

Calificación:	QUÍMICA ACTIVIDAD VIRTUAL																																					
Alumno:	Fecha:																																					
Indicadores de Logro:	<ul style="list-style-type: none"> Reconoce los distintos tipos de compuestos. Representa las ecuaciones de síntesis. Nombra los compuestos. Logra igualar las ecuaciones químicas. 																																					
ACTIVIDADES																																						
<p>E1 Completa las siguientes ecuaciones. Arrastra y pegue según corresponda. <u>No te olvides de balancear.</u></p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>ECUACIÓN/COEFICIENTE</th> <th>COEFICIENTE</th> <th>PRODUCTO</th> <th>NOMBRE</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>$\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>$\text{Br}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>			ECUACIÓN/COEFICIENTE	COEFICIENTE	PRODUCTO	NOMBRE	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				$\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				$\text{Br}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$															
ECUACIÓN/COEFICIENTE	COEFICIENTE	PRODUCTO	NOMBRE																																			
$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$																																						
$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$																																						
$\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$																																						
$\text{Br}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$																																						
$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$																																						
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>PRODUCTO</th> <th>COEFICIENTE ESTEQUIOMÉTRICO</th> <th>NOMBRE</th> <th>NO COORESPONDE A NINGUNA ECUACIÓN</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Al(OH)_3</td> <td rowspan="2">2</td> <td>ÁCIDO FERROSO</td> <td rowspan="2"></td> </tr> <tr> <td>Br(OH)_5</td> <td>ÁCIDO CARBÓNICO</td> </tr> <tr> <td>Fe(OH)_2</td> <td rowspan="2">2</td> <td>ÁCIDO HIPOCLOROSO</td> <td rowspan="2"></td> </tr> <tr> <td>H_2CO_3</td> <td>HIDRÓXIDO BRÓMICO</td> </tr> <tr> <td>HClO</td> <td rowspan="2">2</td> <td>HIDRÓXIDO DE ALUMINIO</td> <td rowspan="2"></td> </tr> <tr> <td>HBrO_3</td> <td>HIDRÓXIDO FERROSO</td> </tr> <tr> <td>HFeO</td> <td rowspan="2">3</td> <td>ÁCIDO BRÓMICO</td> <td rowspan="2"></td> </tr> <tr> <td>HAlO_2</td> <td>ÁCIDO DE ALUMINIO</td> </tr> <tr> <td>H_2ClO_2</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>H_2CO_3</td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>			PRODUCTO	COEFICIENTE ESTEQUIOMÉTRICO	NOMBRE	NO COORESPONDE A NINGUNA ECUACIÓN	Al(OH)_3	2	ÁCIDO FERROSO		Br(OH)_5	ÁCIDO CARBÓNICO	Fe(OH)_2	2	ÁCIDO HIPOCLOROSO		H_2CO_3	HIDRÓXIDO BRÓMICO	HClO	2	HIDRÓXIDO DE ALUMINIO		HBrO_3	HIDRÓXIDO FERROSO	HFeO	3	ÁCIDO BRÓMICO		HAlO_2	ÁCIDO DE ALUMINIO	H_2ClO_2				H_2CO_3			
PRODUCTO	COEFICIENTE ESTEQUIOMÉTRICO	NOMBRE	NO COORESPONDE A NINGUNA ECUACIÓN																																			
Al(OH)_3	2	ÁCIDO FERROSO																																				
Br(OH)_5		ÁCIDO CARBÓNICO																																				
Fe(OH)_2	2	ÁCIDO HIPOCLOROSO																																				
H_2CO_3		HIDRÓXIDO BRÓMICO																																				
HClO	2	HIDRÓXIDO DE ALUMINIO																																				
HBrO_3		HIDRÓXIDO FERROSO																																				
HFeO	3	ÁCIDO BRÓMICO																																				
HAlO_2		ÁCIDO DE ALUMINIO																																				
H_2ClO_2																																						
H_2CO_3																																						

PROFESORA MARÍA JOSÉ PAZ

