

# FORMACIÓN DE COMPUESTOS

GRUPO N° 1

CURSO: 4°B

INTEGRANTES:

- Sofía Ruiz
- Luciano Toledo
- Mateo Lucero
- Natalia Díaz

AÑO 2023

# Índice

1. Objetivos.
2. Materiales
3. Procedimiento.
4. Conclusión.

# 1- Objetivos

- Demostrar la relación que existe entre varias reacciones químicas inorgánicas por medio de reacciones de síntesis, así como obtener experimentalmente un óxido y reconocer las bases (hidróxidos) y los ácidos por medio del PH (potencial de hidrógeno).
- Analizar la reacción de la mezcla de la cinta de magnesio y agua destilada con fenolftaleína y anaranjado de metilo.
- Representar por medio de ecuaciones las reacciones que intervienen en la formación de compuestos inorgánicos.
- Establecer relaciones constructivas con los compañeros basados en el respeto y la aceptación que facilita el trabajo en equipo.

## 2- Materiales

<b>Materiales</b>	<b>Reactivos</b>
Agitador	Azufre en polvo
Tapón de hule	Cinta de magnesio
Vaso de precipitado de 50 ml	Cal
Tela de alambre con asbesto	Fenolftaleína
Cucharilla de combustión	Anaranjado de metilo
Mechero busnes	
Matraz de Erlenmeyer	
Pizeta	

### 3- Procedimiento:

Experimento 1

Pesamos la cinta de magnesio  
Y el vidrio reloj

Luego quemamos la cinta de magnesio y la pesamos

A la mezcla de cinta de magnesio con agua destilada le colocamos fenolftaleína y anaranjado de metilo

Separamos la mitad de la mezcla en dos vasos de precipitado

Luego colocamos las cenizas de magnesio en agua destilada y tomamos su PH

Medimos el PH de las mezclas



## Experimento 2

Pesamos 1g de azufre y lo colocamos en la cucharilla de combustión

Luego lo quemamos hasta que haga combustión

Colocamos la mitad de la mezcla en dos vasos de precipitado y le colocamos fenolftaleína y anaranjado de metilo

Agitamos el matraz para juntar el vapor con el agua y luego tomamos su PH

Lo llevamos a un extractor y lo metemos cuidadosamente en un matraz de Erlenmeyer con agua destilada sin tocar el agua y hasta que salga el vapor blanco

## 4- Conclusión.

La conclusión es que cuando los átomos de dos o más elementos (metales y no metales) mediante enlaces iónicos se combinan para formar compuestos, se combinan para poder conseguir una mayor estabilidad, nos puede garantizar beneficios para la salud del ser humano, detener los daños ambientales y la tierra de cultivos.

