



**Colegio Gimnasio Los Pirineos**  
**“Educación Y Formación Integral Con Énfasis En Valores,  
Inglés, Emprendimiento Y Gestión Laboral”.**



**QUÍMICA °8**

1. Indica el peso molecular de los siguientes compuestos:

- $K_2O$
- $NO_2$
- $Mg(OH)_2$
- $H_3PO_4$
- $Cr_2O_6$

2. Realiza la estructura de Lewis de los siguientes compuestos:

- $H_2SO_3$
- $I_2O_7$
- $H_2CO_3$
- $SO_2$
- $HCl$

3. Indica la composición porcentual de:

- $HNO_3$
- $Ca(OH)_2$
- $Fe_2O_3$
- $Na_2O$

4. La vitamina C (ácido ascórbico) tiene 40,92 % de C y 4,58 % de H, en masa. El resto, hasta completar el 100%, es decir el 54,50%, es de O. El peso molecular de este compuesto es de 176 uma. ¿Cuáles son su fórmula empírica y molecular?

5. Un óxido de arsénico cuya masa es de 198 g/mol tiene la siguiente composición 75,74% de As y un 24,26% de O. ¿Cuál será su fórmula empírica y molecular?

6. Dos Sulfuros de Hierro tiene la siguiente composición porcentual: Compuesto A; 63,57% Fe y 36,43 % S, compuesto B; 53,78 % Fe y 46,22 % S. Determine la fórmula empírica de cada uno.