



PRUEBA N° 2

Nombre:	Curso: Primero Medio
Puntaje de la prueba:	Puntaje: 46 puntos totales
Fecha inicio: JUNIO	

Descripción Curricular de la Evaluación

Objetivos a evaluar NIVEL 2 (2020)	OA19
Habilidades a evaluar	Definir - conocer – diferenciar- formar- aplicar.

Cualquier consulta debes realizarla al correo:

r.gonzalez@colegiodomingoeyzaguirre.cl o al celular + 56963200815 en horario de 15:00 hrs hasta las 17:00 hrs.

INSTRUCCIONES: Lea atentamente cada una de las preguntas y piense bien antes de contestar, pues **NO** puedes corregir o tu respuesta será invalidada. Debes contestar con lápiz pasta azul o negro.

I.- Según la “Unión Internacional de Química Pura y Aplicada”, conocida como IUPAC (por su sigla en inglés), a través de su comisión de nomenclatura regula y da nombres a la formación de compuestos binarios y ternarios. Al respecto escriba la formación de los compuestos que se piden (8 puntos).

1. Óxidos Básicos

.....

2. Anhídridos

.....

3. Hidruros

.....

4. Ácidos Binarios o Hidrácidos

.....

5. Sales Binarias

.....

6. Hidróxidos

.....

7. Ácidos Ternarios

.....

8. Sales Ternarias

.....

II.- Escriba las VALENCIAS o “Estado de Oxidación” de los elementos químicos que se piden (8 puntos)

C Ba Fe Sn
 Ag O Cu Ni
 N Li Al F
 Cl S Co P

III.- SELECCIÓN MÚLTIPLE (10 puntos).

1.-¿Qué nombre recibe la molécula Fe_2O_3 ?

- a. óxido de Hierro (2) c. anhídrido de Hierro (2) e. hidruro de Oxígeno (2)
 b. hidruro de Hierro (3) d. óxido de Hierro (3)

2.- Se define “ como la cantidad de materia que contiene un cuerpo” , esta definición corresponde a:

- a. volumen b. masa c. temperatura d. presión e. densidad

3.- En la naturaleza, la materia se presenta mayoritariamente en forma de mezclas. Son ejemplos de mezclas homogéneas:

- I. agua potable II. Suelo III. Suero fisiológico IV. Bebida gaseosa**
 a. sólo I y II b. sólo I y III c. I, III y IV d. sólo IV e. I, II , III y IV

4.- La materia se clasifica en dos grandes grupos:

- a. mezclas y compuestos d. elementos y compuestos
 b. sustancias puras y compuestos e. sustancias puras y mezclas
 c. compuestos y mezclas

5.- La molécula $Al(OH)_3$ corresponde a un compuesto ternario llamado:

- a. hidróxido b. ácido c. anhídrido d. sal e. óxido

6.- El nombre correcto de la sal ternaria: $Mg_3(PO_4)_2$ es.

- a. Fosfito de Magnesio (3) c. Fosfato de Magnesio (3) e. óxido de Magnesio (2)
 b. Fosfato de Magnesio (2) d. Fosfito de Magnesio (2)

7.- ¿Qué sustancia es considerada el SOLVENTE UNIVERSAL?

- a. alcohol b. vinagre c. parafina d. agua e. leche

8.- Se define como “es todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio”, corresponde a:

- a. densidad b. materia c. presión d. temperatura e. masa

9.- La mezcla de sal y agua corresponde a una solución:

- a. no saturada b. heterogénea c. homogénea d. sobresaturada e. electrolítica

10. La molécula: H_2SO_4 recibe por nombre:

- a. ácido sulfhídrico c. sulfato de Hidrógeno (1) e. ácido sulfúrico
 b. óxido de azufre (2) d. anhídrido de azufre (1)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----

IV.- Forme la estructura química de los siguientes compuestos (10 puntos)

1. Óxido de Calcio (2)
2. Hidruro de Niquel (3)
3. Anhídrido de Yodo (7)
4. Ácido sulfhídrico
5. Sulfito de Estaño (4)
6. Ácido Fosforoso
7. Hidróxido de Oro (3)
8. Anhídrido de Bromo (5)
9. Nitrito de Cobre (2)
10. Hidróxido de Cesio (1)

V.- Dé el nombre de los siguientes compuestos (10 puntos).

1. Fe_2O_3
2. Cs_2O
3. I_2O_7
4. H_2CO_2
5. $Zn(NO_3)_2$
6. $Au(OH)_3$
7. CoH_3
8. P_2O_5
9. $BeSO_4$
10. Cu_2NO_2

“HAGAS LO QUE HAGAS, HAZLO INTENSAMENTE”