



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