



**EXPERIMENTOS LABORATORIO ESCOLAR
QUÍMICA BÁSICO**



EXPERIMENTOS

1. Experimentos
2. Normas de trabajo en el laboratorio de química
3. Ácidos y bases caseros
4. Ácidos y bases en nuestro hogar
5. Análisis de los componentes del polvo para hornear
6. Análisis del gas que contiene la coca cola
7. Análisis gravimétrico de cobre precipitado con fosfato tri sódico
8. Azúcares reductores y no reductores
9. Buscando hierro en la sangre
10. Calibración de una bureta
11. Calor liberado en la cristalización del acetato de sodio
12. Carbohidratos en bananos
13. Cómo hacer crecer un árbol con hojas de plomo
14. Como hacer la serpiente del faraón
15. Como hacer recubrimientos electrolíticos
16. Cómo hacer tintas invisibles
17. Como identificar las proteina1
18. Como identificar las proteínas
19. Cómo medir ángulos de diferentes cristales
20. Cómo obtener cristales
21. Cómo purificar una sustancia impura
22. Como reconocer lana y algodón
23. Cómo se limpia la vidriería del laboratorio
24. Como se prepara engrudo de almidón
25. Como separa una mezcla de sal y pimienta
26. Comparación de cristales isomorfos.
27. Comparación de la eficiencia de jabones y detergentes de tipo Ariel y Fab
28. Comportamiento del aluminio con las bases
29. Comportamiento químico del aluminio
30. Conservación de la masa en una reacción química entre iones

31. Construcción de estructuras moleculares
32. Cromatografía usando tiza
33. Curva de calentamiento de agua con soluto
34. Destilación de la madera
35. Destilación de zumo fermentado
36. Detección de la vitamina c.en alimentos
37. Detectar la presencia de hierro en los jugos de fruta¹
38. Detectar la presencia de hierro en los jugos de frutas
39. Determinación de la densidad del gas producido por el alka seltzer
40. Determinación de los cambios de peso en el calentamiento del cobre
41. Determinación de sí el ennegrecimiento del cobre metálico indica un cambio químico de este
42. Determinación del carbono en compuestos orgánicos
43. Determinación del número de moles de agua asociadas a un mol de sulfato de cobre azul
44. Efecto de blanqueadores sobre colorantes
45. Efecto de la temperatura sobre la velocidad de reacción
46. Efecto del calentamiento del clorato de potasio
47. El agua de llave contiene gas
48. El efecto de la temperatura en la velocidad de una reacción
49. El mechero de alcohol (manejo).
50. El mechero de bunsen
51. El oscilador salino
52. Electrólisis de la sal
53. Electrólisis de sulfato de cobre acuoso
54. Electrolisis del sulfato de magnesio
55. Energía en el maní
56. Ensayos de pureza del naftaleno
57. Equilibrio entre iones cromato y dicromato
58. Equilibrio químico
59. Es el agua o el aire el responsable de la oxidación del hierro
60. Escritura mágica
61. Espectro de algunos elementos
62. Examen de la batería de una linterna
63. Experimentos con clara del huevo

64. Experimentos con hidrógeno
65. Fabricación de colbón con leche y vinagre
66. Fabricación del adhesivo a base de caseína
67. Fermentación alcohólica
68. Formación de azufre plástico
69. Fraguado del yeso (sulfato de calcio)
70. Identificación de rocas calcáreas
71. Identificación de una sustancia por sus propiedades
72. Identificación del ácido presente en el polvo para hornear
73. Indicadores ácido-base
74. Indicadores de ácidos y bases
75. Introducción a la cromatografía
76. Introducción al análisis
77. Investigación de cuál es la sustancia responsable del aumento de peso en el cobre metálico
78. Investigación de la combustión de una vela
79. Investigación de lo que ocurre al calentar sulfato de cobre
80. Investigación del gas de azufre quemado
81. Jardín químico
82. La bandera química
83. La gelatina verde a base de hierro
84. Las bases y el fenómeno de la neutralización.
85. Las monedas verdes
86. Llamas de colores
87. Los metales y la tabla periódica
88. Magia química fabriquemos vino con agua.
89. Manejo de la balanza de laboratorio
90. Manejo de la balanza digital
91. Manejo de reactivos
92. Manejo del material volumétrico, la probeta y la pipeta
93. Medición con regla y calibrador
94. Medición de volumen y masas de cilindros de hierro, cobre y aluminio
95. Medición del ph de sustancias caseras con pigmentos de flores
96. Medida del calor liberado en la combustión del mechero

97. Meteorólogo químico
98. Necesidad de oxígeno en la combustión
99. Nitrógeno en el cabello
100. Observación de las características del equipo de laboratorio
101. Obtención de jabón con aceite
102. Obtención de sulfato de cobre a partir del óxido de cobre
103. Organización de elementos en la tabla periódica
104. Poder blanqueador del hipoclorito de sodio
105. Preparación de acetato de sodio a partir del vinagre
106. Preparación de etanol y destilación
107. Preparación de la caseína para uso industrial
108. Preparación de papel para determinar polos eléctricos
109. Preparación de soluciones de hcl y naoh aprox 3 m
110. Preparación y ensayos con el reactivo de fehling
111. Preparando cola de huesos
112. Producción de acetato e hidróxido de hierro
113. Producción de azúcar a partir de formol
114. Producción de gas carbónico descomponiendo un carbonato
115. Producción de hidróxido y óxido de cobre a partir del sulfato
116. Producción de un óxido de cobre
117. Producción de un plástico de urea
118. Producir vinagre de manzanas
119. Propiedades de un coloide de arcilla
120. Propiedades del decol
121. Punto de ebullición de sustancias puras
122. Purificación del agua por destilación
123. Purificación del naftaleno por cristalización
124. Qué efecto tiene la velocidad de enfriamiento sobre el tamaño de los cristales
125. Química de frutas magulladas
126. Reacciones con sulfato de cobre
127. Reacciones del etanol con pergamano¹
128. Reacciones del etanol con pergamano
129. Reconocimiento del formol en la leche

130. Reconocimiento de la lactosa
131. Relación de masa en la reacción del calcio con un sulfato
132. Relación entre la conductividad eléctrica de una solución y su tipo de enlace
133. Se puede hacer hervir el agua enfriándola
134. Separación con sulfato de amonio de proteínas presentes en la clara de huevo
135. Separación de albuminas y globulinas de huevo
136. Separación de mezclas por destilación
137. Separación de sólidos por cristalización fraccionada
138. Separación del cobre metálico del sulfato de cobre
139. Soluciones sobre saturadas
140. Sustancias que producen la dureza del agua
141. Temperaturas de fusión y ebullición del agua pura y una mezcla
142. Un sistema redox
143. Una mezcla frigorífica
144. Una pelota de silicio
145. Una planta química
146. Uso de los materiales en el laboratorio
147. Uso del carbón activado para decolorar mezclas
148. Velocidad de reacción
149. Volúmenes por desplazamiento y cálculo de los pesos atómicos de metales