

	<b>GIMNASIO SABIO CALDAS (IED)</b> <b>Nuestra escuela: una opción para la vida</b> <b>PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL</b>	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

<b>DOCENTE</b>	Mónica Pinto	<b>GRADO</b>	Once
<b>ASIGNATURA</b>	Química		
<b>Correo electrónico de contacto</b>	<a href="mailto:monica.pinto@sabiocaldas.edu.co">monica.pinto@sabiocaldas.edu.co</a>		
<b>Fecha de envío</b>	1 de febrero	<b>Fecha de entrega</b>	5 de febrero
<b>Tiempo de ejecución de la actividad</b>	1 hora		
<b>TEMA</b>	Diagnóstico		
<b>Contextualización</b>			

### Principales tipos de reacción química

Existen una gran cantidad de posibles maneras de que se produzca la interacción entre compuestos, presentando diferentes características y peculiaridades. **Algunas de los principales tipos de reacciones químicas entre compuestos son las siguientes.**

1. Reacciones de síntesis o adición

**En este tipo de reacciones químicas se combinan dos o más sustancias para formar un único compuesto.** La combinación de metal y oxígeno para formar óxidos es un ejemplo, dado que da pie a moléculas relativamente estables que en algunos casos pueden ser utilizadas para fabricar materiales frecuentes en nuestra vida cotidiana.

2. Reacciones de descomposición

**Las reacciones de descomposición son aquellas en las que un compuesto concreto se descompone y divide** en dos o más sustancias. Es lo que ocurre por ejemplo cuando se produce la electrólisis del agua, separándose el agua en hidrógeno y oxígeno.

3. Reacciones de desplazamiento, sustitución o intercambio

**Uno de los tipos de reacción química en que un elemento de un compuesto pasa a otro debido a su interacción.** En este caso el elemento traspasado se ve atraído por el otro componente, que debe tener mayor fuerza que el compuesto inicial.

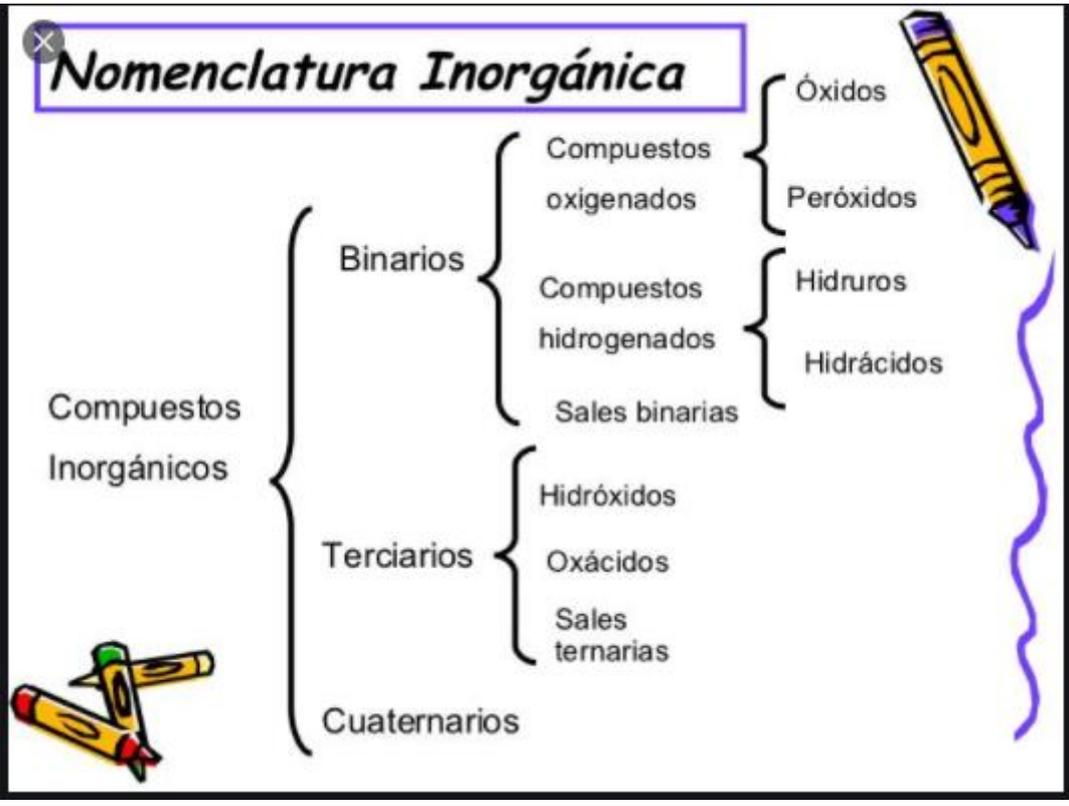
4. Reacciones iónicas

**Se trata de un tipo de reacción química que se produce ante la exposición de compuestos iónicos a un disolvente.** El compuesto soluble se disuelve, disociándose en iones.

5. Reacciones de doble sustitución

**Se trata de una reacción semejante a la de la sustitución,** con la excepción de que en este caso uno de los elementos que forman uno de los compuestos pasa el otro a la vez que este segundo compuesto pasa al primero uno de sus propios componentes. Es necesario para que se produzca la reacción que al menos uno de los compuestos no se disuelva.

# Nomenclatura Inorgánica



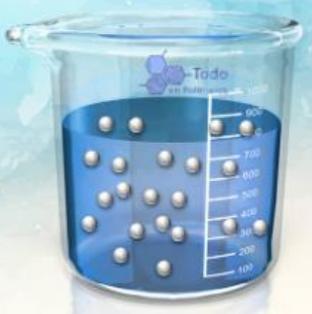
## TIPOS DE SOLUCIONES QUIMICAS



**DILUÍDA:**  
CONTIENE UNA CANTIDAD PEQUEÑA DE SOLUTO Y PERMITE QUE MÁS SOLUTO SE DISUELVEN EN EL DISOLVENTE.



**CONCENTRADA:**  
CANTIDAD RELATIVAMENTE GRANDE DE SOLUTO, TODAVÍA PERMITE QUE MÁS SOLUTO SE DISUELVEN EN EL DISOLVENTE.



**SATURADA:**  
SOLUCIÓN EN LA QUE YA NO SE DISUELVE MÁS SOLUTO.



**SOBRE-SATURADA:**  
CONTIENE UN EXCESO DE SOLUTO, INESTABLE Y PARTE DEL SOLUTO CRISTALIZA.

### **Descripción de la actividad sugerida**

1. Desarrolle una reacción para cada uno de los tipos mencionados anteriormente
2. Para 5 compuestos inorgánicos indique los nombres según el tipo de nomenclatura
3. Desarrolle dos ejemplos para cada tipo de solución

### **Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)**

<https://concepto.de/compuesto-inorganico/#ixzz6gK7rAMQF>

<https://psicologiaymente.com/miscelanea/tipos-de-reacciones-quimicas>

### **Criterios de Evaluación**

Interpretativo: A partir de la información de la guía los estudiantes deben aplicar los conceptos de esta para dar solución a los problemas planteados.