

Calificación:	QUÍMICA TRABAJO PRÁCTICO INTEGRADOR	3 ^a ño división:																																									
Alumno:		Fecha:																																									
Indicadores de Logro: <ul style="list-style-type: none"> Conoce conceptos básicos Reconoce los distintos tipos de compuestos. 	<ul style="list-style-type: none"> Nombra los distintos tipos de compuestos. Representa las ecuaciones de síntesis. Logra igualar las ecuaciones químicas. 																																										
ACTIVIDADES																																											
<p>E1 Completa las siguientes ecuaciones. Elije la opción que corresponde</p> <table style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>S</td> <td>+</td> <td>H₂</td> <td>→</td> <td>H₂SO₄</td> <td>H₂O</td> <td>H₂S</td> <td>S(OH)₂</td> </tr> <tr> <td>N₂O₃</td> <td>+</td> <td>H₂O</td> <td>→</td> <td>2HNO₂</td> <td>2HNO₃</td> <td>N(OH)₃</td> <td></td> </tr> <tr> <td>Ca</td> <td>+</td> <td>O₂</td> <td>→</td> <td>CaO</td> <td>2 CaO</td> <td>Ca₂O₂</td> <td>Ca₂O</td> <td>CaO₂</td> </tr> <tr> <td>Na₂O</td> <td>+</td> <td>H₂O</td> <td>→</td> <td>2 HNaO</td> <td>2 Na(OH)</td> <td>Na(OH)₂</td> <td>Na(OH)</td> </tr> <tr> <td>(V)Cl₂</td> <td>+</td> <td>O₂</td> <td>→</td> <td>2 ClO₅</td> <td>2Cl₂O</td> <td>2 ClO</td> <td>2 Cl₂O₅</td> </tr> </table>			S	+	H ₂	→	H ₂ SO ₄	H ₂ O	H ₂ S	S(OH) ₂	N ₂ O ₃	+	H ₂ O	→	2HNO ₂	2HNO ₃	N(OH) ₃		Ca	+	O ₂	→	CaO	2 CaO	Ca ₂ O ₂	Ca ₂ O	CaO ₂	Na ₂ O	+	H ₂ O	→	2 HNaO	2 Na(OH)	Na(OH) ₂	Na(OH)	(V)Cl ₂	+	O ₂	→	2 ClO ₅	2Cl ₂ O	2 ClO	2 Cl ₂ O ₅
S	+	H ₂	→	H ₂ SO ₄	H ₂ O	H ₂ S	S(OH) ₂																																				
N ₂ O ₃	+	H ₂ O	→	2HNO ₂	2HNO ₃	N(OH) ₃																																					
Ca	+	O ₂	→	CaO	2 CaO	Ca ₂ O ₂	Ca ₂ O	CaO ₂																																			
Na ₂ O	+	H ₂ O	→	2 HNaO	2 Na(OH)	Na(OH) ₂	Na(OH)																																				
(V)Cl ₂	+	O ₂	→	2 ClO ₅	2Cl ₂ O	2 ClO	2 Cl ₂ O ₅																																				
<p>E2 Nombra y clasifica los productos del ejercicio 1. Elije la opción que corresponde.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th></th> <th style="text-align: center;">NOMBRE</th> <th style="text-align: center;">CLASIFICACIÓN</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>2</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>3</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>4</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>5</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>				NOMBRE	CLASIFICACIÓN	1			2			3			4			5																									
	NOMBRE	CLASIFICACIÓN																																									
1																																											
2																																											
3																																											
4																																											
5																																											
<p>E3 Elije la ecuación de formación de los compuestos que se presentan a continuación.</p> <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tbody> <tr> <td style="vertical-align: top; width: 50%;"> <p>1. Hidróxido férrico</p> <p><input type="checkbox"/> FeO + H₂O → Fe(OH)₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → Fe(OH)₃</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → 2 HFeO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + 3 H₂O → 2 Fe(OH)₃</p> </td> <td style="vertical-align: top; width: 50%;"> <p>3. Óxido de aluminio</p> <p><input type="checkbox"/> Al + O₂ → Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + O₂ → 2 Al₂O₃</p> </td> </tr> <tr> <td style="vertical-align: top;"> <p>2. Ácido perclórico</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O + H₂O → 2 HClO</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₃ + H₂O → 2 HClO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₅ + H₂O → 2 HClO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₇ + H₂O → 2 HClO₄</p> </td> <td style="vertical-align: top;"> <p>4. Ácido fluorhídrico</p> <p><input type="checkbox"/> F₂O + H₂O → 2 HFO</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂O → H₂F₂O</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → HF</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → 2 HF</p> </td> </tr> </tbody> </table>			<p>1. Hidróxido férrico</p> <p><input type="checkbox"/> FeO + H₂O → Fe(OH)₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → Fe(OH)₃</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → 2 HFeO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + 3 H₂O → 2 Fe(OH)₃</p>	<p>3. Óxido de aluminio</p> <p><input type="checkbox"/> Al + O₂ → Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + O₂ → 2 Al₂O₃</p>	<p>2. Ácido perclórico</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O + H₂O → 2 HClO</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₃ + H₂O → 2 HClO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₅ + H₂O → 2 HClO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₇ + H₂O → 2 HClO₄</p>	<p>4. Ácido fluorhídrico</p> <p><input type="checkbox"/> F₂O + H₂O → 2 HFO</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂O → H₂F₂O</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → HF</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → 2 HF</p>																																					
<p>1. Hidróxido férrico</p> <p><input type="checkbox"/> FeO + H₂O → Fe(OH)₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → Fe(OH)₃</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + H₂O → 2 HFeO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Fe₂O₃ + 3 H₂O → 2 Fe(OH)₃</p>	<p>3. Óxido de aluminio</p> <p><input type="checkbox"/> Al + O₂ → Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + 3 O₂ → 2 Al₂O₃</p> <p><input type="checkbox"/> 4 Al + O₂ → 2 Al₂O₃</p>																																										
<p>2. Ácido perclórico</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O + H₂O → 2 HClO</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₃ + H₂O → 2 HClO₂</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₅ + H₂O → 2 HClO₃</p> <p><input type="checkbox"/> Cl₂O₇ + H₂O → 2 HClO₄</p>	<p>4. Ácido fluorhídrico</p> <p><input type="checkbox"/> F₂O + H₂O → 2 HFO</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂O → H₂F₂O</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → HF</p> <p><input type="checkbox"/> F₂ + H₂ → 2 HF</p>																																										

