COLEGIO JAZMÍN J.M.

QUÍMICA INORGANICA GRADO 10°

GUIA DE TRABAJO VIRTUAL 1

**TEMA: ESTRUCTURA ATOMICA Y MODELOS**

Docente: Juan Manuel Noy H.

**INDICADOR DE LOGRO**

* **Realiza lectura referencial e inferencial a partir de un texto químico.**

**ESTRUCTURA ATOMICA Y MODELOS DEL ATOMO**

**A partir de la lectura del CAPITULO 2 “ELEMENTOS, COMPUESTOS Y PERIODICIDAD QUIMICA” del libro QUIMICA GENERAL GARRITZ, lea las páginas 37 a la 42 y responda las siguientes cuestiones:**

**Qué decía Frey Chaucer en su “Cuento del paje del canónigo”:**

1. **En cuanto a la definición de Alquimia.**
2. **En cuanto al pensamiento del hombre de la edad media frente a la Alquimia.**
3. **Dibuje los símbolos alquímicos para el Hg, S, y la sal.**
4. **El significado de la palabra Apócrifo.**
5. **La diferenciación entre los verdaderos y falsos alquimistas.**
6. **Dibuje los 4 elementos Aristotélicos, ¿qué representan para UD?**
7. **¿Cuáles fueron los 7 maravillosos metales de la antigüedad?**
8. **Dibuje el símbolo del Principio alquimista: Todo es uno, uno es todo. ¿Qué representa?**
9. **¿Dónde nació la Alquimia y hasta cuando perduro?**
10. **¿Qué relación puede establecer entre el xerión, la piedra filosofal y el elixir e la eterna juventud?**
11. **¿De dónde viene la palabra Alquimia?**

**Sáltese a las páginas 52 a la 57 del mismo capítulo y del tema “HIPOTESIS ATOMICA”, responda las siguientes cuestiones:**

1. **¿Qué afirmaron Demócrito de Abdera, Dalton y Boyle sobre los átomos?**
2. **¿Cuáles son los postulados de la teoría atómica de Dalton?**
3. **Explique la ley de los volúmenes de combinación de Gay Lussac, Represéntelos con dibujos.**
4. **Indique los postulados de la hipótesis de Amadeo Avogadro.**
5. **¿Qué aportes hace Stanislao Caninizaro al cálculo de los pesos relativos propuesta por Dalton?**