



Clase online 26 de Agosto

Objetivo:

.- Equilibrar reacción química a través del método del tanteo y algebraico

“Síntesis de la clase”

En la clase reforzaremos sus las características de una reacción química y los tipos de reacciones químicas e identificaremos reacciones endotérmicas y exotérmicas.

“Balanceo de ecuaciones por el método de tanteo”

Para equilibrar o balancear ecuaciones químicas, existen diversos métodos. En todos el objetivo que se persigue es que la ecuación química cumpla la ley de la conservación.

El método de tanteo consiste en observar que cada miembro de la ecuación se tengan los átomos en la misma cantidad.

Ejemplos:

1.- $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	3.- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$	5.- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
1=C=1	4=H=4	4=H=4
4=H=4	2=O=2	2=O=2
4=O=4		
2.- $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$	4.- $3\text{C} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}$	
2=S=2	3=C=3	
6=O=6	2=Fe=2	
	3=O=3	

Ejemplo



Resolución:



$$\text{H} : 2a + 3b = 2d$$

$$\text{S} : a = 3c$$

$$\text{O} : 4a + 3b = 12c + d$$

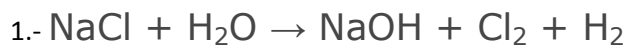
$$\text{Fe} : b = 2c$$

A la variable "c" lo asignamos el valor de "1".

$$c = 1$$

Cierre de clases:

Equilibrar las siguientes reacciones:



Cualquier consulta no dudes escribir al Mail: profesoramarciamozart@gmail.com

La educación ayuda a la persona a aprender a ser lo que es capaz de ser.

frasearte.com

Hesíodo