

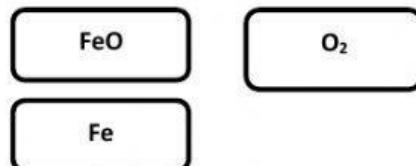
Actividad: Tipos de reacciones químicas.

Nombre: _____ Curso: _____

1.- Arrastra el compuesto o elemento químico al lugar que corresponda según si es producto o reactante.

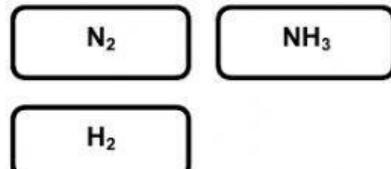
a) Corrosión del hierro en presencia de oxígeno

Reactivos	Productos



b) Formación de amoniaco (NH₃ a partir de nitrógeno (N₂), hidrógeno (H₂)

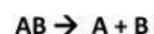
Reactivos	Productos



2.- Clasifica la representación de las siguientes reacciones químicas según el tipo al que pertenecen. Uniendo con línea cada una.

Reaccione de:

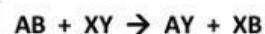
COMBINACIÓN O SÍNTESIS



DESCOMPOSICIÓN



DESPLAZAMIENTO O SUSTITUCIÓN



DOBLE DESPLAZAMIENTO



3.- Identifica a qué tipo de reacción corresponden las siguientes ecuaciones químicas.

Ecuación Química	Tipo de reacción.
$2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$	
$\text{Mg} + \text{O} \longrightarrow \text{MgO}$	
$\text{Zn} + 2 \text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
$\text{CuCl}_2 \longrightarrow \text{Cu}^{+2} + 2\text{Cl}^{-1}$	
$\text{Fe} + \text{S} \longrightarrow \text{FeS}$	
$2\text{PbO} \longrightarrow 2 \text{Pb} + \text{O}_2$	
$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \longrightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$	
$\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	
$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{NaNO}_3 + \text{Ag Cl}$	
$\text{Cl}_2 + 2\text{KBr} \longrightarrow 2\text{KCl} + \text{Br}_2$	