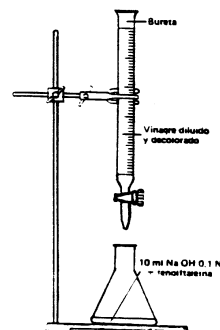


VOLUMETRIAS DE NEUTRALIZACION

Realizar una volumetría o valoración ácido-base observando la neutralización y calculando la concentración de la disolución ácida (**acidimetría**)

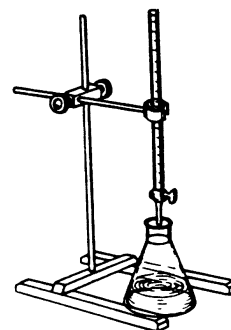
MATERIAL

Base y varilla soporte	pipeta
Nuez doble y pinzas de bureta	Probeta de 100 cm ³
Bureta	Fenolftaleína
Matraz erlenmeyer	hidróxido de sodio
Matraz aforado	cloruro de hidrógeno



Preparar una disolución 1 M de NaOH que usaremos como disolución patrón

Tomar 5 ml de la disolución problema de ácido clorhídrico y ponerlos en el matraz. Poner en la bureta **la disolución** patrón de hidróxido de sodio. Previamente enjuagarla con la misma disolución y cebar su extremo.



Añadir unas gotas de indicador (fenolftaleína, anaranjado de metilo, colorante de col lombarda) a la disolución ácida del matraz.

Ir añadiendo muy despacio la disolución de NaOH hasta observar el cambio de color del indicador. Para que se vayan mezclando bien las disoluciones ir agitando suavemente el matraz. Debe repetirse la valoración para apreciar con más precisión el punto de equivalencia.

Anotar los mililitros de disolución de NaOH gastados y calcular la concentración de la disolución de HCl. Repetir la experiencia con H₂SO₄ de concentración 1 M

CUESTIONES

- Escribe la ecuación química de la reacción que tiene lugar durante la valoración.
- Si hubiéramos utilizado NaOH 0,2 M, ¿cómo habría variado el resultado?
- ¿Como es la disolución final en el punto de equivalencia: ácida, básica o neutra? ¿Por qué?