
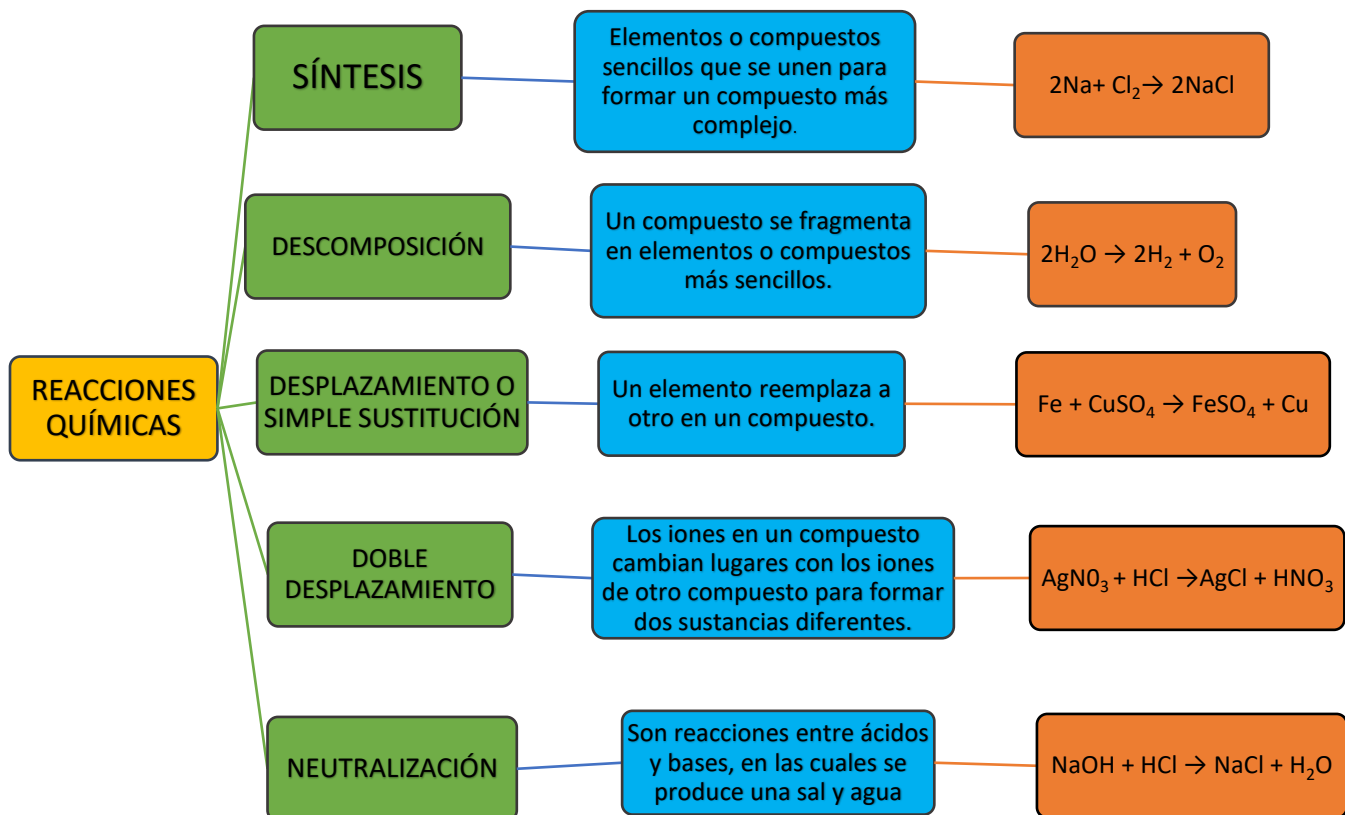
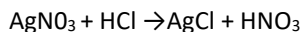


