UNIDAD EDUCATIVA BRETHREN
REFUERZO
PRIMERO DE BACHILLERATO

NOMBRE: **PARALELO:**

1. **Coloque la letra en el espacio según corresponda:**

a) H_2SO_4	**Óxido**
b) $Fe(OH)_3$	**Ácido Oxácido**
c) CaO	**Hidruro**
d) NaH	**Hidróxido**

2. **Determine el número de oxidación de los siguientes compuestos**

a) H_2CO_3 **b) NaCl**

3. **Relacione los tipos de compuestos con el ejemplo y seleccione la respuesta correcta en el recuadro de la derecha**

a. BaO
b. NaHS
c. LiCl
d. Cl_2O_5
e. H_2SO_4
f. $Al(OH)_3$

1. Acido oxácido
2. Oxido básico
3. Oxido acido
4. Sal halógena acida
5. Hidróxido
6. Sal halógena neutra

A) a3, d2, c1, e4, b5, f6
B) a5, b1 ,c4, d3, e2, f6
C) a2, b4, c6, d3, e1, f5
D) a2, b4, c5, d6, e1,f3

4. **Complete el siguiente cuadro con una de las nomenclaturas**

FORMULA	NOMENCLATURA
	Óxido de azufre (IV)
	Trióxido de manganeso
HNO_3	
	Ácido clorhídrico

5. **Formule los siguientes compuestos**

Sulfuro acido de sodio	**Cloruro de aluminio**

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS