

Reconocimiento de ácidos y bases

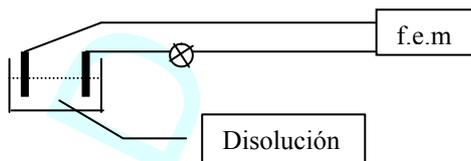
Material:

- Cables de conexión, pinzas y electrodos.
- Generador de corriente continua.
- Bombilla de linterna de 4,5 V
- Cinc.
- Cinta de magnesio.
- Carbonato de sodio.
- Papel indicador universal.
- Fenolftaleína.
- Tubos de ensayo.
- Gradilla para tubos de ensayo.
- Vasos de precipitados.
- Varilla de vidrio.
- Acidos y bases a ensayar:
 - Disolución de HCl.
 - Disolución de NaOH.
 - Vinagre.
 - Amoníaco.

Procedimiento.

Debes comprobar:

- a) Efecto de cada uno de los ácidos y bases con el papel indicador universal. Pon una gota de cada uno sobre una tira de papel indicador.
- b) Coge cuatro tubos de ensayo y pon en cada uno alrededor de un dedo de cada una de las disoluciones. Echa en cada uno una o dos gotas de disolución de fenolftaleína.
- c) La conductividad eléctrica de cada disolución. Introduce los electrodos en cada una de las disoluciones y comprueba si pasa la corriente eléctrica.



- d) Coge tres tubos de ensayo y echa un dedo de cada una de las disoluciones a estudiar. Introduce en cada uno un pedacito de cinc.
- e) Repite el apartado (c) con cinta de magnesio.
- f) Vuelve a repetir la experiencia con carbonato de sodio.

Confecciona una tabla donde pongas en cada columna el tipo de ensayo efectuado (conductividad eléctrica, acción sobre el papel indicador, acción sobre la fenolftaleína, acción sobre el cinc, acción sobre la cinta de magnesio, acción sobre el carbonato de sodio). En cada fila pondrás cada una de las cuatro sustancias que has ensayado.