
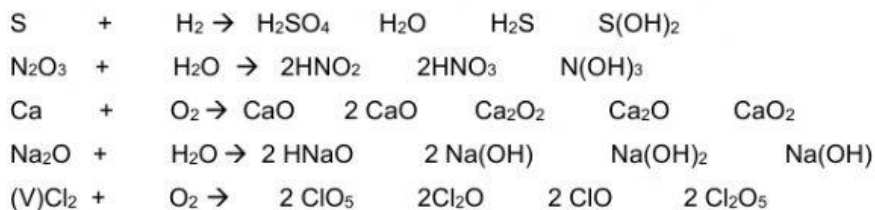


Calificación:	QUÍMICA TRABAJO PRÁCTICO INTEGRADOR	3° año división: .....
Alumno:		Fecha:
Indicadores de Logro: <ul style="list-style-type: none"> <li>Conoce conceptos básicos</li> <li>Reconoce los distintos tipos de compuestos.</li> </ul>	<ul style="list-style-type: none"> <li>Nombra los distintos tipos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

#### ACTIVIDADES

**E1** Completa las siguientes ecuaciones. Elige la opción que corresponde



**E2** Nombra y clasifica los productos del ejercicio 1. Elige la opción que corresponde.

	NOMBRE	CLASIFICACIÓN
1		
2		
3		
4		
5		

**E3** Elige la ecuación de formación de los compuestos que se presentan a continuación.

1. Hidróxido férrico

- ☐  $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe(OH)}_2$   
☐  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3$   
☐  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HFeO}_2$   
☐  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Fe(OH)}_3$

2. Ácido perclórico

- ☐  $\text{Cl}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HClO}$   
☐  $\text{Cl}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HClO}_2$   
☐  $\text{Cl}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HClO}_3$   
☐  $\text{Cl}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HClO}_4$

3. Óxido de aluminio

- ☐  $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$   
☐  $\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$   
☐  $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$   
☐  $4\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$

4. Ácido fluorhídrico

- ☐  $\text{F}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HFO}$   
☐  $\text{F}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{F}_2\text{O}$   
☐  $\text{F}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{HF}$   
☐  $\text{F}_2 + \text{H}_2 \rightarrow 2\text{HF}$

**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 caústicos y untuosos al tacto.
- ☐ Los óxidos básicos tienen sabor amargo.

**E5** Elige 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***