



<b>Nombre del Docente: JUAN MANUEL NOY HILARIÓN</b>		<b>Correo E: <a href="mailto:jnoy@educacionbogota.edu.co">jnoy@educacionbogota.edu.co</a></b>
<b>Grado 11°</b>	<b>Asignatura: Química 2</b>	<b>Jornada: Nocturna</b>
<b>Título o Tema: "FORMULACIÓN INORGÁNICA"</b>		
<b>Objetivos:</b> Reconocer la importancia del manejo del lenguaje de la química y su aplicación en áreas como la biotecnología, la salud, la sexualidad, la industria, lo cotidiano y el medio ambiente.		
<b>DESEMPEÑOS:</b>		
<b>Cognitivos</b>		
<input type="checkbox"/> Reconoce las funciones químicas inorgánicas generales de óxidos, bases, ácidos y sales en forma general.		
<b>Socio afectivos</b>		
<input type="checkbox"/> Se preocupa por su saber y resuelve test de evaluación haciendo uso de sus competencias.		
<b>Prácticos</b>		
<input type="checkbox"/> Presenta evaluaciones de lápiz y papel empleando recursos interactivos virtuales o recurriendo a tablas de respuestas argumentadas.		
<b>Fecha Inicio: marzo 23</b>	<b>Fecha de Entrega: abril 8</b>	
<b>Introducción:</b>		
Esta semana emplearemos un recurso interactivo llamado quizizz (buscar en la web por <a href="https://quizizz.com/join">https://quizizz.com/join</a> ) para cerrar el tema de nomenclatura inorgánica, la idea es presentar en forma virtual un examen escrito sobre las características generales de la nomenclatura inorgánica, reglas del estado de oxidación y nombres particulares para algunos compuestos inorgánicos.		
El día que el profesor indique presentaran en línea el cuestionario, teniendo un minuto y medio para cada ítem, para un total de 30 minutos de prueba y su posterior socialización y efectividad individual y grupal obtenida en la prueba.		
Quienes no tengan acceso a la prueba en línea, la harán a partir de esta guía elaborando una tabla de respuestas argumentada sobre la elección de la respuesta para cada enunciado.		

### 1. EVALUANDO NOMENCLATURA INORGÁNICA ANDO



#### DESEMPEÑOS

- Reconoce las funciones químicas inorgánicas generales de óxidos, bases, ácidos y sales en forma general.
- Se preocupa por su saber y resuelve test de evaluación haciendo uso de sus competencias.

#### FORMULACIÓN INORGANICA

**CONTESTE LAS PREGUNTAS DEL 1 AL 20 DE ACUERDO AL CONTEXTO Y ENUNCIADO DE CADA PREGUNTA, RECUERDE SOLO HAY UNA OPCION CORRECTA, PARA ELLO ELABORE UNA TABLA DE RESPUESTAS COMO LA SIGUIENTE**

PREGUNTA	OPCION RESPUESTA	ARGUMENTACIÓN DE SU ELECCION	RESULTADO
1			
2..			
20			

Para poder dar nombre a los compuestos inorgánicos se emplean varios conceptos clave, dos de ellos que confundimos fácilmente son el de valencia y estado de oxidación

1. Siendo la valencia número de
  - a. electrones del ultimo nivel de energía de un átomo.
  - b. enlaces formados por cada elemento en una molécula o compuesto químico.
  - c. Electrones que gana o pierde un elemento en un enlace dado.
  - d. Electrones que cede o pierde un elemento en un enlace dado.
2. Mientras que el estado de oxidación se puede conceptualizar como el número de



- a. electrones del ultimo nivel de energía de un átomo.
- b. enlaces formados por cada elemento en una molécula o compuesto químico.
- c. Electrones que gana o pierde un elemento en un enlace dado.
- d. Electrones que cede o pierde un elemento en un enlace dado.

Una función química y su grupo funcional determinan la familia o grupos de compuestos propios y los átomos que distinguen a cada familia o grupo de compuestos similares, en química inorgánica se reconocen las siguientes condiciones familiares y de grupo funcional para

3. La familia de los óxidos está caracterizada por el grupo funcional
  - a.  $O^{2-}$
  - b.  $(OH)^{1-}$
  - c.  $H^+$
  - d.  $H^-$
4. Un óxido es la unión química entre
  - a. Cualquier elemento inestable de la TP con el grupo funcional  $O^{2-}$
  - b. Cualquier elemento inestable incluyendo los gases nobles de la TP con el grupo funcional  $O^{2-}$
  - c. Cualquier elemento inestable de la TP con el grupo funcional  $H^+$
  - d. Cualquier elemento inestable incluyendo los gases nobles de la TP con el grupo funcional  $H^-$
5. La familia de las bases está caracterizada por el grupo funcional
  - a.  $O^{2-}$
  - b.  $(OH)^{1-}$
  - c.  $H^+$
  - d.  $H^-$
6. Una base o hidróxido es la unión química entre
  - a. Cualquier no metal de la TP con el grupo funcional  $O^{2-}$
  - b. Cualquier elemento inestable incluyendo los gases nobles de la TP con el grupo funcional  $OH^{1-}$
  - c. Cualquier metal de la TP con el grupo funcional  $H^+$
  - d. Cualquier metal de la TP con el grupo funcional  $OH^-$
7. Los ácidos se pueden clasificar según el número de elementos que los conforman en dos clases
  - a. Secundarios y binarios
  - b. Terciarios y cuaternarios
  - c. Binarios y terciarios
  - d. Binarios y cuaternarios
8. Los ácidos como el HCl (ácido clorhídrico) se representan como la combinación entre un
  - a. Metal y el grupo funcional  $O^{2-}$
  - b. Un no metal y el grupo funcional  $(OH)^{1-}$
  - c. Un metal y el grupo funcional  $H^+$
  - d. Un no metal y el grupo funcional  $H^+$
9. Los ácidos como el ácido fosfórico ( $H_3PO_4$ ) se representan como la combinación entre un
  - a. Metal, un no metal y el grupo funcional  $O^{2-}$
  - b. Un no metal y el grupo funcional  $(OH)^{1-}$
  - c. el grupo funcional  $H^+$ , un no metal, y el oxígeno trabajando como  $O^{2-}$
  - d. Un metal, un no metal trabajando con  $X^+$  y el oxígeno trabajando como  $O^{2-}$
10. Las sales haloideas o binarias resultan de la combinación entre un
  - a. metal trabajando con  $EO^+$  y un no metal trabajando con su menor  $EO^-$
  - b. no metal trabajando con  $EO^+$  y un metal trabajando con su mayor  $EO^-$
  - c. metal trabajando con  $EO^-$  y un no metal trabajando con su mayor  $EO^+$
  - d. metal trabajando con  $EO^+$  y un metaloide trabajando con su menor  $EO^-$
11. En las Oxisales o sales terciarias como el hipoclorito de sodio ( $NaClO$ ), los EO para
  - a. El metal es (+), mientras el no metal es (-) y el del oxígeno es  $2^-$
  - b. El metal es (+), mientras el no metal es (+) y el del oxígeno es  $2^-$
  - c. El metal es (-), mientras el no metal es (+) y el del oxígeno es  $2^-$
  - d. El metal es (+), mientras el no metal es (-) y el del oxígeno es  $2^+$
12. El siguiente compuesto  $Na_2O$  corresponde a un
  - a. Óxido ácido o no metálico
  - b. Óxido básico o metálico
  - c. Acido básico o metálico
  - d. Base secundaria o no metálica

