COLEGIO LA SALLE

Bucaramanga

¡Lasallista! "Lo mejor entre lo mejor"

PLAN DE TRABAJO PARA ARS

ASIGNATURA: QUIMICA **DOCENTE:** CARLOS ALBERTO TORRES CAMACHO **PERIODO: I**

ESTUDIANTE: **FECHA DE ENTREGA: 24 de Abril de 2014** **CURSO:** 10º

CRITERIOS DE EVALUACIÓN COGNITIVOS - PRAXIOLÓGICOS.

- ✓ Muestra un buen dominio Conceptual.
- ✓ Capacidad de síntesis y de relacionar conceptos.
- ✓ Utilización del vocabulario preciso y con propiedad.

CRITERIOS DE EVALUACIÓN AXIOLÓGICOS Y/O ACTITUDINALES.

- ✓ Seguimiento de indicaciones.
- ✓ Desarrolla la prueba con honestidad.
- ✓ Mantiene un adecuado comportamiento durante la prueba y llega puntual a la misma.

ESTÁNDAR No. 01 Realiza prácticas de laboratorio para identificar, obtener y establecer las propiedades de los compuestos de carácter inorgánico.

1. Estimado estudiante realice un mapa conceptual acerca de las funciones químicas (óxidos, hidróxidos, ácidos, etc.) tomar como base el cuadro de los apuntes presentado en clase su clasificación e incluya ejemplos.

(En el caso de las sales no utilizaremos el sistema stock).

2. Completar la siguiente tabla:

FÓRMULA	NOMBRE
	Ácido nítrico
	Amoniaco
	Dióxido de carbono
	Hidruro de magnesio
	Ácido fluorhídrico
	Ácido clorhídrico
	Óxido de hierro (III)
	Peróxido de hidrógeno
	Metano
CaO_2	
$Be(OH)_2$	
$CaSO_4$	
SO_2	
K_2O	

ESTÁNDAR No. 02 Clasifica e identifica las reacciones químicas que se presentan en el entorno físico.

Estimado estudiante realice un mapa conceptual acerca de las reacciones químicas, su simbología, su clasificación e incluya ejemplos.

ESTÁNDAR No. 03 Aplica el principio de conservación de la materia en el balanceo de reacciones químicas.

Estimado estudiante coloque identifique los respectivos tipos de reacciones. (Reacciones de adición, reacciones de descomposición, reacciones de sustitución simple o sustitución doble)

1. $Zn_{(s)} + CuSO_{4(ac)} \rightarrow ZnSO_{4(ac)} + Cu_{(s)}$
2. $2Sr_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow 2SrO_{(s)}$
3. $Cd(HCO_3)_{2(s)} \quad CdCO_{3(s)} + H_{2(g)} + CO_{2(g)}$
4. $H_3PO_{4(ac)} + 3NaOH_{(ac)} \rightarrow Na_3PO_{4(ac)} + 3H_2O_{(l)}$
5. $AgNO_{3(ac)} + KCl_{(ac)} \rightarrow AgCl_{(s)} + KNO_{3(ac)}$