



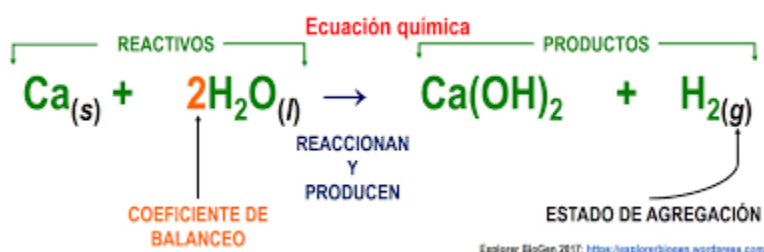
**Clase online 23 de Septiembre**

Objetivo:

- Retroalimentación Prueba Formativa
- Reforzar contenidos Prueba Sumativa
- Identificar una reacción química y sus partes.

**“Síntesis de la clase”**

En la clase reconoceremos las partes de una reacción química y sus características



### ECUACIONES QUIMICAS

- **REACTANTES**
  - Los **reactantes en una ecuación química** son las sustancias escritas en el lado izquierdo de la flecha en la ecuación. Cuando dos o más reactantes son parte de la ecuación, éstos se separan por el signo de suma (+).
- **PRODUCTOS**
  - Los **productos en una ecuación química** son las sustancias escritas en el lado derecho de la flecha en la ecuación. Cuando dos o más productos son parte de la ecuación, éstos se separan por el signo de suma (+).

Reactants      Products

$$\text{HCl (aq)} + \text{NaOH(aq)} \rightarrow \text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O (l)}$$

### ESTADOS DE LA MATERIA

SOLIDO	LIQUIDO	GASEOSO
 Cubo de hielo	 Gota de agua	 Nubes
1. Tiene su propia forma 2. Tiene volumen 3. Tiene masa	1. Toma la forma de su contenedor 2. Tiene volumen 3. Tiene masa	1. No tiene su propia forma 2. NO tiene volumen 3. Tiene masa

## Procesos reversibles e irreversibles

41

- ✓ Un **proceso irreversible** es el que tiene lugar en un sólo sentido. Por ejemplo, una combustión; la energía desprendida se utiliza en calentar el ambiente y se hace inaprovechable para regenerar los reactivos.
- ✓ Un **proceso es reversible** cuando tiene lugar en ambos sentidos, es decir, los productos una vez formados reaccionan entre sí y vuelven a generar los reactivos.

Cierre de clases:

Identificar las partes y características de una reacción química:

