


Calificación:	QUÍMICA ACTIVIDAD VIRTUAL	
Alumno:	Fecha:	
Indicadores de Logro: <ul style="list-style-type: none"> <li>Reconoce los distintos tipos de compuestos.</li> <li>Representa las ecuaciones de síntesis.</li> <li>Nombra los compuestos.</li> <li>Logra igualar las ecuaciones químicas.</li> </ul>	3° año división:	

### ACTIVIDADES

E1 Completa las siguientes ecuaciones. Arrastre y pegue según corresponda. No te olvides de balancear.

ECUACIÓN/COEFICIENTE	COEFICIENTE	PRODUCTO	NOMBRE
$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			
$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			
$\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			
$\text{Br}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			
$\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			

PRODUCTO		COEFICIENTE ESTEQUIOMÉTRICO	NOMBRE	NO COORESPONDE A NINGUNA ECUACIÓN
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Br}(\text{OH})_5$	2	ÁCIDO FERROSO	
$\text{Fe}(\text{OH})_2$	$\text{H}_2\text{CO}_3$		ÁCIDO CARBÓNICO	
$\text{HClO}$	$\text{HBrO}_3$	2	ÁCIDO HIPOCLOROSO	
			HIDRÓXIDO BRÓMICO	
		2	HIDRÓXIDO DE ALUMINIO	
$\text{HFeO}$	$\text{H}_2\text{ClO}_2$	3	HIDRÓXIDO FERROSO	
$\text{HAlO}_2$	$\text{H}_2\text{CO}_3$		ÁCIDO BRÓMICO	
			ÁCIDO DE ALUMINIO	

