LABORATORIO PREPARACION Y VALORACION DE SOLUCIONES

Prepare las soluciones indicadas por el instructor, de acuerdo con los cálculos que haya realizado y después proceda a valorarlas para saber si quedaron bien preparadas

VALORACIÓN SOLUCION DE AZUCAR

Medir en un refractómetro calibrado los °Brix de la solución de azúcar

VALORACIÓN DEL HIDRÓXIDO de SODIO

Pesar entre 0,200 y 0,250 g de biftalato de potasio (Pb), disolver con 40 ml de agua aproximadamente, adicionar 5 gotas de solución alcohólica de fenolftaleína y dejar caer desde una bureta la solución de hidróxido de sodio hasta cambio de coloración (Vb). Repetir el procedimiento mínimo 2 veces más.

Cálculo:

mMoles biftalato = Pb / 0,204

Molaridad NaOH (Mb) = mMoles biftalato / Vb

VALORACIÓN SOLUCION DE ACIDO SULFURICO

En un erlenmeyer colocar entre 10 y 25 ml (Va) de solución de ácido sulfúrico exactamente medido, adicionar 5 gotas de fenolftaleína y dejar caer desde una bureta la solución de hidróxido de sodio hasta cambio de coloración (Vb).Repetir el procedimiento 2 veces más

Cálculo:

Molaridad NaOH (Mb) = Normalidad NaOH (Nb)

Normalidad ácido sulfúrico (Na) = Vb x Nb / Va

Ensayo	1	2	3
Valoracion NaOH			
Peso biftalato de K (g) (Pb)			
Volumen NaOH (ml) (Vb)			
Resultado parcial (Mb)			
Resultado final (Mb)			
Valoracion Acido			
Volumen H_2SO_4 (ml) (Va)			
Volumen NaOH (ml) (Vb)			
Resultado parcial (Na)			
Resultado final (Na)			
Valoracion Azucar			
% m/m			
% m/v			