

Secretaría de Educación Pública
Autoridad Educativa Federal en la Ciudad de México
Dirección General de Operación de Servicios Educativos
Coordinación Sectorial de Educación Secundaria
Dirección Operativa No. 3
ZONA ESCOLAR: 88
ESCUELA SECUNDARIA DIURNA NO. 64 "JOSÉ CALVO SAUCEDO"

GUIA DE ESTUDIO

2023-2024

Asignatura ____CIENCIAS____ Grado ____3____ Grupo_____

Nombre del alumno(a): _____

1. Investiga con que otras ciencias se relaciona la química
2. ¿El sol de que este hecho?
3. ¿Para producir fuego que se debe combinar?
4. ¿Cuál fue el primer tipo de energía que el hombre pudo controlar?
5. ¿Qué creían los griegos del fuego?
6. ¿Cómo le llamaban los griegos al fuego?
7. Louis Pasteur ¿qué teoría estableció?
8. ¿Investiga qué es materia?
9. ¿investiga La materia se divide en?
10. ¿Qué es cohesión?
11. ¿Aparte de descubrir la pólvora los chinos que otro gran descubrimiento hicieron?
12. ¿Define Peso?
13. ¿Qué es impenetrabilidad?
14. ¿a qué se llama porosidad?
15. ¿a que se le llama propiedad extensiva?
16. ¿es el espacio que ocupa un cuerpo, su unidad es el m³ metro cubico?: a) peso, b) volumen c) longitud, d) masa

17. Es la sustancia que se puede disolver a una temperatura específica: a) solubilidad, b) viscosidad, c) punto de fusión, d) densidad
18. Es la resistencia de una sustancia: a) solubilidad, b) viscosidad, c) tenacidad, d) impenetrabilidad)
19. Es la cantidad de masa contenida en una unidad de volumen a) peso, b) viscosidad, c) densidad), d) solubilidad
20. ¿Qué son los cambios físicos? Menciona Ejemplos
21. ¿Qué son los cambios químicos? Menciona ejemplos
22. ¿Da los pasos del método científico?
23. ¿Cuáles son las propiedades cualitativas?
24. ¿Cuáles son las propiedades cuantitativas?
25. ¿Cuáles son los estados de agregación?
26. ¿Describe el cambio de estado fusión?
27. ¿Describe el cambio de estado evaporación?
28. ¿describe el cambio de estado condensación?
29. ¿define las mezclas homogéneas?
30. ¿define las mezclas heterogéneas?
31. ¿Una solución por cuáles elementos está compuesto?
32. ¿las soluciones o disoluciones por su concentración suelen clasificarse por?
33. ¿qué son las soluciones concentradas?
34. ¿Qué es el proceso de forjado?
35. ¿en qué años aparece el forjado de los metales y en qué periodo?
36. ¿En qué periodo se desarrolla la alquimia?
37. ¿Quién desarrollo la teoría del flogisto?
38. ¿qué es una sustancia pura?
39. ¿qué son los compuestos?
40. El H_2O agua y el H_2O_2 ¿tienen propiedades iguales?
41. ¿Qué es un elemento?, ¿qué es una mezcla?, ¿qué es un compuesto?
42. Haz un modelo corpuscular de sustancias puras, compuestos y mezclas

43. Define ¿Qué es átomo?
44. ¿Qué partículas están en el centro del átomo y que cargas tienen?
45. ¿Qué es electrón?, y ¿qué carga tiene?
46. J.J THOMSON, describe ¿Qué experimento realizó?
47. Dibuja el modelo de Thomson
48. Dibuja el modelo de Bohr, con sus niveles de energía
49. Sabiendo que el ELEMENTO cloro tiene 17 de número atómico, dibuja su modelo de Bohr y señala sus electrones valencia
50. ¿Qué son los electrones valencia?
51. Menciona los tipos de orbitales y el número máximo de electrones que contine cada uno
52. En una tabla pon los niveles energéticos, los orbitales, y el total de electrones máximo que contiene cada nivel
53. Escribe ¿cuántos niveles de energía tiene el Ca calcio y cuantos electrones tiene cada nivel y cuantos son los electrones valencia?
54. ¿Qué formularon los científicos G.N. Lewis, y W. Kossel. ?
55. ¿Qué propuso El Químico Gilbert N. Lewis?
56. ¿define que conforman las moléculas?
57. ¿Qué dice la regla del octeto?
58. Dibuja la estructura de Lewis del O₂ oxígeno
59. ¿Cuándo un átomo gana electrones como se llama?
60. ¿Cómo se llama un átomo cuando pierde electrones
61. Escribe la estructura de Lewis del cloruro de sodio NaCl ¿Quién es el anión y quién el catión?
62. Define ¿Qué es Ductilidad?
63. ¿Qué es refractar?
64. Calcula la Masa Molecular del F, Flúor a partir de su Masa Atómica
65. Calcula la masa molecular de la glucosa C₆H₁₂ O₆
66. ¿Cómo acomodó Mendeléiev los átomos de los elementos de la tabla periódica?
67. ¿Cómo clasifico Lavoisier a los elementos Químicos?
68. ¿Qué científico aporó la ley periódica?
69. ¿Las propiedades químicas o físicas de los elementos con que se relacionan?
70. ¿Cuántos periodos hay en la tabla periódica?
71. ¿Cuántas familias hay en la tabla periódica?
72. ¿Los elementos representativos en que familias se encuentran?

73. ¿Qué ES NÚMERO ATÓMICO?
74. ¿Qué ES MASA ATÓMICA?
75. ¿Dibuja cómo aumenta el carácter metálico en la tabla periódica?
76. ¿Qué es valencia?
77. ¿Qué es electronegatividad?
78. ¿Qué es radio atómico?
79. ¿en dónde se presenta el enlace iónico?
80. ¿en dónde se presenta el enlace covalente?
81. Define que es reacción química
82. Identifica los diferentes tipos de reacciones químicas
83. ¿Qué es una reacción exotérmica?
84. ¿Qué es una reacción endotérmica?
85. ¿Cuáles fueron las aportaciones de Linus Pauling?
86. ¿Qué es un enlace covalente polar?
87. ¿Qué es un enlace covalente no polar?
88. ¿Por qué es una reacción endotérmica?
89. Pon ejemplos de reacciones endotérmicas
90. ¿Por qué es una reacción exotérmica?
91. Pon ejemplos de reacciones exotérmicas
92. ¿define que es reacción química?
93. ¿Qué elementos componen una reacción química?
94. Aplicando la ley de la conservación de la materia en una reacción química, ¿cómo deben estar los reactivos y los productos?
95. balancea $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$ y justifica el número de átomos
96. ¿menciona las aportaciones de Cannizzaro a la tabla periódica?

REYNA SÁNCHEZ JUÁREZ

NOMBRE Y FIRMA DEL (LA) PROFESOR(A)
QUE ELABORÓ EL EXAMEN

PROFESOR.FERNANDO BEDOLLA MAYA

NOMBRE Y FIRMA DEL DIRECTOR

