



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE  
SAN BERNARDO

ASIGNATURA: QUÍMICA

PROFESOR (a): ROSA GONZÁLEZ

### Guía Pedagógica N°3

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

#### Descripción Curricular de la Evaluación

Nivel	N° 2 (2020)
EJE	QUÍMICA <span style="float: right;">46 puntos totales</span>
Objetivos (sólo los números)	OA19
Habilidades a evaluar	Definir - conocer – aplicar.

Cualquier consulta debes realizarla al correo:

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

I.- Indique como se forman los siguientes compuestos binarios y escriba un ejemplo. Para cada uno de ellos (5 puntos).

1. Óxidos básicos o metálicos:

.....

2. Óxidos no metálicos o anhídridos:

.....

3. Hidruros:

.....

4. Ácidos binarios:

.....

5. Sales binarias:

.....

II.- Indique como se forman los siguientes compuestos ternarios y escriba un ejemplo para cada uno de ellos (3 puntos).

1. Hidróxidos:

.....

2. Ácidos Ternarios:

.....

3. Sales

Ternarias:.....

.....

III. Escriba la VALENCIA los siguientes elementos químicos ( 10 puntos)

- |                  |                     |
|------------------|---------------------|
| 1. Sodio .....   | 6. Litio .....      |
| 2. Calcio .....  | 7. Aluminio .....   |
| 3. Hierro .....  | 8. Oxígeno .....    |
| 4. Carbono ..... | 9. Nitrógeno.....   |
| 5. Cobre .....   | 10. Hidrógeno ..... |

IV.- Escriba la estructura química de los siguientes COMPUESTOS TERNARIOS (6 puntos).

- |                             |       |
|-----------------------------|-------|
| 1. Hidróxido de cobre (2)   | _____ |
| 2. Ácido nitroso            | _____ |
| 3. Sulfato níquelico        | _____ |
| 4. Perclorato de Estaño (4) | _____ |
| 5. Fosfito de calcio (2)    | _____ |
| 6. Hidróxido de Plomo ( 4)  | _____ |

V.- Escriba el nombre de las siguientes moléculas ternarias (6 puntos).

- |  |       |
|--|-------|
| 1. Sn ( O H ) <sub>4</sub>                           | _____ |
| 2. H <sub>3</sub> P O <sub>3</sub>                   | _____ |
| 3. Li O H  | _____ |
| 4. Fe <sub>2</sub> ( S O <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> | _____ |
| 5. Cu ( I O ) <sub>2</sub>                           | _____ |
| 6. Ni C O <sub>3</sub>                               | _____ |

VI.- Escriba el nombre de los siguientes compuestos binarios (6 puntos).

- |                                   |       |
|-----------------------------------|-------|
| 1. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | ..... |
| 2. Cs <sub>2</sub> O              | ..... |
| 3. I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>  | ..... |
| 4. C O <sub>2</sub>               | ..... |
| 5. HCl                            | ..... |
| 6. Sn H <sub>4</sub>              | ..... |

VII.- Forme la estructura química de los siguientes compuestos binarios (6 puntos).

- |                          |       |
|--------------------------|-------|
| 1. Óxido de Calcio (2)   | ..... |
| 2. Hidruro de Niquel (3) | ..... |
| 3. Anhídrido de Yodo (7) | ..... |

- 4. Ácido sulfhídrico .....
- 5. Cloruro de Estaño (4) .....
- 6. Anhídrido perclórico .....

VIII.- Defina los siguientes conceptos, en forma breve y precisa ( 4 puntos).

- 1. Compuestos binarios: .....
- .....
- 2. Compuestos ternarios: .....
- .....
- 3. Valencia: .....
- .....
- 4. Elemento químico: .....
- .....



¡¡ LA NATURALEZA ES MARAVILLOSA, SOLO HAY QUE OBSERVARLA!!!