



Unidad Educativa Particular “Miguel Ángel Asturias”

Formación y educación de calidad, comprensión y compromiso social

2016 - 2017

TALLER PARA EL REMEDIAL

NOMBRE: _____

ASIGNATURA: QUÍMICA.

AÑO: 1ERO. B.G.U.

FECHA: _____

1. Explique el modelo atómico de Daltón.
2. Explique el modelo atómico de Thomson.
3. Explique el modelo de Rutherford.
4. Explique el modelo atómico de Bohr
5. Explique el modelo atómico de la mecánica Cuántica.
6. Enuncie las partículas fundamentales del átomo.
7. Explique la distribución electrónica de los electrones en las órbitas o niveles.
8. Resuma en un mapa los modelos atómicos (pag. 104)
9. Realice un mapa sobre la mecánica cuántica (pag. 118)
10. Qué son números cuánticos
11. Enumere los números cuánticos.
12. En un mapa realice el resumen de los números cuánticos.
13. Realice la distribución electrónica de los siguientes elementos: Be, Ag, Fe, Kr, Pd, Ba, Co.
14. Realice el mapa sobre el desarrollo histórico de la clasificación de los elementos.(pag. 134)
15. Realice el mapa de la disposición de los elementos en la tabla periódica.. (pag. 135)
16. Explique las diferencias entre grupos y periodos
17. Realice un mapa sobre enlace químico. (pag. 149)
18. Realice el cuadro sobre los elementos. (pag. 16)
19. Escriba el concepto de óxidos básicos
20. Obtenga todos los óxidos básicos de la primera familia con sus tres nomenclaturas.
21. Escriba todos los óxidos básicos de la segunda familia con sus tres nomenclaturas.
22. Escriba todos los óxidos básicos de la tercera familia con sus tres nomenclaturas
23. Escriba todos los óxidos básicos de la cuarta familia con sus tres nomenclaturas
24. Escriba todos los óxidos básicos de la sexta familia con sus tres nomenclaturas
25. Escriba todos los óxidos básicos de la mono-di valentes con sus tres nomenclaturas
26. Escriba todos los óxidos básicos de la mono tri valentes con sus tres nomenclaturas
27. Escriba todos los óxidos básicos de la di-tri valentes con sus tres nomenclaturas
28. Escriba todos los óxidos básicos de la di-tetra valentes con sus tres nomenclaturas
29. Escriba todos los óxidos básicos de la tri-tetra valentes con sus tres nomenclaturas
30. Escriba todos los óxidos básicos de la tri-penta valentes con sus tres nomenclaturas
31. Escriba el concepto de óxidos ácidos
32. Obtenga **todos** los óxidos ácidos de la primera familia con sus tres nomenclaturas.
33. Obtenga **todos** los óxidos ácidos de la segunda familia con sus tres nomenclaturas.
34. Obtenga **todos** los óxidos ácidos de la tercera familia con sus tres nomenclaturas.
35. Obtenga **todos** los óxidos ácidos de la cuarta familia con sus tres nomenclaturas.
36. Qué son hidróxidos o bases.
37. Escriba 5 ejercicios de hidróxidos de cada familia con la nomenclatura.
38. Qué son hidruros metálicos
39. Escriba 5 ejercicios de hidruros metálicos con valencia fija y el nombre
40. Escriba 5 ejercicios de hidruros metálicos con valencia variables y escriba el nombre.
41. Qué son ácidos hidrácidos,
42. Obtenga todos los ácidos hidrácidos y escriba su nombre.
43. Cómo se forman los compuestos especiales.
44. Que son compuestos especiales.
45. Escriba todos los compuestos especiales con el nombre.
46. Qué son ácidos oxácidos
47. Escriba la ficha nemotécnica de los ácido oxácidos.
48. Escriba todos los ácidos oxácidos de cada caso con su nomenclatura.
49. Qué son sales halógenas neutras.
50. Realice el proceso de la obtención de las siguientes sales.

