



INSTITUCION EDUCATIVA REINO DE BELGICA
RESOLUCION N° 10032 DE OCTUBRE 11 de 2013
NIT 900709106-1

Transformamos sociedad, educando en integridad

Refuerzo de ciencias naturales

Grado noveno

Profesora Leyda Rodríguez

1. Realiza un croquis de la tabla periódica y ubica en ella las propiedades periódicas (electronegatividad, energía de ionización, radio atómico)
2. Realiza los óxidos de los primeros 45 elementos de la tabla periódica y nómbralos con los tres tipos de nomenclatura. Realizarle la configuración electrónica con todas sus características.
3. Realiza un cuadro donde clasifiques los óxidos formados en el punto 2, en óxidos básicos y óxidos ácidos.
4.
 - a. Completa el siguiente cuadro:

COMPUESTO	SISTEMATICA	STOCK	IUPAC
CO_2	Dióxido de Carbono		
CuO			
			Óxido hipocloroso
Au_2O_3			
		Óxido de cromo (VI)	
	Trióxido de telurio		

5. Elabora un esquema sobre los cambios de estado de la materia
6. Escribe el nombre de los siguientes compuestos inorgánicos utilizando los tres tipos de nomenclatura (Nomenclatura Tradicional, Stock, Sistemática)
 - a. CoS
 - b. NaF_2
 - c. $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$
 - d. NaNO_3
 - e. AlN
 - f. $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
 - g. CuBr
7. Escribe la fórmula para los siguientes óxidos:

- a. Hidróxido de Amonio
- b. Hidróxido de Cobre (I)
- c. Hidróxido Férrico
- d. Hidróxido de rubidio (I)
- e. Hidróxido de oro (III)
- f. Tetra hidróxido de paladio
- g. Di hidróxido de estroncio
- h. Hidróxido vanadoso
- i. Hidróxido fosfórico
- j. Óxido Cúprico

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

- a. Ca(OH)_2
- b. Fe(OH)_3
- c. Al(OH)_3
- d. KOH
- e. NaOH
- f. Pb(OH)_4
- g. Ni(OH)_2

9. Nombra en qué casos de nuestra vida cotidiana utilizamos los óxidos, sin olvidar su utilidad y los cuidados que se deben tener al ser manipulados.

10. Escribe semejanzas y diferencias entre los óxidos básicos y ácidos.

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

- a. PbO_2
- b. Na_2O
- c. SO_2
- d. CaO
- e. Ag_2O
- f. NiO
- g. Cl_2O_7
- h. P_2O_5

12. Escribe la fórmula para los siguientes óxidos:

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

