

# DETERMINACION DE pH

IGNACIO SPÓSITO RIVERO

## Objetivos:

-introducimos los conceptos de ácido, base y pH

-Adquirir destrezas para el manejo seguro de material de laboratorio de física y química.

## Materiales:

- gradillas, tubos de ensayo, indicadores de pH (tiras reactivas) pHmetro, ácidos y bases de control con los que comparar.



- Procedimientos
- con el alumando dividido en grupos, asignando una gradilla a cada grupo, colocamos en tubos de ensayo las distintas de las que queremos medir el pH
- 2. procedemos a medir el pH de cada disolución utilizando varios métodos: tiras reactivas, indicador de fabricación propia, color de lombarada y pHmetro
- 3. anotamos los resultados en una tabla y establecemos conclusiones a partir de la comparación de los distintos métodos y de los valores obtenidos para cada sustancia.

Resultados: metemos las tiras reactivas en las aguas para ver el pH y da siete en las dos aguas. y después metemos el pHmetro y en la agua con sal: da 7,11 y en la dulce: 7,05.

