



Clase online 18 de Noviembre

Objetivo:

- Reforzamiento Prueba Sumativa
- Equilibrar Reacciones Químicas
- Identificar relaciones estequiométricas

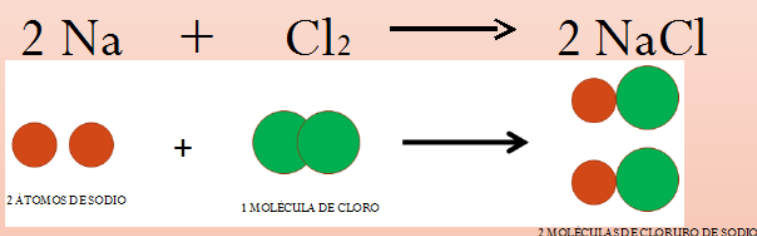
“Síntesis de la clase”

Realizaremos ejercicios de equilibrio de reacciones químicas, relaciones estequiométricas reforzando para la prueba formativa.

BALANCEO POR TANTEO

- El método consiste en probar números enteros positivos hasta obtener el mismo tipo número de átomos en ambos lados de la ecuación química.
- El orden para balancear es el siguiente:
Primeramente se balancean los elementos metálicos, después los no metálicos y finalmente el hidrogeno y el oxigeno

Ejemplo:



Relaciones



Tabla de ayuda

Cuando tengas que realizar cálculos estequiométricos en una ecuación química, te puede ser útil realizar una tabla como esta:

	4 NH₃	+ 5 O₂	→	4 NO	+ 6 H₂O*
n (mol)	4 mol	5 mol		4 mol	6 mol
MM (g/mol)	17 g/mol	32 g/mol		30 g/mol	18 g/mol
m (g)	68 g	160 g		120 g	108 g
Masa total	228 g			228 g	

* Al enfrentarnos con una ecuación, siempre debemos comprobar que esté balanceada.

$$n = \frac{m}{MM}$$

Síntesis de clases:

Balancea las siguientes ecuaciones por el método algebraico:

- 1.- **KClO₃ → KCl + O₂**
- 2.- **BaO₂ + HCl → BaCl₂ + H₂O₂**
- 3.- **H₂SO₄ + C → SO₂ + CO₂ + H₂O**
- 4.- **Ag₂SO₄ + NaCl → AgCl + Na₂SO₄**
- 5.- **NaNO₃ + KCl → NaCl + KNO₃**
- 6.- **FeS₂ + O₂ → Fe₂O₃ + SO₂**
- 7.- **SO₂ + O₂ → SO₃**