QUÍMICA 3° D PROFESORA: Martellotta

**Trabajo Nº 5 Revisión:** Bienvenid@s a la segunda mitad del año. El presente trabajo pretende hacer una revisión de los contenidos vistos hasta el momento de manera sencilla. La entrega del mismo es el Jueves 6 de Agosto (6/8).

* Responde si las siguientes afirmaciones son Verdaderas o Falsas según corresponda:

1. Modelos atómicos:
2. El Modelo de Bohr considera que los átomos poseen un núcleo con protones de carga positiva y neutrones sin carga, y que los electrones de carga negativa se encuentran en niveles de energía creciente alrededor de ese núcleo.
3. El Modelo de Rutherford considera que el átomo es una esfera maciza de carga positiva y los electrones están ubicados al azar (desordenados) en esa esfera y con carga negativa.
4. El Modelo actual considera un avance al modelo de Bohr ya que distribuye a los electrones en niveles y subniveles de energía.
5. Configuración electrónica:
6. La configuración electrónica indica para un átomo la cantidad de protones y electrones del átomo.
7. La configuración electrónica, también llamada distribución electrónica, indica la distribución de los electrones de un átomo en niveles y subniveles. Los niveles se representan con números enteros de 1 a 7, y los subniveles con letra s, p, d, f.
8. La configuración electrónica permite ubicar un elemento en la tabla periódica en un grupo, en un período y en un bloque.
9. La siguiente configuración 1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2 corresponde a un elemento con 20 electrones, que se ubica en el periodo 4 y en el grupo 2 , es el Potasio (K)
10. Tabla Periódica de los elementos:
11. La Tabla periódica, tiene en la actualidad, a los elementos ordenados por número másico (A) creciente.
12. La Tabla periódica organiza a los elementos en metales, no metales y gases inertes (propiedades físicas similares).
13. La Tabla periódica se divide en Períodos y Grupos. Los períodos son 8, y son horizontales, y los grupos son 18 y son las columnas verticales.