Buenos días chicos/as! espero que esten muy bien…….!

En el dia de hoy, como lo avise previamente, vamos a evaluar qué conocimiento se tiene hasta este momento sobre algunos contenidos trabajados.

Apelamos a la **honestidad** a la hora de resolver el trabajo, así el resultado de este, puede reflejar mucho más los puntos en los que debemos reforzar (docente-alumno/a) en el proceso de enseñanza-aprendizaje.

Recuerden que va haber una instancia de recuperación del mismo, y esta fecha se informará a lo largo de los días, a través del cronograma que estamos compartiendo en la carpeta de drive!

**El tiempo de entrega de este trabajo se ha extendido, por lo tanto tienen tiempo para entregarlo en el dia de hoy (20/04/20) hasta las 23:59 hs.**

**----------------------------------------------------------------------------**

**TRABAJO PRÁCTICO EVALUADO CUALITATIVAMENTE**

**TEMA: ESTRUCTURA ATÓMICA**

**OBJETIVOS**

Manejar correctamente los conceptos básicos de la química.

Manejar correctamente la tabla periódica.

Identificar las características fundamentales que tiene la estructura atómica.

Reconocer las diversas partículas subatómicas y sus propiedades.

Identificar los principales modelos atómicos que fueron propuestos a través del tiempo.

Interpretar los conceptos más importantes relacionados con el modelo atómico actualmente aceptado.

**CRITERIOS DE EVALUACIÓN:**

-Interpretar correctamente las consignas.

-Responder correctamente las preguntas.

-Entregar el TP con todas las consignas contestadas.

-Entregar y presentar el TP en tiempo y forma, estipulado por la docente.

--------------------------------------------------------

**QUÍMICA 2020**

**NOMBRE Y APELLIDO:**

**SEXTO AÑO:**

**CONSIGNA DE TRABAJO:**

**1- Descarga el trabajo, selecciona las respuestas, complétalo con tu Nombre - Apellido- división (A ó B) y luego envíalo como archivo adjunto al mail de tu docente.**

**2- El alumno/a debe seleccionar la respuesta (una sola) que considere correcta en cada una de las siguientes preguntas....(marcando con x o coloreando la opción)**

CONSIGNAS:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1-¿Cuántos electrones tienen los átomos de los metales en su órbita externa? | | | | | |
| A | 5-6 ó 7 electrones | | | | |
| B | 1-2 ó 3 electrones | | | | |
| C | 8-9 ó 10 electrones | | | | |
| 2- ¿Quien confirmó la existencia de los neutrones, a partir de sus experimentos? | | | | | |
| A | THOMSON | | | | |
| B | BOHR | | | | |
| C | CHADWICK | | | | |
| D | RUTHERFORD | | | | |
| 3- ¿Cuál es la correcta configuración electrónica del (Br) ? | | | | | |
| A | 1s² 2s² 2p² | | | | |
| B | 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s² 3d⁶ | | | | |
| C | 1s² 2s² 2p 3s² 3p⁶ 4s² 3d¹º 4p⁵ | | | | |
| 4- ¿Que establece el principio de incertidumbre de Heisenberg ? | | | | | |
| A | orbital atómico es la zona de alrededor del núcleo.... | | | | |
| B | toda partícula en movimiento está asociada a una onda.... | | | | |
| C | es imposible conocer con certeza la velocidad y la posición de un partícula en movimiento | | | | |
| 5- ¿ Cuál es la correcta configuración electrónica del (k)? | | | | | |
| A | 1s² 2s² | | | | |
| B | 1s² 2s² 2p² | | | | |
| C | 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ | | | | |
| D | 1s² 2s² 2p⁶ 3s² 3p⁶ 4s¹ | | | | |
| 6- ¿Que indica el número cuántico secundario o azimutal (l) ? | | | | | |
| A | el sentido de rotación del electrón sobre sí mismo | | | | |
| B | el nivel de energía en el que se encuentra el electrón | | | | |
| C | el subnivel en el que se encuentra el electrón e indica la forma geométrica del orbital | | | | |
| D | la orientación espacial del orbital en el espacio | | | | |
| 7-¿Como es el modelo atómico de Thomson? | | | | | |
| A | un núcleo positivo y electrones girando en torno a él | | | | |
| B | una esfera sólida cargada uniformemente de electricidad positiva, dentro de la cual están incrustados los electrones negativos.... | | | | |
| C | un núcleo negativo y los protones con carga positiva girando en torno a él | | | | |
| 8- ¿Qué son los isótopos? | | | | | |
| A | átomos que tienen el mismo número Z y diferente número A | | | | |
| B | átomos que tienen el mismo número A y diferente número Z | | | | |
| C | átomos que pierden el último electrón de su órbita externa | | | | |
| 9- ¿Cuál es la Configuración electrónica correcta de un átomo de Ne? | | | | | |
| A | 1s² 2s² 2p⁶ 3s¹ | | | | |
| B | 1s² 2s² 2p⁶ | | | | |
| C | 1s² 2s² 2p⁵ | | | | |
| 10-¿Qué es el spin del electrón? | | | | | |
| A | cuando el electrón salta de un orbital a otro | | | | |
| B | la capacidad que tiene el electrón de girar sobre su mismo eje en una misma dirección y dos sentido posibles | | | | |
| C | cuando se desprende el último electrón del la órbita más externa | | | | |

**El tiempo de entrega de las devoluciones generales sobre este instrumento se realizarán el lunes 27/04 a través de classroom-plataforma meet- (videoconferencia).**

**Sin más me despido…..**

**¡Que Dios los bendiga a ustedes y a sus familia, y que el manto de la virgen nos resguarde en estos tiempos difíciles por los que transitamos!**

**Espero sus trabajos! que tengan una bella jornada!**