

		UNIDAD EDUCATIVA "MAHANAYM"		AÑO LECTIVO 2024-2025																
EVALUACIÓN DE CONOCIMIENTOS																				
DOCENTES		ÁREA		GRADO/NIVEL																
		QUÍMICA		SEGUNDO BGU																
JORNADA		MATUTINA																		
ESTUDIANTE:				FECHA:																
<b>INSTRUCCIONES.</b> Evaluación de conocimientos y habilidades en el Área de Química. Mucha concentración para que pueda resolver correctamente. <b>PARA RESPONDER:</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>❖ Lea cuidadosamente la pregunta.</li> <li>❖ Si la pregunta contiene gráficos, obsérvelos detenidamente.</li> <li>❖ Escoja la respuesta correcta.</li> </ul>																				
Nº	PLANTEAMIENTO				PUNT AJE															
1	<b>Escriba la formula tradicional y sistematica de los siguientes compuestos químicos.</b> <table border="1"> <thead> <tr> <th>SALES</th> <th>NOMENCLATURA TRADICIONAL</th> <th>NOMENCLATURA SISTEMÁTICA</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>NaHS</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>LiH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Al(OH)<sub>2</sub>Cl</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>CaOHNO<sub>3</sub></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>				SALES	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA	NaHS			LiH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>			Al(OH) <sub>2</sub> Cl			CaOHNO <sub>3</sub>			2
SALES	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA																		
NaHS																				
LiH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>																				
Al(OH) <sub>2</sub> Cl																				
CaOHNO <sub>3</sub>																				
2	<b>Determine la formación de los siguientes compuestos.</b> <table border="1"> <thead> <tr> <th>COMPUESTO</th> <th>FORMACIÓN</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Sales ácidas</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Sales básica</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Sales mixtas</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Sales dobles</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>				COMPUESTO	FORMACIÓN	Sales ácidas		Sales básica		Sales mixtas		Sales dobles		1					
COMPUESTO	FORMACIÓN																			
Sales ácidas																				
Sales básica																				
Sales mixtas																				
Sales dobles																				
3	<b>Ponga el nombre de los siguientes compuestos.</b> <table> <tbody> <tr> <td>a) AlSO<sub>4</sub>ClO<sub>2</sub></td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>b) AlSCl</td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>c) LiNaCl<sub>2</sub></td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>d) LiNa(ClO<sub>3</sub>)<sub>2</sub></td> <td>→</td> </tr> </tbody> </table>				a) AlSO <sub>4</sub> ClO <sub>2</sub>	→	b) AlSCl	→	c) LiNaCl <sub>2</sub>	→	d) LiNa(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	→	2							
a) AlSO <sub>4</sub> ClO <sub>2</sub>	→																			
b) AlSCl	→																			
c) LiNaCl <sub>2</sub>	→																			
d) LiNa(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	→																			

4	<p>Ponga la fórmula de los siguientes compuestos.</p> <p>a. NaHS <math>\longrightarrow</math></p> <p>b. Al(OH)CO<sub>3</sub> <math>\longrightarrow</math></p> <p>c. Bi(OH)<sub>2</sub>NO<sub>3</sub> <math>\longrightarrow</math></p> <p>d. KCaPO<sub>4</sub> <math>\longrightarrow</math></p>	2				
5	<p>Clasifique las reacciones siguientes según sean de síntesis, descomposición, desplazamiento o doble desplazamiento.</p> <p>a. NH<sub>3</sub> + HCl <math>\longrightarrow</math> NH<sub>4</sub>Cl</p> <p>b. 2NH<sub>3</sub> + 3Mg <math>\longrightarrow</math> Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub> + 3H<sub>2</sub></p> <p>c. Zn + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> <math>\longrightarrow</math> ZnSO<sub>4</sub> + H<sub>2</sub></p> <p>d. 2H<sub>2</sub>S + O<sub>2</sub> <math>\longrightarrow</math> 2S + 2H<sub>2</sub>O</p>	1				
6	<p>Balancee la siguiente reacción química.</p> <p>NH<sub>3</sub> + O<sub>2</sub> <math>\longrightarrow</math> NO + H<sub>2</sub>O</p> <p>Escriba la diferencia entre sales doble y sales mixtas.</p> <table><tr><th>SALES MIXTAS</th><th>SALES DOBLES</th></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>	SALES MIXTAS	SALES DOBLES			2
SALES MIXTAS	SALES DOBLES					