



**Clase online 2 de Septiembre**

**Objetivo:**

- Reforzar contenidos de 3ra prueba formativa:
- Identificar una reacción química y sus partes.
  - Identificar tipos de reacciones ( síntesis, descomposición ,sustitución simple y doble .
  - Diferenciar entre cambio químico y físico.
- Equilibrar las reacciones químicas por método de tanteo

**“Síntesis de la clase”**

En la clase equilibraremos las reacciones químicas por medio del método de tanteo y algebraico.

**Tipos de reacciones químicas**

---

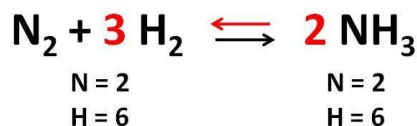
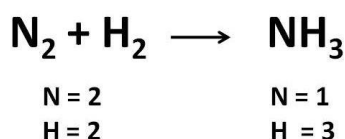
📖 **Síntesis:**  $A + B \rightarrow C$      $2 H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$

📖 **Descomposición**

- Simple:  $A \rightarrow B + C$      $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
- Mediante reactivo:  
 $AB + C \rightarrow AC + BC$      $2 ZnS + 3 O_2 \rightarrow 2 ZnO + 2 SO_2$

📖 **Sustitución**  
(desplazamiento):  
 $AB + C \rightarrow AC + B$      $PbO + C \rightarrow CO + Pb$

📖 **Doble sustitución**  
(doble desplazamiento):  $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$   
 $AB + CD \rightarrow AC + BD$



Cierre de clases:

Ejercicios: Calibre las siguientes ecuaciones químicas

1.  $NH_3 + O_2 \rightarrow N_2 + H_2O$
2.  $HCl + Ca \rightarrow CaCl_2 + H_2$
3.  $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
4.  $NO_2 + NH_3 \rightarrow N_2 + H_2O$