



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE  
 SAN BERNARDO  
 ASIGNATURA: QUÍMICA  
 PROFESOR (a): ROSA GONZÁLEZ

**Guía Pedagógica N°2**

Nombre:	Curso: 1° Medio
Fecha inicio: MAYO 2021	Fecha: MAYO

**Descripción Curricular de la Evaluación**

Nivel	N° 2 (2020)
EJE	QUÍMICA <span style="float: right;">27 puntos totales</span>
Objetivos (sólo los números)	OA19
Habilidades a evaluar	1- 2 - 3

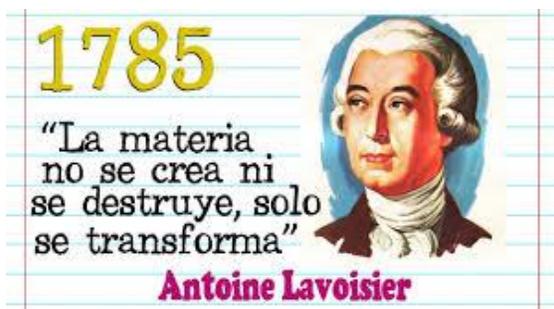
Cualquier consulta debes realizarla al correo: [r.gonzalez@colegiodomingoeyzaguirre.cl](mailto:r.gonzalez@colegiodomingoeyzaguirre.cl) o al celular + 569633200815 en horario de 15:00 hrs hasta las 17:00 hrs.

**INTRODUCCIÓN:** Principio de conservación de la masa o **ley de Lavoisier**.

“La materia ni se crea ni se destruye, sólo se transforma. En una reacción química la suma de la masa de los reactivos **es** igual a la suma de la masa de los productos. En una reacción química los átomos no desaparecen, simplemente se ordenan de otra manera”

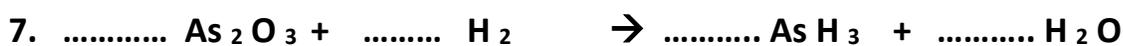
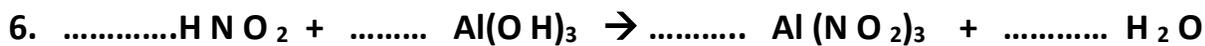
**Se cumple la ley de la Conservación de la Masa** cuando hay el mismo número de cada tipo de átomos a ambos lados **de la** reacción química.

Esta **ley** es fundamental para una adecuada comprensión de la química. “La **masa** no se crea ni se destruye, sólo se transforma”.



**ACTIVIDAD 1 :** Equilibre las siguientes ecuaciones químicas y demuestre que la masa **NO** se pierde: Recuerda que tienes que utilizar la Tabla Periódica, para obtener el Peso atómico de cada elemento químico.





**ACTIVIDAD 2:** Forme los Óxidos Metálicos que se solicitan y asigne el nombre que corresponde (5 puntos)

1. Li: Valencia = 1 \_\_\_\_\_
2. Ba: Valencia = 2 \_\_\_\_\_
3. Ni : Valencia = 3 \_\_\_\_\_
4. Pb : Valencia = 4 \_\_\_\_\_
5. Cr: Valencia = 5 \_\_\_\_\_



**ACTIVIDAD 3:** Forme los Anhídridos u Óxidos No Metálicos y asigne el nombre que corresponda (5 puntos)

1. Cl: Valencia = 1 \_\_\_\_\_
2. P: Valencia = 5 \_\_\_\_\_
3. I : Valencia = 3 \_\_\_\_\_
4. Br: Valencia = 7 \_\_\_\_\_
5. Si: Valencia = 4 \_\_\_\_\_

**ACTIVIDAD N° 4: Conteste y desarrolle las siguientes preguntas (5 puntos)**

1. ¿Qué es un enlace químico?
2. ¿Qué es un enlace iónico y escriba un ejemplo?
3. ¿Qué es un enlace covalente y escriba un ejemplo?
4. ¿Qué es un enlace covalente simple, doble y triple? Escriba un ejemplo para cada uno de ellos
5. ¿Qué son los símbolos de Lewis y para qué se utilizan?

**ACTIVIDAD 5:** Encuentra los conceptos que se piden, coloréalos para que puedan distinguirse (5 puntos).

Ñ	X	P	O	S	I	T	I	V	A	P	B	BINARIO
T	E	R	N	A	R	I	O	A	T	B	O	COMPUESTO
C	C	V	N	E	G	A	T	I	V	A	C	ELECTRONES
O	T	G	R	Q	P	C	C	V	Z	K	I	HIDROXIDOS
M	S	O	D	I	X	O	R	D	I	H	N	INORGANICO
P	K	F	O	I	R	A	N	I	B	P	A	IONICO
U	N	S	E	L	A	T	E	M	X	X	G	METALES
E	S	O	C	I	N	O	I	I	Ñ	G	R	NEGATIVA
S	S	E	N	O	R	T	C	E	L	E	O	OXIDO
T	S	Z	K	L	F	N	Y	L	S	V	N	POSITIVA
O	U	Z	C	O	D	I	X	O	A	S	I	TERNARIO
A	I	C	N	E	L	A	V	I	P	Y	R	VALENCIA