



Evaluación Formativa Química: Primero Medio

Nombre: _____ Fecha: ____ Curso: 1° medio Asignatura: Química

ITEM I	TOTAL PUNTAJE	PUNTAJE CRITICO	PUNTAJE OBTENIDO	NIVEL DE LOGRO	CALIFICACIÓN
26 puntos	26 puntos	16 puntos			
Instrucciones Generales: - Evite el uso de corrector - Evite el uso de borrones					
Objetivo: Evaluar aprendizajes de manera formativa relacionados a la unidad compuestos inorgánicos					
Habilidades: Conocer, comprender, clasificar, identificar, reconocer, aplicar					

Ítem I: Seleccione la alternativa que considera correcta. Justifique cuando sea necesario de lo contrario anulará su respuesta. Finalmente complete la tabla de respuestas

(1 pto c/u) (Total ítem 28 ptos)

1.-El compuesto MgH_2 corresponde a un: a) Hidrácido b) Hidruro c) Oxido básico d) Oxido acido	2.-El compuesto H_2S corresponde a un: a) Hidrácido b) Hidruro c) Oxido básico d) Oxido acido
3.-El compuesto KOH corresponde a un: a) Hidruro b) Hidróxido c) Sal binaria d) Oxácido	4.-El compuesto HNO_3 corresponde a un: a) Hidrácido b) Hidróxido c) Sal binaria d) Oxácido
5.-¿Cuál de los siguientes elementos es ternario? a) KOH b) H_2S c) H_2O d) PH_3	6.-¿Cuál de las siguientes opciones no es ternario? a) $NaOH$ b) KCl c) $HClO$ d) H_3PO_4
7.-¿Cuáles de los siguientes enunciados es incorrecto? a) Hidrogeno es un metal b) Yodo es un no metal c) Una sal binaria posee un metal y un no metal d) Los ox. básicos son compuestos inorgánicos	8.-¿Cuál de los siguientes grupos son correctos? I.- Metales: Cu, Ag, Au II.- No metales: P, N, Ca III.- Metales: Fe, Na, Cl a) I b) II c)III d) I y II e) I y III
9.-Respecto a la especie H_2S podemos afirmar que: I.- Es un hidrácido o acido binario II.- S posee estado de oxidación -2 III.- Hidrogeno posee estado de oxidación +1 a) I b) II c)III d) I y III e) I,II y III	10.-Respecto a la especie FeO podemos afirmar que: I.- Hierro posee estado de oxidación +2 II.- Oxigeno posee estado de oxidación -1 III.- Es un compuesto binario a) I b) II c)I y III d) II y III e) I,II y III

<p>11.-Respecto a la especie química H_2SO_3, es correcto afirmar que:</p> <p>I.- Es un compuesto ternario II.- Es un hidrácido III.- Posee elementos metálicos en su estructura</p> <p>a) I b) II c)III d) I y II e) I, II y III</p>	<p>12.-Respecto a la especie química Na_2SO_4, es correcto afirmar que:</p> <p>I.- Es un compuesto ternario II.- Es una sal ternaria III.- Posee metales y no metales en su estructura</p> <p>a) I b) II c)III d) I y II e) I, II y III</p>
<p>13.-La fórmula química de un oxido acido formado por O: -2 y Cl: +7 es:</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) Cl_7O_2 b) O_2Cl_7 c) Cl_2O_7 d) O_7Cl_2</p>	<p>14.-El estado de oxidación para Al en $\text{Al}(\text{OH})_3$ es:</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) +2 b) +3 c) -2 d) +3</p>
<p>15.-El estado de oxidación para Ca en CaH_2 es:</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) -2 b) +1 c) +2 d) -1</p>	<p>16.-¿Cuál es el estado de oxidación de los elementos en H_2SO_3 respectivamente?</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) -1, +8, -2 b) +1, +6, -2 c) +1, +4, -2 d) -1, -4, -2</p>
<p>17.-¿Cuál es el estado de oxidación de P en H_3PO_4?</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) +11 b) +5 c) -5 d) +6</p>	<p>18.- Si Na: +1 ¿Cuál es el estado de oxidación de S en Na_2SO_4?</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) +4 b) +6 c) -4 d) -6</p>
<p>19.-El estado de oxidación para Br en HBr es:</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) -2 b) +1 c) +2 d) -1</p>	<p>20.-El estado de oxidación para F en CaF_2 es:</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) -2 b) +1 c) +2 d) -1</p>
<p>21.-¿Cuál es la fórmula química de una sal formada por Ba:+2 y N:-3?</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) Ba_2N_3 b) Ba_3N_2 c) BaN d) BaN_2</p>	<p>22.-¿Cuál es la fórmula química de un oxido formado por Ca:+2 y O:-2?</p> <p style="text-align: center;">Desarrollo</p> <p>a) Ca_2O b) OCa c) OCa_2 d) Ca_2O</p>

<p>23.-Una especie que está formada por “H NM O” corresponde a un(a):</p> <p>a) Hidrácido b) Hidróxido c) Sal binaria d) Oxácido</p>	<p>24.-Una especie que está formada por “M NM O” corresponde a un(a):</p> <p>a) Sal Ternaria b) Hidróxido c) Sal binaria d) Oxácido</p>
<p>25.-Por medio de un análisis químico se logró determinar un compuesto ternario que poseía Sodio, Nitrógeno y Oxígeno. Ese compuesto es:</p> <p>a) Oxácido b) Hidróxido c) Oxido básico d) Sal ternaria</p>	<p>26.- ¿Qué características tienen en común las especies CuO y Cl₂O?</p> <p>I.- Ambos son el mismo tipo de óxidos II.- En ambos oxígeno posee estado -2 III.- Son ternarios</p> <p>a) I b) II c) III d) I y II e) I,II y III</p>

Indique sus respuestas en la sgte tabla

Tabla de respuestas	
1.-	14.-
2.-	15.-
3.-	16.-
4.-	17.-
5.-	18.-
6.-	19.-
7.-	20.-
8.-	21.-
9.-	22.-
10.-	23.-
11.-	24.-
12.-	25.-
13.-	26.-

Guíate por la siguiente imagen y responde las preguntas

METACOGNICIÓN

escalera

Es el proceso por el cual nos hacemos conscientes de nuestro propio aprendizaje, identificamos habilidades, limitaciones, herramientas, conocimientos previos, conocimientos nuevos, progresos y su aplicación práctica para hacer frente a las distintas situaciones que se nos presentan en la vida.

¿Qué he aprendido?

¿Cómo lo he aprendido?

**¿Qué ha resultado más fácil,
más difícil, más novedoso?**

**¿Cómo lo puedo mejorar?
¿Para qué me ha servido?**

1.- ¿Qué he aprendido?

2.- ¿Cómo lo he aprendido?

3.- ¿Qué te ha resultado más fácil? ¿Qué te ha resultado más difícil?

4.- ¿Cómo puedo mejorar?