



COLEGIO GIMNASIO LOS PIRINEOS

“Educación y formación integral con énfasis en valores, inglés, emprendimiento y gestión laboral”



TALLER DE NIVELACIÓN QUÍMICA

Nota: recuerde que debe ser entregado en hojas block tamaño carta, y cada ejercicio debe de estar justificado mediante el respectivo procedimiento.

1. Realice un mapa conceptual acerca de los diversos tipos de fórmulas químicas.
2. Halle el estado de oxidación de los siguientes compuestos:
 - a) H_2SO_4 .
 - b) KMnO_4
 - c) Al_2O_3 .
 - d) Na_2SO_4 .
 - e) HF
 - f) HCl
 - g) Cl_2O_7
3. Indique el peso molecular de:
 - a) HNO_3
 - b) Li_2O
 - c) H_2S
 - d) Li_3N
 - e) HIO_3
 - f) CH_3CN
4. La vitamina C (ácido ascórbico) ayuda a prevenir el resfriado común. Tiene en su composición 40,92% de carbono y 4,58% de Hidrógeno, 54,50% de Oxígeno en masa. Determina la fórmula empírica del compuesto.
5. Una muestra de 20,882 g de un compuesto iónico contiene 6,072 g de Na (Sodio), 8,474 g de S (Azufre) y 6,336 g de O (Oxígeno). ¿Cuál es la fórmula de dicho compuesto?