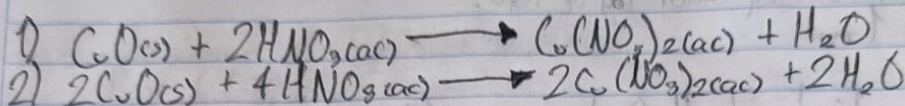


11/05/2022

Recuerde que en una reacción química es una ecuación. (Igualdad)

En las siguientes ecuaciones químicas se realizan algunas modificaciones, identificarlas y realiza los cálculos necesarios para comprobar si se altera la proporción de reactivos y productos.



¿Qué cambio se muestra y cómo afecta la ecuación?

Usando el peso molecular de reactivos y productos comprobar la igualdad en la ecuación química, es decir comprobar que la ecuación no se altera.

Ejercicio 5a - Calcular pm ó mfg de reactivos y productos de las 2 ecuaciones químicas

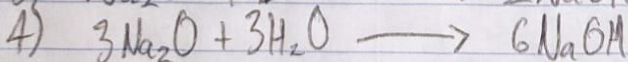
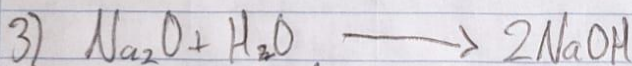
PM (Peso Molecular o masa fórmula gramo mfg)  $\text{CuO} = 79.54 \text{ g/mol}$

PM  $\text{HNO}_3 = 63.01 \text{ g/mol}$

Pm  $\text{Cu(NO}_3)_2 = 187.56 \text{ g/mol}$

mfg  $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$

Ejercicio 6. Calcular pm ó mfg de reactivos y productos en las 2 ecuaciones químicas



$\text{Na}_2\text{O} = 61.9 \text{ g/mol}$   $\longrightarrow 2\text{NaOH} = 79.9 \text{ g/mol}$

$\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ g/mol}$

$3\text{Na}_2\text{O} = 185.7 \text{ g/mol}$

$3\text{H}_2\text{O} = 54 \text{ g/mol}$

$\times 3$   
 $6\text{NaOH} = 239.7 \text{ g/mol}$