



ÁCIDOS Y BASES



Toda la sustancias se pueden clasificar en ácido, básico, neutro , según su nivel de pH.

ÁCIDOS



- És capaz de ceder protones (H+) a otra sustancia química.
- Conductores de la electricidad
- Son corrosivos.
- Reaccionan con óxidos metálicos para formar sal y agua.

BASES



- És capaz de separar iones de hidróxido (OH-) en una solución.
- No reaccionan con los metales.
- En disolución, conducen corriente eléctrica..
- Reaccionan con los ácidos, produciendo agua y sal.



pH

El pH es una medida de acidez o alcalinidad que indica la cantidad de iones de hidrógeno presentes en una solución o sustancia.

LA NEUTRALIZACIÓN

- ácido fuerte + base fuerte
- ácido débil + base fuerte
- ácido fuerte + base débil
- ácido débil + base débil

INDICADORES

Son disoluciones de ciertos colorantes cuyo color varía con el pH del medio.

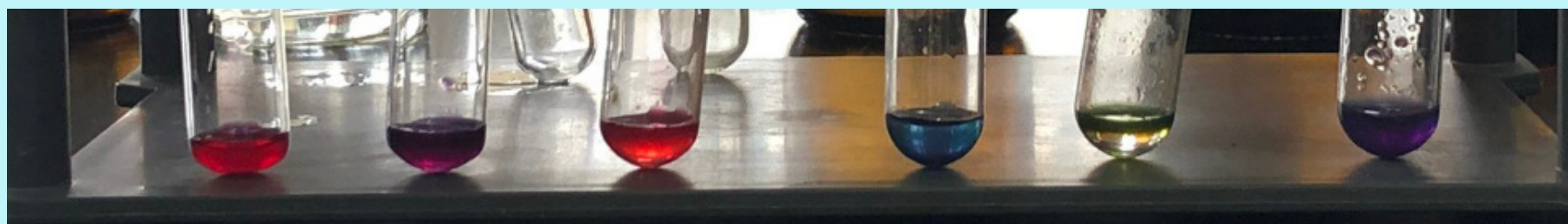
ÁCIDA

NEUTRO

ÁCIDA

BÁSICAS

NEUTRO



H Cl (aq)

Na Cl (aq)

H NO3 (aq)

NH3

NAOH

K I (aq)



La col lombarda es un indicador natural del PH porque tiene una sustancia llamada Antocianina .En esta práctica comprobaremos el nivel de ácido o base que tienen sustancias que solemos tener por casa



En conclusión todas las sustancias son ácidas , neutras o ácidas .He podido comprobar que la col lombarda es un buen indicador , ya que las sustancias probadas han cambiado de color

| Vinagre | Líquido de frenos | Lejía | W5 multiusos | Limpia muebles | Amoniaco |
|----------|-------------------|----------|--------------|----------------|----------|
| | | | | | |
| A | N | B | B | B | B |