51. Cloruro de sodio
52. Cloruro de calcio
53. Bromuro de aluminio
54. Teluro férrico
55. Yoduro de escandio
56. Yoduro plúmbico
57. Sulfuro níqueloso
58. Fluoruro mercúrico
59. Qué son sales óxisales.
60. Realice el proceso de la obtención de las siguientes sales:
61. Clorito de sodio
62. Clorato de calcio
63. Sulfito de bismuto
64. Permanganato plúmbico
65. Piroantimoniato ferrosos
66. Piroarseniato níquelico
67. Antimoniato de sodio
68. Dicromato mangánico.
69. Hipoclorito de magnesio
70. Ortofosfato plúmbico.
71. Qué son reacciones químicas.
72. Realice un mapa sobre reacciones químicas. (pag. 186)
73. Qué son reacciones de combinación. Con un ejercicio
74. Qué son reacciones de doble desplazamiento y un ejercicio
75. Qué son reacciones de descomposición y un ejercicio
76. Qué son reacciones de desplazamiento y un ejercicio.
77. Qué es Estequiometría
78. Demuestre Ley de la conservación de la materia utilizando la estequiometría. Con la siguiente reacción química. Ácido sulfúrico más hidróxido estagnico: y la reacción química para obtener bromuro aluminio.
79. Qué es reactivo limitante.
80. Demuestre lo que es reactivo limitante con los siguientes ejercicios. Si reaccionan 45g de óxido aúrico con 34 g de ácido sulfúrico para formar sulfato aúrico. (Cuál es el reactivo limitante?

Si reaccionan 50g de carbonato de calcio con 30g de ácido ortofosfórico para formar fosfato tricálcico
¿Cuál es el reactivo limitante?

Si reaccionan 50g de óxido de aluminio con 40 g de ácido telúrico ¿Cuál es el reactivo limitante?

81. Qué es igualación de ecuaciones.
82. Enumere los métodos de igualación de ecuaciones.-
83. Indique los pasos para la igualación o balance de las ecuaciones químicas.
84. Siguiendo los pasos de la igualación de ecuaciones resuelva los siguientes ejercicios. (método directo)
 ácido sulfhídrico + cloruro mangánico = sulfuro mangánico + ácido clorhídrico
 ácido clórico + hidróxido plúmbico = clorato plúmbico + agua.
 Ácido bromhídrico + hidróxido plúmbico = bromuro plúmbico + agua.
 Resuelva la ecuación e iguale. Unión de ácido pirofosfórico más hidróxido aúrico.
85. Escriba las fórmulas para transformar la temperatura.
86. Escriba el concepto de la Ley de Boyle
87. Escriba la fórmula de la ley de Boyle
88. Resuelva los siguientes ejercicios: Un gas ocupa 7.8 lt. A una presión de 520mm Hg. Cuál será su volumen a 738mmHg, si la temperatura no varía.
 Un gas ocupa 3 pies al cubo a 25 PSI. Cuántos litros ocupará a 518 Torr, si la temperatura se mantiene constante.
 Una muestra de oxígeno que tiene un volumen de 500ml a una presión de 762 Torr se quiere comprimir a un volumen de 387 ml ¿Qué presión debe ejercer si la temperatura se mantiene constante?
89. Escriba el concepto de la Ley de Charles
90. Escriba la fórmula de la ley de Charles.
91. Resuelva los siguientes ejercicios: un gas ocupa 14.5 lt a 17°C ¿Cuál será su volumen a 34°C?
 Un gas ocupa 485 cm³ a 8°C ¿Cuál será su volumen en plg cúbica a 106 °F, sila presión es constante.
92. Escriba el concepto de la ley combinada.

93. Demuestre cómo se combinan las leyes Boyle y Charles.
94. Escriba la fórmula de la Ley combinada.
95. Resuelva los siguientes ejercicios. Un gas ocupa 205 lt. A 72°C y 422mmHg. Cual será su volumen a 12°C y 751mmHg. El volumen de un gas a 20°C y 1atm de presiones de 150lts. ¿Qué volumen ocupará a 50°C y 733mmHg?
96. Escriba el concepto de la ley de Gay Lussac
97. Escriba la fórmula de Gay-Lussac.
98. Resuelva los siguientes ejercicios.
En un tanque de acero contiene N a 25°C y una presión de 12 atm. Calcular la presión del gas cuando se calienta el tanque a 154°C .
99. Escriba el concepto de la Constante universal de los gases.
100. Escriba la fórmula de la ecuación de estado.
101. Resuelva los siguientes ejercicios.
Una llanta con volumen de 3.7 lts contiene 0.35moles de aire a una presión de 35.2 libras sobre pulgada cuadrada. ¿Cuál es la temperatura del aire de la llanta, en grados centígrados.

Un envase metálico para cierto desodorante en aerosol contiene 1.01 moles de gas propelente y tiene un volumen de 250 ml, Calcule la presión del gas dentro del envase si accidentalmente se calienta a 400°C . Cuánto pesan en libras 360pies cubo /STP) de O_2 a 92°F y 34 PSI.

El ciclo propano es un gs utilizado en medicina. Su densidad a 52°C y 0,95 amt. Es 1.5 g/lts. Cuál es el peso molecular del ciclo-propano

ELABORADO
DOCENTE
Dra. Angelita Quevedo