



COMPLEJO EDUCATIVO “SAN BARTOLO APOSTOL”
GUIA DE CIENCIAS NATURALES CORRESPONDIENTE ALTEMA:
REACCIONES QUIMICAS PARA SEGUNDOS AÑOS DE
BACHILLERATO.

Docente: Licda. MARIA CANDELARIA GUZMÁN

Indicaciones: Clasificar las siguientes reacciones químicas en: reacción de combinación, descomposición, desplazamiento simple, neutralización, doble desplazamiento.

1. Fe(OH)_3	+	H_2SO_4	\longrightarrow	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ +	H_2O	
2. AgNO_3	+	BaCl_2	\longrightarrow	AgCl	+	$\text{Ba(NO}_3)_2$
3. MgCO_3	+	H_3PO_4	\longrightarrow	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	+	CO_2 + H_2O
4. Ca	+	O_2	\longrightarrow	CaO		
5. KClO_3			\longrightarrow	KCl	+	O_2
5. Mg	+	N_2	\longrightarrow	Mg_3N_2		
6. CaCO_3	+	H_3PO_4	\longrightarrow	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ +	CO_2 + H_2O	
7. Al	+	H_2SO_4	\longrightarrow	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	+	H_2
8. MgCl_2	+	Na_3PO_4	\longrightarrow	$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	+	NaCl
9. HNO_3	+	Ca(OH)_2	\longrightarrow	$\text{Ca(NO}_3)_2$	+	H_2O