**Físico química**

**miércoles 25/03/2020**

**Contenidos a estudiar y evaluar:** concepto de modelo**,** modelo atómico, evolución de los modelos atómicos en el tiempo, cuantización de la energía de un electrón, dualidad onda-partícula, salto cuántico de un electrón, limitaciones del modelo Bohr, fuerzas de la naturaleza, numero atómico, neutrones, isótopos, numero másico.

**Actividad**

1. ¿Qué es un modelo?, ¿Para qué nos sirve? Desarrolle
2. ¿Quién descubrió el electron’
3. Realice una línea de tiempo que describa el año, personaje, descubrimiento y pensamiento desde Demócrito hasta Rutherford en relación con el modelo atómico correspondiente
4. Desarrolle brevemente y redacte los aportes a la teoría de Rutherford
5. ¿Quién fue Niels Bohr?
6. ¿Qué sucede cuando un electrón gana energía y luego la pierde? Desarrolle con sus palabras
7. ¿Qué es un cuánto? Desarrolle
8. ¿Qué inconvenientes tuvo Bohr para sostener su teoría?, ¿Aun así desechamos su modelo?, ¿Por qué? Explique
9. ¿Quién descubrió el neutrón?
10. Describa las zonas de un átomo y las partículas que lo componen.
11. ¿Qué limitaciones tiene el modelo de Bohr? Describa con sus palabras cada una
12. ¿Qué es el numero atómico?, ¿Cómo se simboliza?
13. ¿Qué es un isótopo? Describa un ejemplo
14. ¿Qué es la masa atómica? Desarrolle