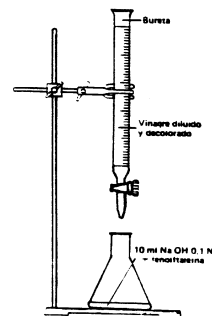


VOLUMETRIAS DE NEUTRALIZACION

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

MATERIAL

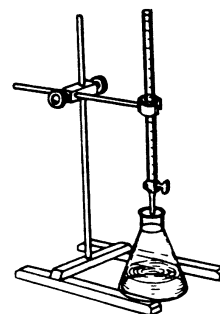
Soporte con base y varilla	Bureta de 25 cm ³
Nuez doble y pinza	Pipeta de 10 cm ³
	Fenolftaleína
Disolución de HCl de concentración desconocida	Hidróxido de sodio
	Matraz erlenmeyer
	Matraz aforado



Preparar 100 cm³ de una disolución 0,1 M de NaOH que usaremos como disolución patrón

Tomar 10 cm³ de la disolución-problema de ácido clorhídrico y ponerlos en el matraz.

Añadir unas gotas de indicador (fenolftaleína) a la disolución ácida del matraz.



Poner en la bureta la disolución patrón de hidróxido de sodio llenándola por encima del cero y luego enrasarla abriendo la llave

Ir añadiendo la disolución de NaOH al matraz muy despacio, hasta observar el cambio de color del indicador. Para que se vayan mezclando bien las disoluciones ir agitando suavemente el matraz. Si es posible, debe repetirse la valoración para apreciar con más precisión el viraje del indicador que indica el final de la reacción.

Anotar el volumen de disolución de NaOH utilizado y calcular la concentración de la disolución de HCl.

CUESTIONES

- Si hubiéramos valorado 20 cm³ de la disolución ácida desconocida, ¿cómo habría variado el experimento?
- Si hubiéramos utilizado NaOH 0,2 M ¿cómo habría variado el resultado?
- Escribe la ecuación química de la reacción que tiene lugar durante la valoración.
- Calcula la concentración molar del ácido analizado.