



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, escribela dejando un espacio entre niveles y las letras con minúsculas, ejemplo: 1s2 2s2 2p6

⁴⁸Cd (Cadmio)

²¹Sc (Escandio)

³⁰Zn (Zinc)

⁵⁰Sn (Estaño)