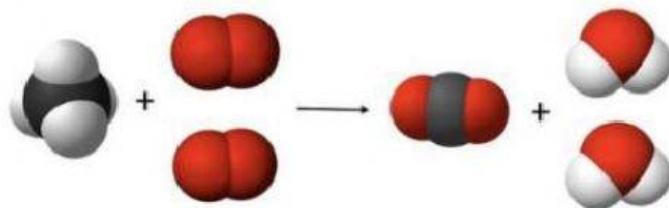
- 2) Represente atômicamente as equações abaixo:

- a) $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$

--



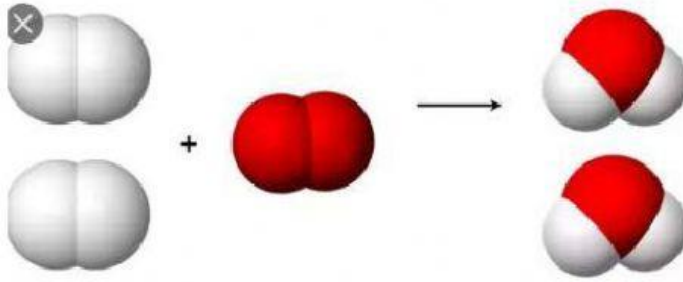
3) Indique o número de moléculas e átomos nas reações químicas abaixo:



a)

Molécula: _____

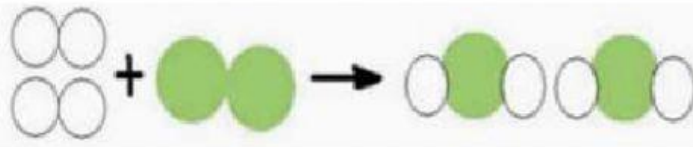
Átomo: _____



b)

Molécula: _____

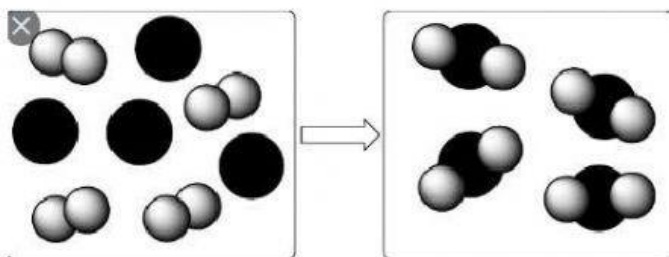
Átomo: _____



c)

Molécula: _____

Átomo: _____

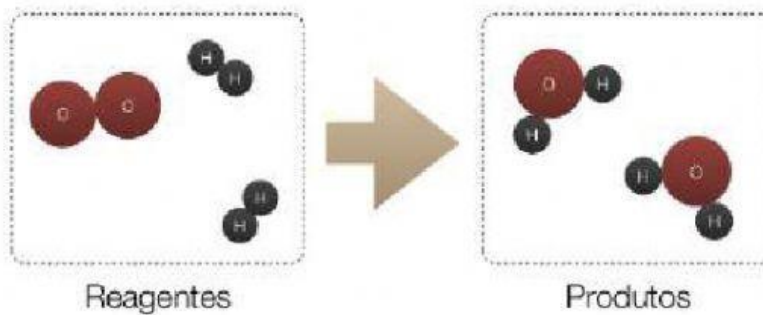


d)

Molécula: _____

Átomo: _____

4) Escreva a equação química da reação abaixo:



Bom estudo!