

PLAN DE MEJORAMIENTO AÑO 2023

ASIGNATURA	QUÍMICA			GRADO	DÉCIMO
DOCENTE	DIANA PATRICIA CUERVO CABALLERO			PERIODO	III
SEDE	A	JORNADA	TARDE	FECHA	07 DE NOVIEMBRE

DESEMPEÑOS

1. Aplica las reglas de la nomenclatura IUPAC, stock y sistemática para nombrar compuestos inorgánicos.
2. Nombra compuestos y escribe sus fórmulas correspondientes empleando las distintas nomenclaturas.
3. Identifica funciones inorgánicas reconociendo su grupo funcional dentro de un contexto determinado.

DESCRIPCIÓN DE LA ACTIVIDAD/TALLER

La sustentación del plan de mejoramiento equivale al 70% de la nota final y el trabajo escrito el 30%

En hojas de examen resolver el siguiente taller:

1. Elabore un bosquejo de la tabla periódica y ubique
Grupos, periodos, alcalinos, alcalinotérreos, térreos, carbonoides, nitrogenoides anfígenos, halógenos, gases nobles, metales, no metales, lantánidos, actínidos y ubicación según orbitales s, p, d y f.
2. Explique en que consiste un enlace iónico y elabore tres ejemplos, teniendo en cuenta las indicaciones dadas en clase.
3. Explique y escriba dos ejemplos de cada uno de los siguientes enlaces covalentes: simple, doble, triple, polar y no polar. Con fórmula molecular, fórmula de Lewis y fórmula estructural.
4. Represente los siguientes enlaces y diga qué tipo de enlace ocurre y si cumple o no con la regla del octeto.
 Cl_2 , CH_4 - N_2 , KF , CaCl_2
5. Escriba las reglas para hallar estados de oxidación y mencione un ejemplo en cada una.
6. Determina el número de oxidación para los siguientes compuestos:
 HClO_4 , Na_2S , SO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , HNO_3 , CaCl_2 , Fe_2O_3 , H_3PO_4 , K_2SO_4
7. Cómo se forma y escribe tres ejemplos con todos los nombres posibles para:
Hidrócido, Óxido ácido, Óxido básico.
8. Forma los anhídridos (con todas las valencias) y nombres lupac, sistemática y Stock de:
Cl, P, Br, N, S,
9. Forma los óxidos básicos (con todas las valencias) y nombres lupac, stock y tradicional de:
Cu, Ni, V, Mg, Cr.
10. Complete las siguientes reacciones y nombra los compuestos formados
 - a. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - b. $\text{S}^{-2} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - c. $\text{Cl}^{+3} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - d. $\text{Fe}^{+3} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - e. $\text{Cl}^{+3} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - f. $\text{P}^{+3} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - g. $\text{Fe}^{+2} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - h. $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - i. $\text{Hg}^{+2} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
 - j. $\text{Au}^{+1} + \text{O}_2 \rightarrow$ _____
11. Corrige las fórmulas o los nombres que no estén correctos
 - a. ClO_2 óxido de cloro IV
 - b. CaO Anhídrido de calcio
 - c. SO_3 Óxido de azufre III
 - d. Fe_3O_2 óxido férrico
 - e. PO_4 Óxido de fósforo

12. Escribe la fórmula molecular de los siguientes compuestos:

- a. Óxido hipovanádico
- b. Pentóxido de dicloro
- c. Trióxido de dialuminio
- d. Anhídrido carbónico
- e. Óxido de cloro VII
- f. Óxido de plomo IV
- g. Óxido mercurioso
- h. Monóxido de hierro
- i. Pentóxido de dibromo
- j. Anhídrido sulfúrico

CRITERIOS PARA LA PRESENTACIÓN DE LA ACTIVIDAD/TALLER

La actividad de mejoramiento se debe entregar en hojas de examen totalmente resuelto; no se reciben trabajos incompletos ni fuera del horario.

CRITERIOS DE EVALUACIÓN

La actividad de mejoramiento se debe entregar en la semana del 16 al 20 de noviembre según horario y presentar sustentación escrita durante la clase.

FECHA DE ENTREGA

16 AL 20 DE NOVIEMBRE

OBSERVACIONES

NO SE RECIBEN TRABAJOS INCOMPLETOS.