CENTRO DE GESTIÓN INDUSTRIAL
TÉCNICO EN ANÁLISIS DE MUESTRAS QUÍMICAS
INSTRUCTORA: LEYDI VANEGAS
APRENDIZ: _____

1. Determina el tipo de compuesto, el estado de agregación, el balanceo por tanteo y algebraico y el nombre de las siguientes ecuaciones:

REACCIONES QUÍMICAS
$Mg(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$
$Ag2S + 4HNO3 \rightarrow AgNO3 + NO2 + S + H2O$
$SnCl_2 + 6HCl + O_3 \rightarrow SnCl_4 + H_2O$
$4AgNO_3 + Cl_2 \rightarrow AgCl + N_2O_3 + O_2$

2. Escribe 2 usos, 2 propiedades físicas y químicas, 2 ejemplos teóricos y cotidianos del grupo funcional que te haya correspondido consultar.
3. Clasifica los siguientes compuestos según corresponda: oxácidos – verde oscuro; óxidos ácidos- amarillo- óxidos básicos- morados- sal binaria – rojo- sal ternaria – rosado; hidruros – verde claro; hidrácido- azul claro; hidróxidos – azul oscuro y escribe sus nombres.

HCl	**TeO_3**	**HBr**	**AuI_3**
$V(NO_3)_5$	**PH_3**	**AgOH**	**HNO_3**
$Au(OH)_3$	**NaCl**	**$Fe_2(SO_4)_3$**	**Mn_2O_5**
H_2SO_4	**K_2O**	**H_2TeO_4**	**NH_3**

APROBADO: _____ **NO APROBADO:** _____

CENTRO DE GESTIÓN INDUSTRIAL
TÉCNICO EN ANÁLISIS DE MUESTRAS QUÍMICAS
INSTRUCTORA: LEYDI VANEGAS
APRENDIZ: _____

1. Determina el tipo de compuesto, el estado de agregación, el balanceo por tanteo y algebraico y el nombre de las siguientes ecuaciones:

REACCIONES QUÍMICAS
$Mg(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$
$Ag2S + 4HNO3 \rightarrow AgNO3 + NO2 + S + H2O$
$SnCl_2 + 6HCl + O_3 \rightarrow SnCl_4 + H_2O$
$4AgNO_3 + Cl_2 \rightarrow AgCl + N_2O_3 + O_2$

2. Escribe 2 usos, 2 propiedades físicas y químicas, 2 ejemplos teóricos y cotidianos del grupo funcional que te haya correspondido consultar.
3. Clasifica los siguientes compuestos según corresponda: oxácidos – verde oscuro; óxidos ácidos- amarillo- óxidos básicos- morados- sal binaria – rojo- sal ternaria – rosado; hidruros – verde claro; hidrácido- azul claro; hidróxidos – azul oscuro y escribe sus nombres.

HCl	**TeO_3**	**HBr**	**AuI_3**
$V(NO_3)_5$	**PH_3**	**AgOH**	**HNO_3**
$Au(OH)_3$	**NaCl**	**$Fe_2(SO_4)_3$**	**Mn_2O_5**
H_2SO_4	**K_2O**	**H_2TeO_4**	**NH_3**

APROBADO: _____ **NO APROBADO:** _____