



MATERIA: Química  
CURSO: 1 BAC

NOMBRE DEL ESTUDIANTE: .....

INSTRUCCIONES: Por favor lee detenidamente

- Antes de empezar a contestar, escuche las indicaciones del profesor/a y lea detenidamente cada pregunta. Utilice correctamente los espacios dejados para las respuestas.
- Cuida tu caligrafía y ortografía, así como el aseo y presentación.
- Los borrones, tachones y enmendaduras (uso de corrector) anulan la pregunta.
- Razona y decida por la mejor alternativa de respuesta.
- La calificación de la prueba tiene una valoración de 10/10
- Cualquier intento de copia o fraude se le retirará el examen con la calificación de 01/10
- ¡MUCHOS ÉXITOS!

1. Completa la siguiente tabla relacionada con el tipo de compuesto 2 pts

| Sustancia                                   | Tipo de compuesto y Nombre del compuesto | Hidrógeno | Oxígeno |
|---------------------------------------------|------------------------------------------|-----------|---------|
| $(\text{Tc}(\text{OH})_2)_2(\text{SO}_2)_5$ |                                          |           |         |
| Na Cl                                       |                                          |           |         |
| $\text{Li}_2\text{TeO}_2$                   |                                          |           |         |
| $\text{Be}(\text{HSiO}_3)_2$                |                                          |           |         |
| $\text{As}_2\text{S}_5$                     |                                          |           |         |

2. Subraya la respuesta correcta contestando la siguiente pregunta

- a. ¿Cuál es la fórmula del ácido piroantimonioso? 1 pt.
- A)  $\text{H}_4\text{SbO}_4$   
 B)  $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$   
 C)  $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_3$   
 D)  $\text{H}_3\text{Sb}_2\text{O}_5$

3. Escribe la nomenclatura tradicional de los siguientes compuestos. 1pt.

| Compuesto         | Descripción |
|-------------------|-------------|
| Ácidos hidrácidos |             |
| Sales neutras     |             |
| Sales volátiles   |             |
| Anhídridos        |             |
| Peróxidos         |             |

4. Une con líneas, relacionando las fórmulas con sus nombres 1 pt.

Formulas

Nombre

1.  $\text{H}_2\text{CO}_2$
2.  $\text{Cu}(\text{OH})$
3.  $\text{H}_4\text{CO}_4$
4.  $\text{Au}(\text{OH})_3$

- a) Ácido metacarbónico
- b) Ácido carbonoso
- c) Hidróxido Aúrico
- d) Hidróxido cuproso

**Respuesta** \_\_\_\_\_

5. Escribe el nombre de las siguientes fórmulas 2pts.

| Fórmula                                             | Nombre |
|-----------------------------------------------------|--------|
| $\text{Cr}(\text{TeO}_3)_2$                         |        |
| $\text{Fe}_3(\text{P}_2\text{O}_7)_2$               |        |
| $\text{Ni}_3(\text{P}_2\text{O}_5)_2$               |        |
| $[\text{Al}(\text{OH})_2]\text{BO}_2$               |        |
| $\text{Fe}_4(\text{As}_2\text{O}_9)_3$              |        |
| $[\text{Fe}(\text{OH})_2]_4(\text{As}_2\text{O}_9)$ |        |
| $\text{Cd}(\text{NO}_2)_2$                          |        |
| $\text{Ra}(\text{IO}_2)_2$                          |        |
| $\text{Pb}(\text{OH})_4$                            |        |
| $\text{Co}(\text{OH})_2$                            |        |

6. Escribe las fórmulas de los siguientes compuestos 2pts.

| Nombre                          | Fórmula |
|---------------------------------|---------|
| Hidróxido níquelico             |         |
| Hidróxido titanio               |         |
| Hidróxido férrico               |         |
| Metacarbonato de plata          |         |
| Hipoclorito cálcio              |         |
| Ortoarsenito diácido de potasio |         |
| Pirofosfito diácido de rodio    |         |
| Sulfato monoácido de hafnio     |         |
| Sulfato dibásico cálcio         |         |
| Sulfato dibásico níqueloso      |         |

| <i>Elaborado por:</i>          | <i>Revisado por:</i>                   | <i>Aprobado por:</i>                         |
|--------------------------------|----------------------------------------|----------------------------------------------|
| Ing. Diego Gómez M.<br>DOCENTE | Coordinador/a<br>COMISIÓN<br>ACADÉMICA | Dra. Cecilia<br>Domínguez H.<br>VICERRECTORA |