

Practical

Rubalcava Cortés Javier Roberto
Muñoz Carpio Erick David

2 de septiembre de 2017

Grupo:602

Índice

1. Objetivos.	3
2. Investigación previa.	3
2.1. Azufre.	3
2.2. Acido sulfhídrico.	3
2.3. Acido clorhídrico.	3
3. Desarrollo experimental.	4
3.1. Diagrama de flujo.	4
4. Precentación de resultados	4
5. Analisis de resultados.	5

1. Objetivos.

- Efectuaras alguna recciones quimicas.
- Escribirás las ecuaciones completas de las reacciones que efectuaras y las

2. Investigación previa.

2.1. Azufre.



Figura 1: Axufre en forma de cristal

El azufre es el elemento numero 16 de la tabla periodica, ubicado en la X familia y en el Y grupo. Tiene una masa atomica de 32.065, ademas de tener propiedades electricas de aislante y una resistencia de Z.

Se encuentra naturalmente en volcanes, cerca de aguas termales y meteoritos

Algunos de los usos que tiene el Azufre es como fertilizante ? Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Duis id sem libero. Proin vitae purus rutrum, scelerisque turpis non, aliquam massa. Pellentesque vel cursus diam. Curabitur quis ligula nec enim sodales hendrerit. Donec sed risus ipsum. Aenean molestie aliquam nisi, eu eleifend velit bibendum non. Aenean venenatis ligula facilisis, pellentesque metus a, placerat orci. Morbi nec nibh eget turpis viverra mattis quis vel leo. Nunc et ligula sollicitudin, consectetur arcu sed, cursus nisl. Fusce congue porta lorem quis fermentum. Fusce congue eu justo sit amet facilisis.

2.2. Acido sulfhídrico.

Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Duis id sem libero. Proin vitae purus rutrum, scelerisque turpis non, aliquam massa. Pellentesque vel cursus diam. Curabitur quis ligula nec enim sodales hendrerit. Donec sed risus ipsum. Aenean molestie aliquam nisi, eu eleifend velit bibendum non. Aenean venenatis ligula facilisis, pellentesque metus a, placerat orci. Morbi nec nibh eget turpis viverra mattis quis vel leo. Nunc et ligula sollicitudin, consectetur arcu sed, cursus nisl. Fusce congue porta lorem quis fermentum. Fusce congue eu justo sit amet facilisis.

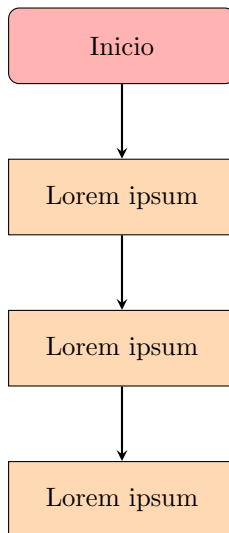
2.3. Acido clorhídrico.

Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Duis id sem libero. Proin vitae purus rutrum, scelerisque turpis non, aliquam massa. Pellentesque vel cursus diam. Curabitur quis ligula nec enim sodales hendrerit. Donec sed risus ipsum. Aenean molestie aliquam nisi, eu eleifend velit bibendum non. Aenean venenatis ligula facilisis, pellentesque metus a, placerat orci. Morbi nec

nibh eget turpis viverra mattis quis vel leo. Nunc et ligula sollicitudin, consec-
tetur arcu sed, cursus nisl. Fusce congue porta lorem quis fermentum. Fusce
congue eu justo sit amet facilisis.

3. Desarrollo experimental.

3.1. Diagrama de flujo.



4. Precentación de resultados

resultado de paso 1 El hierro tiene un color café y de asemeja al café en polvo y no tiene olor(aparente), el Azufre tiene un color verde limón sin olor(aparente).

resultado del paso 2 Los elementos mantienen sus propiedades por lo que se le considera mezcla(entre ella el color) como se puede ver en la figura 2

resultado del paso3 El hierro mantiene sus propiedades magnéticas por lo que fue una mezcla y no un compuesto + "los colores de mezclaron un poco pero se seguía separando el hierro del azufre al pasar el imán" como se puede apreciar en 3

resultado del paso4

resultado del paso5 El ácido pasó a tener un color verde-amarrillento y una parte se sedimentó. La temperatura aumentó, se liberó un gas de un olor un poco desagradable



Figura 2: La mezcla del hierro con el Azufre.



Figura 3: La mezcla del hierro con el Azufre reaccionan ante el iman.

resultado del paso6 La mezcla de ácido clorhídrico con el sólido que se formó previamente empezó a burbujear y el olor que salía del tubo de ensayo era parecido al huevo podrido además de que el aviso se volvió de un color gris oscuro a negro

5. Analisis de resultados.

Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Duis id sem libero. Proin vitae purus rutrum, scelerisque turpis non, aliquam massa. Pellentesque vel cursus diam. Curabitur quis ligula nec enim sodales hendrerit. Donec sed risus ipsum. Aenean molestie aliquam nisi, eu eleifend velit bibendum non. Aenean venenatis ligula facilisis, pellentesque metus a, placerat orci. Morbi nec nibh eget turpis viverra mattis quis vel leo. Nunc et ligula sollicitudin, consectetur arcu sed, cursus nisl. Fusce congue porta lorem quis fermentum. Fusce congue eu justo sit amet facilisis.

Lorem ipsum dolor sit amet, consectetur adipiscing elit. Duis id sem libero. Proin vitae purus rutrum, scelerisque turpis non, aliquam massa. Pellentesque vel cursus diam. Curabitur quis ligula nec enim sodales hendrerit. Donec sed risus ipsum. Aenean molestie aliquam nisi, eu eleifend velit bibendum non. Aenean venenatis ligula facilisis, pellentesque metus a, placerat orci. Morbi nec nibh eget turpis viverra mattis quis vel leo. Nunc et ligula sollicitudin, consectetur arcu sed, cursus nisl. Fusce congue porta lorem quis fermentum. Fusce

congue eu justo sit amet facilisis.