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

Reactivo	Producto

FeO

O_2

Fe

b) Formación de amoniaco (NH_3 a partir de nitrógeno (N_2), hidrógeno (H_2)

Reactivo	Producto

N_2

NH_3

H_2

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 DEZPLAZAMIENTO

$AB \rightarrow A + B$

$AB + X \rightarrow XB + A$

$AB + XY \rightarrow AY + XB$

$A + B \rightarrow AB$

LIVEWORKSHEETS

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

Ecuación Química	Tipo de reacción.
$2\ Na + 2\ H_2O \longrightarrow 2\ NaOH + H_2$	
$Mg + O \longrightarrow MgO$	
$Zn + 2\ HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2$	
$CuCl_2 \longrightarrow Cu^{+2} + 2Cl^{-1}$	
$Fe + S \longrightarrow FeS$	
$2PbO \longrightarrow 2\ Pb + O_2$	
$Fe + CuSO_4 \longrightarrow FeSO_4 + Cu$	
$HCl + NaOH \longrightarrow 2NaCl + H_2O$	
$NaCl + AgNO_3 \longrightarrow NaNO_3 + Ag\ Cl$	
$Cl_2 + 2KBr \longrightarrow 2KCl + Br_2$	

LIVEWORKSHEETS