



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
(Tc (OH) ₂) ₂ (SO ₂) ₅			
Na Cl			
Li ₂ TeO ₂			
Ra (HSiO ₃) ₂			
As ₂ S ₅			

2. Subraya la respuesta correcta contestando la siguiente pregunta

a. ¿Cuál es la fórmula del ácido piroantimonioso? 1 pt.

- A) H₄SbO₄
B) H₄Sb₂O₅
C) H₄Sb₂O₃
D) H₃Sb₂O₅

3. Escribe la nomenclatura tradicional de los siguientes compuestos. 2pt.

Compuesto	Descripción
Ácidos hidrácidos	
Sales neutras	
Sales neutras básicas	
Anhídridos	
Sales neutras ácidos	

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

Formulas

Nombre

1. H_2CO_2
2. $\text{Cu}(\text{OH})$
3. H_4CO_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
$\text{Cr}(\text{TeO}_3)_2$	
$\text{Ni}_3(\text{P}_2\text{O}_7)_2$	
$\text{Be}_3(\text{P}_2\text{O}_5)_2$	
$[\text{Ti}(\text{OH})_2]\text{BO}_2$	
$\text{Co}_4(\text{As}_2\text{O}_9)_3$	
$[\text{Mn}(\text{OH})_2]_4(\text{As}_2\text{O}_9)$	
$\text{Hg}(\text{NO}_2)_2$	
$\text{Pb}(\text{IO}_2)_2$	
$\text{Sr}(\text{OH})_4$	
$\text{Cu}(\text{OH})_2$	

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

Nombre	Fórmula
Hidróxido níquelico	
Hidróxido titanio	
Hidróxido férroso	
Carbonato de plata	
Clorito cálcio	
Piroarsenito diácido de potasio	
Metafosfito diácido de rodio	
Sulfato tribácido de hafnio	
Sulfato monoásico cálcio	
Sulfato monoásico níqueloso	

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