

Royes Villar Luis Ricardo  
18/05/2022

# Tarea 4

Completar y balancear (si fuese necesario) por tanteo. Escribir el nombre reactivos y productos.			tipo de reacción
$2Ag + 2H_2SO_4$	$\rightarrow Ag_2SO_4 + 2H_2O + SO_2$	Plata + Sulfato de hidrogeno Sulfato de plata Agua + dióxido de azufre	Síntesis o combinación
$K + O_2$	$\rightarrow KO_2$	Potasio + Oxígeno Superoxido de potasio	Síntesis o combinación
$CO_2 + H_2O$	$\rightarrow H_2CO_3$	Dióxido de carbono Agua ácido trioxocarbonico	Síntesis o combinación
$CaO + H_2O$	$\rightarrow Ca(OH)_2$	Óxido de calcio Agua Hidróxido de calcio	Síntesis o combinación
$2HgO$	$\rightarrow O_2 + 2Hg$	Óxido de mercurio Oxígeno mercurio	Descomposición
$2NaClO_3$	$\rightarrow 3O_2 + 2NaCl$	clorato de sodio oxígeno cloruro de sodio	Descomposición
$SO_2 + H_2O$	$\rightarrow H_2SO_3$	Dióxido de azufre, Agua ácido trioxosulfurico	Síntesis o combinación
$Zn + 5H_2SO_4$	$\rightarrow 4H_2O + H_2S + ZnSO_4$	Zinc Acido sulfúrico Agua, Acido sulfhídrico, Sulfato de zinc	Síntesis o combinación
$FeCl_2 + Na_2O$	$\rightarrow 2NaCl + FeO$	cloruro de hierro, óxido de sodio cloruro de sodio, óxido de hierro	Síntesis o combinación
$Mg + 2AgNO_3$	$\rightarrow 2Ag + Mg(NO_3)_2$	Magnesio nitrato de plata Plata Nitrato de magnesio	Síntesis o combinación