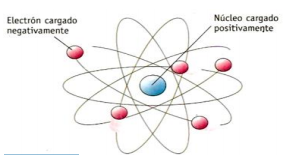
|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ACADEMIA MILITAR GENERAL TOMAS CIPRIANO DE MOSQUERA**  **“PATRIA-CIENCIA-LEALTAD”**  **AÑO LECTIVO 2020** | |  |
| **GRADO:** 7 | **ASIGNATURA:** Química | |
| **FECHA DE ENTREGA:** 18 de marzo 2020 | **FECHA DE RECIBIDO:** 27 de marzo 2020 | |
| **TEMA:** modelos atómicos | | |
| **HORARIO DE ATENCIÓN A ESTUDIANTES:** 19 y 20 de marzo de 8 a 12 am. | | |
| **Nota: enviar los correos debidamente marcados con los nombres completo y especificar el grado. Gracias** | | |
| **CRITERIOS DE ENTREGA:** Estudiar la temática del libro capítulo 5 de biología, sacar resumen de la página 198 hasta la 205 y desarrollar el taller en el cuaderno, escanear la solución y mandarlo por el correo siguiente [vivianat2009@hotmail.com](mailto:vivianat2009@hotmail.com) | | |
|  | | |
|  | | |

**Taller**

1. Un modelo atómico moderno afirmaba que el átomo era una esfera, la cual poseía carga positiva, y las cargas negativas estaban incrustadas en esta esfera, este modelo se llamó:

**Nota: Justificar la respuesta correcta, la cual aplica para todas las preguntas.**

1. modelo de budín de pasas de Dalton
2. modelo de escala planetaria de Thompson
3. modelo de budín de pasas de Thomson
4. modelo de budín de pasas de Bohr
5. Los electrones se mueven alrededor del núcleo tal como lo hacen los planetas alrededor del Sol. Al moverse, los electrones contrarrestan la fuerza de atracción generada por la carga positiva del núcleo; Lo anterior es enunciado en la teoría atómica de:
6. Rutherford
7. Thomson
8. Bohr
9. Demócrito
10. El siguiente grafico es una representación del modelo atómico de:



1. Thomson
2. Bohr
3. Dalton
4. Rutherford
5. Las partículas subatómicas con carga eléctrica positiva, y que se encuentran en el núcleo del átomo se denominan:
6. átomo
7. electrón
8. neutrón
9. Protón
10. Las partículas subatómicas con carga eléctrica negativa y que se encuentran girando alrededor del núcleo del átomo se denominan:
11. Electrón
12. protón
13. isotopo
14. neutrón