**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:
3. H2SO4.
4. KMnO4
5. Al2O3.
6. Na2SO4.
7. HF
8. HCl
9. Cl2O7
10. Indique el peso molecular de:
11. HNO3
12. Li2O
13. H2S
14. Li3N
15. HIO3
16. CH3CN
17. 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.
18. 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?