

Taller de Refuerzo de química

ASIGNATURA: QUÍMICA INORGÁNICA.

DOCENTE: LEYDA RODRIGUEZ LIC. QUIMICA Y BIOLOGÍA.

GRADO: __9

FECHA: _____ CALIFICACIÓN: _____

ESTUDIANTE: _____

Logro: Reconoce las funciones químicas: óxidos, hidróxidos y ácidos.

1. Completar la siguiente tabla:

Compuesto	Stock	Sistemática	Tradicional
Ag ₂ O			
	Oxido de Antimonio (III)		
		Monóxido de estaño	
			Oxido hipo vanádico

2. La fórmula para el óxido yodoso es:

- A. I₂O₃ C. Y₂O₇
 B. Y₂O₅ D. I₂O₅

3. El compuesto de fórmula Co₂O₃ tiene como nombre tradicional:

- A. Óxido de cobalto
 B. Óxido cobaltoso
 C. Óxido cobáltico
 D. No tiene nomenclatura tradicional

4. La fórmula del óxido de nitrógeno (IV), es:

- A. Ni₂O₃ C. NiO₂
 B. NO₂ D. N₂O₄

5. El nombre stock para el compuesto CrO₃, es:

- A. Óxido de cromo
 B. Óxido de cromo (VI)
 C. Óxido crómico (III)
 D. Óxido de cromo (III)

6. La fórmula para el óxido de potasio, es:

- A. P₂O C. PoO
 B. CaO D. K₂O

7. Escribe la formulade obtención de los siguientes óxidos.

Pentaóxido de dicloro	
Óxido Bismúctico	
Óxido de Niobio (V)	

8. A partir del óxido obtener el hidróxido correspondiente

Dióxido de Rodio	
Óxido Paládico	

Óxido de Molibdeno (VI)	
-------------------------	--

9. Escribir las formulas

Óxido de Cloro (VII)	
Dióxido de Selenio	
Óxido de Cromo (VI)	

10. Formar oxidos con los siguientes elementos utilizando las 3 reglas

Nitrógeno, plomo, manganeso	
-----------------------------	--

Cromo, astato, mercurio, oro	
Iridio, azufre, fosforo, arsenico	

--	--

Escribe el nombre de los siguientes compuestos inorgánicos utilizando los tres tipos de nomenclatura (Nomenclatura Tradicional, Stock, Sistemática)

PbO CaO Cl₂O₇
NaO Ag₂O P₂O₅

SO₂ NiO

. Escribe la fórmula para los siguientes óxidos:

- | | |
|-------------------------|--------------------------|
| a. Óxido de bario | b. Óxido de sodio |
| c. Óxido sulfuroso | d. Óxido de plata |
| e. Óxido de aluminio | f. Óxido de níquel (III) |
| g. Óxido de cloro (VII) | h. Óxido nitroso |
| i. Óxido de estroncio | j. Óxido de selenio (IV) |
| k. Óxido hipocloroso | l. Pentaóxido de dibromo |
| m. Óxido sulfúrico | n. Óxido periódico |
| o. Monóxido de azufre | p. Óxido de Iodo (III) |
| q. Óxido de cloro (I) | r. Óxido de hierro (III) |
| s. Óxido de plomo (IV) | t. Oxido Astático |

Nota: Realiza la configuración electrónica de los elementos que encuentras en el taller con todos sus pasos. El refuerzo se debe presentar en hojas de block, escrita a mano y presentar después de la semana de receso y debe ser sustentado.