



QUÍMICA OCTAVO

Apreciado estudiante, debes desarrollar el presente taller y entregarlo en la clase del día: (12 de julio). Recuerda que es un requisito para poder presentar las recuperaciones y una oportunidad de identificar tus debilidades y fortalezas frente a la asignatura.

ESTUDIANTE:

MAESTRO(A):

Grado: _____

1. Determine la fórmula empírica de una sal que posee 32,38 % de Na, 22,57 % de S y 45,05 % de O.
2. Al analizar 0,26 g de un óxido de nitrógeno, se obtiene 0,079 g de Nitrógeno y 0,181 g de Oxígeno. Se sabe que la masa molar del compuesto es 92 g/mol. Calcular: a) La composición porcentual. b) La fórmula empírica y molecular.
3. 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.
4. A partir de 3,750 g de un compuesto formado por Plata, Carbono y Oxígeno se obtienen 3,540 g de Cloruro de Plata y 1,087 g de Dióxido de Carbono. Si el compuesto tiene una masa molar de 303,7 g/mol, calcular su Fórmula Molecular.
5. En el análisis de dos óxidos de cobre, se determina que 1,0 g de cada uno de ellos contiene 0,799 g de Cu y 0,888 g de Cu. Determine las fórmulas empíricas. R: CuO y Cu₂O
6. Defina enlace iónico y covalente y represente 5 ejemplos de cada uno. donde se evidencie el cumplimiento de la ley del octeto