

# INFORME DE LABORATORIO

Experimento para determinar las variaciones de pH en diferentes soluciones utilizando agua de repollo morado, como indicador casero.



- Sofia Rodríguez Montes
- Paula Manuela Camargo Bareño
- Karol Valentina Sandoval Delgado

## OBJETIVO GENERAL

- Comprender en base del experimento la escala del pH en diferentes soluciones para lograr un mejor aprendizaje del tema.

## OBJETIVOS ESPECÍFICOS MÍNIMO

- Aprender a clasificar el pH según el color que produce la sustancia.
- Identificar en qué orden del pH (ácido, neutro y base) se encuentra los distintos componentes.

## INTRODUCCIÓN

- Mediante un experimento casero vamos a distinguir el color al que cambia una sustancia cuando se le agrega el indicador natural o el ácido.

## MATERIALES

Agua de repollo morado (Indicador de pH casero)

- 0- Huevo
- 1- Jabón de ropa.
- 2- Vinagre
- 3- Bicarbonato de sodio

- 4- Jabón líquido de manos
- 5- Jugo de limón
- 6- Coca cola
- 7- Shampoo
- 8- Leche
- 9- Agua natural
- 10- Desengrasante de cocina
- 11- Tomate de guiso
- 12- Jabón líquido lavavajillas.
- 13- Antiácido
- 14- Clorox
- 15- Café

## Procedimiento

- Picamos muy bien el repollo.
- Ponemos a hervir el repollo.
- Después de dejarlo hervir lo dejamos enfriar.
- Mientras tanto ponemos las sustancias en diferentes vasos.
- Después mezclamos el agua del repollo con las diferentes sustancias.
- Después dejarlo reposar miramos que va quedando colores específicos.

### Tabla de datos

N°	Sustancia	Color	Acido, base o neutro
1	Jabón de manos	Rojo	Acido
1	Shampo	Rojo	acido
1	Limón	Rojo	acido
9	Acido	Azul	neutro
1	Tomate	Rojo	acido
	Decol	amarillo	acido
11	detergente	Azul	base

0	vinagre	Rojo	acido
13	agua	Morado	base
14	Coca cola	Morado	base
12	leche	Morado	base

## Análisis de resultados:

El análisis que nosotras pudimos darnos cuenta al hacer el experimento que cuando la sustancia que tiene muchos más químicos son ácidos por ejemplo el shampoo cogió un color rojo, mientras que el antiácido cogió el color azul.

## Registro fotográfico





## Video

[https://youtu.be/H7MvRM6\\_Hfk](https://youtu.be/H7MvRM6_Hfk)

## Conclusión

Cada una de las sustancias cambia de color acorde el grado del pH propio que obtienen, al mezclar conseguimos diferentes tipos de colores como rojos, morados y azules.