E4 Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas. Coloca **V** o **F**

- La atomicidad indica la cantidad de electrones que presenta un átomo.
- Los oxoácidos son sustancias binarias.
- El coeficiente estequiométrico es un número que sirve para balancear una ecuación química.
- Los óxidos ácidos son compuestos binarios.
- Los hidrácidos son compuestos binarios de carácter ácido.
- Los hidróxidos se forman a partir de la reacción química entre un óxido ácido y agua.
- La ley de conservación de la masa dice que la materia no se crea ni se destruye, sólo se transforma.
- Los oxoácidos tienen sabor amargo.
- Los hidróxidos son causticos y untuosos al tacto.
- Los óxidos básicos tienen sabor amargo.

E5 Elije cuál de las siguientes afirmaciones es correcta.

Respecto de la atomicidad:

- Es un número que indica la cantidad de electrones que tiene un átomo en sus niveles de energía.
- Es un valor que nos permite balancear una ecuación química.
- Es un número que indica la cantidad de electrones que un átomo pone en juego a la hora de formar un compuesto químico.
- Es un número que indica la cantidad de átomos que están presentes en una molécula.

Respecto al número de oxidación:

- Es un número que indica la cantidad de electrones que tiene un átomo en sus niveles de energía.
- Es un número que indica la cantidad de átomos que están presentes en una molécula.
- Es un valor que nos permite balancear una ecuación química.
- Es un número que indica la cantidad de electrones que un átomo pone en juego a la hora de formar un compuesto químico.

Respecto al coeficiente estequiométrico:

- Es un número que indica la cantidad de electrones que tiene un átomo en sus niveles de energía.
- Es un número que indica la cantidad de átomos que están presentes en una molécula.
- Es un valor que nos permite balancear una ecuación química.
- Es un número que indica la cantidad de electrones que un átomo pone en juego a la hora de formar un compuesto químico.

Respecto a los productos:

- Son compuestos que surgen por la combinación de otros elementos o compuestos.
- Son compuestos que se combinan para dar origen a otros diferentes.

- Son compuestos que surgen a partir de la combinación entre un metal y un no metal.
- Son compuestos que surgen por la combinación entre el oxígeno y otro elemento.

Respecto a los óxidos:

- El oxígeno se combina con metales para obtener óxidos ácidos.
- El oxígeno se combina con metales para obtener óxidos básicos.
- El oxígeno se combina con metales para obtener hidróxidos.
- El oxígeno se combina con no metales para obtener hidrácidos.



***A TODOS SIMPLEMENTE
GRACIAS***