FISICOQUÍMICA 3er Año

Alumno: Curso:

Docente: Silvina Vazquez Fecha de entrega: 01/04

 HISTORIA DE LOS MODELOS ATÓMICOS

La materia está formada por átomos que, debido a su tamaño, no se pueden ver. Para esto, la ciencia ha construido diferentes modelos para describirlos de la mejor manera, a lo largo de la historia.

Resuelve :

1)¿Qué son los modelos atómicos y por qué fueron cambiando a lo largo de ña historia?

2)Describe los modelos atómicos de Thomson, Rutherford y Bohr. Grafícalos.

3)Investiga cómo era el modelo atómico propuesto por John Dalton.

4)¿Crees que hubiera sido posible para Rutherford proponer su modelo sin conocer al anterior? Justifica tu respuesta.

5)¿En qué consiste el nuevo modelo atómico basado en la mecánica cuántica?¿Por qué no se relaciona con un científico? Grafícalo.

 LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA

Los electrones no se distribuyen al azar dentro de cada átomo, sino que se ubican alrededor del núcleo de un modo ordenado en los niveles y subniveles de energía. Van llenando los orbitales en orden de energía creciente según el diagrama de las diagonales.

Ejercitación:

1)Siguiendo las regla de las diagonales, realiza la CE de los átomos de Mg, P, N, Ne, Cl, K

2)Dadas las siguientes CE, de cada una escribe su simbolo, nombre, grupo y periodo

a) 1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2

b) 1s2, 2s2, 2p4

c)1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d10