

		UNIDAD EDUCATIVA "MAHANAYM"		AÑO LECTIVO 2024-2025																
EVALUACIÓN DE CONOCIMIENTOS																				
DOCENTES		ÁREA		GRADO/NIVEL																
		QUÍMICA		SEGUNDO BGU																
JORNADA		MATUTINA																		
ESTUDIANTE:				FECHA:																
INSTRUCCIONES. Evaluación de conocimientos y habilidades en el Área de Química. Mucha concentración para que pueda resolver correctamente. PARA RESPONDER: ❖ Lea cuidadosamente la pregunta. ❖ Si la pregunta contiene gráficos, obsérvelos detenidamente. ❖ Escoja la respuesta correcta.																				
Nº	PLANTEAMIENTO				PUNT AJE															
1	Escriba la formula tradicional y sistematica de los siguientes compuestos químicos. <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>LiH₂PO₄</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>Al(OH)₂Cl</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>CaOHNO₃</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>				SALES	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA	NaHS			LiH ₂ PO ₄			Al(OH) ₂ Cl			CaOHNO ₃			2
SALES	NOMENCLATURA TRADICIONAL	NOMENCLATURA SISTEMÁTICA																		
NaHS																				
LiH ₂ PO ₄																				
Al(OH) ₂ Cl																				
CaOHNO ₃																				
2	Determine la formación de los siguientes compuestos. <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	Ponga el nombre de los siguientes compuestos. <table> <tbody> <tr> <td>a) AlSO₄ClO₂</td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>b) AlSCl</td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>c) LiNaCl₂</td> <td>→</td> </tr> <tr> <td>d) LiNa(ClO₃)₂</td> <td>→</td> </tr> </tbody> </table>				a) AlSO ₄ ClO ₂	→	b) AlSCl	→	c) LiNaCl ₂	→	d) LiNa(ClO ₃) ₂	→	2							
a) AlSO ₄ ClO ₂	→																			
b) AlSCl	→																			
c) LiNaCl ₂	→																			
d) LiNa(ClO ₃) ₂	→																			

4	Ponga la fórmula de los siguientes compuestos. a. NaHS $\longrightarrow$ b. Al(OH)CO₃ $\longrightarrow$ c. Bi(OH)₂NO₃ $\longrightarrow$ d. KCaPO₄ $\longrightarrow$	2				
5	Clasifique las reacciones siguientes según sean de síntesis, descomposición, desplazamiento o doble desplazamiento. a. NH₃ + HCl $\longrightarrow$ NH₄Cl b. 2NH₃ + 3Mg $\longrightarrow$ Mg₃N₂ + 3H₂ c. Zn + H₂SO₄ $\longrightarrow$ ZnSO₄ + H₂ d. 2H₂S + O₂ $\longrightarrow$ 2S + 2H₂O	1				
6	Balancee la siguiente reacción química. NH₃ + O₂ $\longrightarrow$ NO + H₂O Escriba la diferencia entre sales doble y sales mixtas. <table><tr><td>SALES MIXTAS</td><td>SALES DOBLES</td></tr><tr><td></td><td></td></tr></table>	SALES MIXTAS	SALES DOBLES			2
SALES MIXTAS	SALES DOBLES					