



**COLEGIO CALLI  
Secundaria  
2020-2021**

**Examen del segundo momento de Ciencias III Química**

Nombre: \_\_\_\_\_ Grupo: \_\_\_\_\_ N.L. \_\_\_\_\_  
Aciertos \_\_\_\_\_ Calif.: \_\_\_\_\_  
TOTAL: 40 aciertos

**I. Lee con atención y completa la oración con la palabra correcta (recuerda no colocar punto final y escribir correctamente siguiendo las reglas ortográficas).**

- 1.- La \_\_\_\_\_ se mide en unidades: porcentuales (%) o partes por millón.
- 2.- Gracias a \_\_\_\_\_ conocemos al oxígeno e hidrógeno y gracias a él ahora sabemos que la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma.
- 3.- Un átomo de manera "natural" tiene carga \_\_\_\_\_ al contener la misma cantidad de protones, neutrones y electrones.
- 4.- El modelo atómico de \_\_\_\_\_ explicaba al átomo como minúsculas esferas indivisibles e inmutables.
- 5.- Un \_\_\_\_\_ es toda sustancia ajena al medio.
- 6.- Un \_\_\_\_\_ es un átomo con carga negativa.
- 7.- La cantidad de electrones ubicados en la capa de valencia deben ser \_\_\_\_, así logrará la estabilidad un elemento.
- 8.- Se les llama metales \_\_\_\_\_ a los elementos altamente reactivos en presencia de oxígeno.
- 9.- Se le llama \_\_\_\_\_ si la concentración de un contaminante o de alguna sustancia es dañina para nuestro organismo o para el ambiente
- 10.- El \_\_\_\_\_ es el elemento que se comporta como un gas noble pero no cumple con la regla del octeto de Lewis.
- 11.- El modelo atómico de Thomson agregó a los \_\_\_\_\_ como partículas con carga negativa, que se encontraban dentro del cuerpo atómico.
- 12.- Los electrones de \_\_\_\_\_ son los que se encuentran en el último orbital de energía.
- 13.- Un átomo quedará con carga \_\_\_\_\_ si gana electrones.

- 14.- El \_\_\_\_\_ nos indica la cantidad de electrones, neutrones y protones de un átomo.
- 15.- Un \_\_\_\_\_ es un conjunto de dos o más átomos distintos unidos mediante un enlace químico
- 16.- El \_\_\_\_\_ fue el primer elemento que se originó en el Universo.
- 17.- El Galio tiene \_\_\_\_ electrones de valencia por que se encuentra en el grupo III A.
- 18.- \_\_\_\_\_ dijo: "Todas las cosas son un veneno y nada está libre de veneno, solo la dosis hace posible que algo no sea veneno".
- 19.- Un \_\_\_\_\_ es un átomo con carga positiva.
- 20.- Los gases \_\_\_\_\_ son aquellos elementos que son inertes al tener ocho electrones de valencia.
- 21.- Las estructuras de \_\_\_\_\_ representan la distribución de los electrones en su capa de valencia.
- 22.- La época de la \_\_\_\_\_ se caracterizó porque la química se convirtió en una disciplina auxiliar de la medicina, uno de sus exponentes más reconocidos fue Paracelso.
- 23.- Una de las reglas de la configuración electrónica nos indica que el número máximo de niveles de energía en un átomo es \_\_\_, y estos a su vez pueden contener subniveles de energía.
- 24.- El \_\_\_\_\_ se obtiene por la aleación del cobre y estaño.
- 25.- El Litio tiene \_\_\_\_ electrones de valencia por que se encuentra en el grupo I A.
- 26.- Filósofo griego ( \_\_\_\_\_ ) que sostenía que la materia estaba formada por cuatro elementos, tierra, aire, agua y fuego.
- 27.- Si un átomo pierde electrones quedará con carga \_\_\_\_\_ al quedarse con mayor cantidad de protones.
- 28.- La \_\_\_\_\_ nos indica el número total de partículas que hay en el núcleo, es decir, la suma de protones y neutrones, así como la cantidad de materia que contiene el átomo, se expresa en UMA o g/Mol.
- 29.- El \_\_\_\_\_ fue el primer metal usado por los seres humanos.
- 30.- El Bismuto tiene \_\_\_\_ electrones de valencia por que se encuentra en el grupo V A o 15.
- 31.- James Chadwick en 1932 complementa el modelo de Rutherford agregando el \_\_\_\_\_ (partícula con carga neutra).

32.- Los \_\_\_\_\_ buscaban encontrar la piedra filosofal y el elixir de la vida eterna.

33.- Un \_\_\_\_\_ es cualquier átomo que ha perdido o ganado electrones.

34.- Los \_\_\_\_\_ son átomos que siendo iguales difieren en el número de neutrones, un ejemplo son el carbono 14 y el deuterio.

35.- La fórmula de la sal de mesa es \_\_\_\_\_ y podemos afirmar que es un excelente ejemplo de la estabilidad que alcanzan elementos inestables y tóxicos al realizar un enlace.

36.- El \_\_\_\_\_ era la sustancia que explicaba el fenómeno de la combustión, Lavoisier refuta esta teoría con sus posteriores observaciones.

**II. Escribe la configuración electrónica COMPLETA de los siguientes elementos, escríbelas dejando un espacio entre niveles y las letras con minúsculas, ejemplo: 1s2 2s2 2p6**

<sup>48</sup>Cd (Cadmio)

<sup>21</sup>Sc (Escandio)

<sup>30</sup> Zn (Zinc)

<sup>50</sup> Sn (Estaño)