I.E.D. MONSEÑOR AGUSTIN GUTIERREZ - FÓMEQUE			
	Asignatura: Química	Grado: UNDÉCIMO	Periodo: 1
	REACCIONES QUÍMICAS		
			ESTUDIANTE: _____ Curso: _____
ESTANDAR: Relaciono la estructura de las moléculas orgánicas e inorgánicas con sus propiedades físicas y químicas y su capacidad de cambio químico.			DBA: Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química (óxido – reducción, descomposición, neutralización) posibilita la formación de compuestos inorgánicos.
DESEMPEÑOS: PARA APRENDER: identificar las clases de reacciones químicas inorgánicas PARA HACER: plantear reacciones químicas PARA SER: Aplica los conocimientos a situaciones de la vida cotidiana y los valora como fuente de apoyo en su calidad de vida. PARA CONVIVIR: Utiliza adecuadamente los códigos de comunicación con sus compañeros y docentes.			EVALUACIÓN. > Trabajo y participación en clase > Desarrollo de las actividades propuestas > Puntualidad y calidad del trabajo en la entrega > Trato respetuoso con compañeros y docentes Fuentes de consulta o material de apoyo https://www.youtube.com/watch?v=KZmVvOxAXBU reacciones químicas



Reacciones de síntesis: $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$. aluminio + oxígeno produce óxido de aluminio

Actividad 1. Completar las reacciones y balancearlas

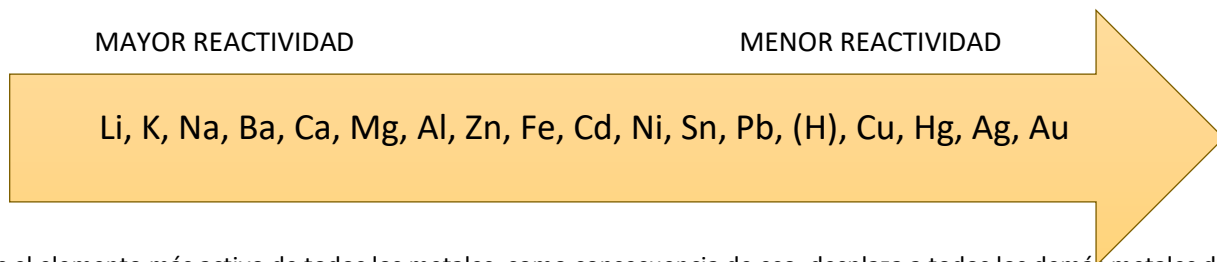
- $H_2 + O_2 \rightarrow$
- $BeO + SO_3 \rightarrow$
- $CaO + H_2O \rightarrow$
- $H_2 + Cl_2 \rightarrow$

Reacciones de descomposición: $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$. Clorato de potasio produce cloruro de potasio + oxígeno

Actividad 2. Completar las reacciones y balancearlas

- $CaCO_3 \rightarrow$
- $HgO \rightarrow$
- $HI \rightarrow$
- $H_2CO_3 \rightarrow$

En las **reacciones de desplazamiento**, un metal reemplaza a otro menos activo, se considera que un metal es más activo que otro cuando pierde con mayor facilidad sus electrones. A continuación, se presentan algunos metales en orden decreciente de actividad.



El litio es el elemento más activo de todos los metales, como consecuencia de eso, desplaza a todos los demás metales de la lista. En general, cualquier metal desplazará a los que estén por debajo de la lista.

Ejemplo: $Mg + CuSO_4 \rightarrow MgSO_4 + Cu$ Como el cobre – Cu- está en una posición más baja que el magnesio- Mg- es desplazado

ACTIVIDAD 3. Completar las reacciones y balancearlas

- $Li + FeSO_4 \rightarrow$
- $Ba + PbSO_4 \rightarrow$
- $Cu + AgNO_3 \rightarrow$
- $HCl + Zn \rightarrow$

Reacciones de doble desplazamiento $Na_2SO_4 + PbNO_3 \rightarrow PbSO_4 + 2NaNO_3$. Sulfato de sodio + nitrato de plomo (II) produce sulfato de plomo (II) + nitrato de sodio

ACTIVIDAD 4. Completar las reacciones y balancearlas

- $Na_2SO_4 + Zn(NO_3)_2 \rightarrow$
- $AgNO_3 + MgCl_2 \rightarrow$
- $Cu_3PO_4 + ZnBr_2 \rightarrow$
- $Na_2CO_3 + BaCl_2 \rightarrow$

Reacciones de neutralización: $KOH + HCl \rightarrow KCl + H_2O$. Hidróxido de potasio + ácido clorhídrico produce cloruro de potasio + agua

ACTIVIDAD 5. Completar las reacciones y balancearlas

- $NaOH + H_2SO_4 \rightarrow$
- $Ca(OH)_2 + HBr \rightarrow$
- $H_3(PO)_4 + Al(OH)_3 \rightarrow$
- $H_2CO_3 + Mg(OH)_2 \rightarrow$