

	INSTITUCION EDUCATIVA SANTA ELENA	Código: FR-GAP-28
	NIT: 811.017.836-7 DANE: 205001011031 Núcleo: 925	Versión: 1
	Aprobado por Resoluciones N° 16268/2002 - N° 0715/2004 – N° 003084/2016 Niveles de Preescolar, Primaria, Secundaria, Media académica y Técnica	Hoja: 1 de 1 Fecha: abril de 2018

Plan de Recuperación / Taller

Docente: Liliana Elena Arboleda	Área / Asignatura: Ciencias Naturales y Educación Ambiental - Química	Grupo: 8.3 – 8.4
Periodo: 1	Fecha:	Nombre Estudiante:

Indicadores de Desempeños a superar

- Identifica las características de los enlaces químicos.
- Identifica los grupos funcionales de la química inorgánica.
- Identifica y diferencia las fórmulas químicas de los óxidos, hidróxidos y ácidos.

Criterios de Evaluación

Elaboración de trabajo escrito 30%
Presentación de evaluación escrita 70%

Actividades a realizar

1. Definir los siguientes conceptos:
 - a. Electronegatividad.
 - b. Ley del octeto
2. ¿Por qué la electronegatividad determina el tipo de enlace entre los átomos?
3. Explicar en qué consiste el enlace iónico y cómo se forma.
4. Explicar en qué consiste el enlace covalente y cómo se forma.
5. Representar el enlace iónico entre:
 - a. Litio y fluor
 - b. Potasio y azufre
6. Explicar en qué reacciones se forman y de qué átomos están compuestos los óxidos, hidróxidos y los ácidos.
7. Clasificar los siguientes compuestos según sean óxidos (básicos o ácidos), hidróxidos o ácidos (hidrácidos u oxácidos):



INSTITUCION EDUCATIVA SANTA ELENA

NIT: 811.017.836-7 DANE: 205001011031 Núcleo: 925

Aprobado por Resoluciones N° 16268/2002 - N° 0715/2004 – N° 003084/2016
Niveles de Preescolar, Primaria, Secundaria, Media académica y Técnica

Código: FR-GAP-28

Versión: 1

Hoja: 1 de 1

Fecha: abril de 2018

- | | |
|-----------------------------|---------------------------|
| a. H_3PO_4 | g. HI |
| b. K_2O | h. P_2O_3 |
| c. HCl | i. Na_2O |
| d. $\text{Zn}(\text{OH})_2$ | j. HClO |
| e. HNO_3 | |
| f. CuOH | |

8. Escribir la fórmula de los óxidos que se formarían con los siguientes elementos y nombrarlos:
- Magnesio
 - Níquel
 - Yodo
9. Elaborar una consulta sobre los usos y aplicaciones de los óxidos, hidróxidos y ácidos.
10. Presentar las anteriores actividades y sustentarlas de acuerdo al cronograma institucional.