

INFORME DE LABORATORIO SOBRE EL PH

PRESENTADO POR: Sara Usaquén Y Alejandra Rincón

OBJETIVO GENERAL: Implementar un método científico casero que nos permita determinar las diferentes variaciones de pH en diferentes sustancias que encontramos en nuestro día a día.

OBJETIVO ESPECIFICOS:

- 1 Comprender que no todas las sustancias son igual de fuertes o débiles y que no tienen las mismas propiedades acidas o neutras
- 2 Aprender la importancia de la escala de pH para indicar las concentraciones
- 3 Adquirir nuevos conocimientos en base a la practica

INTRODUCCION:

En este informe de laboratorio, se quiere dar a conocer mediante un experimento casero el PH o (iones de hidrógeno) presentes en una solución o sustancia El pH se puede medir en una solución acuosa utilizando una escala de valor numérico que mide las soluciones ácidas (mayor concentración de iones de hidrógeno) y las alcalinas (base, de menor concentración) de las sustancias.

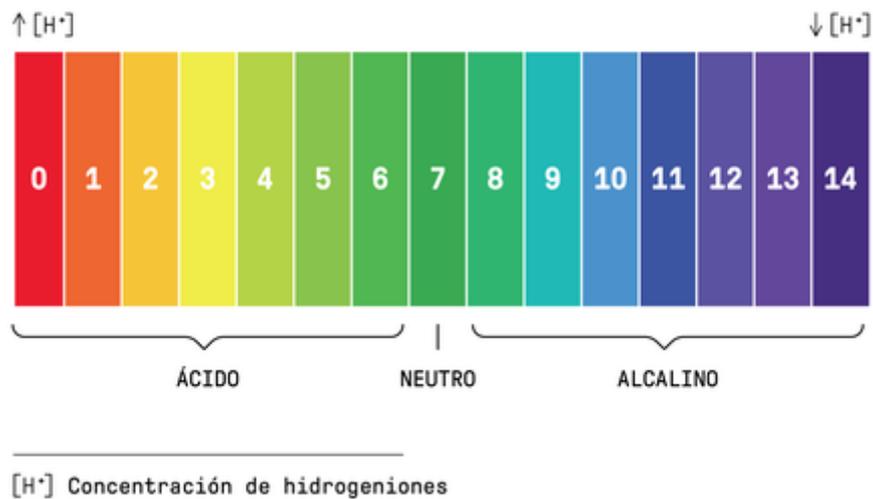
El objetivo principal de este es examinar para medir el nivel de acidez como por ejemplo sabor ácido del limón o del vinagre, por ejemplo, gracias a este sabemos que estos sabores dependen del ácido cítrico y del ácido acético

MATERIALES

Agua de repollo morado (Indicador de pH casero)

- 1- Huevo
- 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:

- 1 En primer lugar, procedemos a realizar el medidor de pH casero con repollo morado, lo cortamos en partes pequeñas y procedemos a meterlo en agua para dejarlo hervir a fuego alto durante 5 minutos, ya después de esto, el repollo expulsara una sustancia morada que es la que utilizaremos como el medidor de PH
- 2 Colocamos cada sustancia o elemento en diferentes vasos con su respectivo nombre
- 3 Procedemos a aplicar 3 milímetros del medidor de PH a cada sustancia
- 4 podemos observar los diferentes cambios en cada sustancia al ser aplicado el medidor

TABLA DE RESULTADOS

NUMERO	SUSTANCIA	COLOR	ACIDO, BASE O NEUTRO
1	Coca cola	No hubo ningún cambio	No se presenta en la tabla del pH
2	Huevo	Verde	Acido
3	Shampoo	Rosado	Acido
4	Tomate	Se intensifico su color	Acido
5	Bicarbonato	Azul	Base
6	Jabón de manos	Morado	Base

7	Jabón de platos	Negro	No se presenta en la tabla del pH
8	Desengrasante	Rojo	Acido
9	Vinagre	Rojo	Acido
10	Clorox	Amarillo	Acido
11	Antiácido	Azul	Base
12	Leche	Morado	Base
13	Jugo de limón	Rojo	Acido
14	Agua	Morado	Neutra
15	Café	No hubo cambio	No se presenta en la tabla del pH

ANALISIS DE RESULTADO:





CONCLUSION

- 1 Podemos determinar que los colores producidos por el indicador son bastante llamativos y exactos para indicar pH
- 2 El indicador formado por el repollo morado contiene un pigmento muy fácil de extraer y de utilizar como indicador de pH
- 3 Podemos concluir igualmente que con base al experimento podemos obtener algunos indicadores de pH de origen natural