



Nombre del Docente: JUAN MANUEL NOY HILARIÓN		Correo E: jnoy@educacionbogota.edu.co
Grado 11°	Asignatura: Química 2	Jornada: Nocturna
Título o Tema: “FORMULACIÓN INORGÁNICA”		
Objetivos: 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.		
DESEMPEÑOS:		
Cognitivos		
<input type="checkbox"/> Reconoce las funciones químicas inorgánicas generales de óxidos, bases, ácidos y sales en forma general.		
Socio afectivos		
<input type="checkbox"/> Se preocupa por su saber y resuelve test de evaluación haciendo uso de sus competencias.		
Prácticos		
<input type="checkbox"/> Presenta evaluaciones de lápiz y papel empleando recursos interactivos virtuales o recurriendo a tablas de respuestas argumentadas.		
Fecha Inicio: marzo 23	Fecha de Entrega: abril 8	
Introducción:		
<p>Esta semana emplearemos un recurso interactivo llamado quizizz (buscar en la web por https://quizizz.com/join) 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.</p> <p>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.</p> <p>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.</p>		

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. Ácido básico o metálico
 - d. Base secundaria o no metálica

