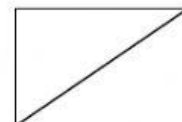


UNIDAD EDUCATIVA BRETHREN  
REFUERZO  
PRIMERO DE BACHILLERATO



NOMBRE:

PARALELO:

1. Coloque la letra en el espacio según corresponda:

- |               |   |
|---------------|---|
| a) $H_2SO_4$  | Óxido <input style="width: 40px; height: 20px; border: 1px solid orange;" type="text"/>         |
| b) $Fe(OH)_3$ | Ácido Oxácido <input style="width: 40px; height: 20px; border: 1px solid orange;" type="text"/> |
| c) $CaO$      | Hidruro <input style="width: 40px; height: 20px; border: 1px solid orange;" type="text"/>       |
| d) $NaH$      | Hidróxido <input style="width: 40px; height: 20px; border: 1px solid orange;" type="text"/>     |

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. $BaO$      | 1. Acido oxácido       |
| b. $NaHS$     | 2. Oxido básico        |
| c. $LiCl$     | 3. Oxido acido         |
| d. $Cl_2O_5$  | 4. Sal halógena acida  |
| e. $H_2SO_4$  | 5. Hidróxido           |
| f. $Al(OH)_3$ | 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

