

El escenario

Tema	Química analítica/Determinación de la concentración exacta de HCl
Duración	3:12
Objetivo principal	Mostrar cómo funciona el proceso de titulación
Objetivos detallados	
Estructura y descripción de los experimentos:	
1. Introducción	Descripción: El objetivo de este experimento es entender el proceso de titulación
2. Tema principal	Descripción: ¿Qué es el proceso de titulación?
Parte 1	
(0:40), Experimento 1 (0:42)	<p>Materiales: HCl, NaOH, fenolftaleína, pipetas y buretas</p> <p>Descripción: Agregar 10 mL de HCl 0,1 M en un vaso de precipitados y agregar agua hasta un volumen de 50 mL, luego agregar unas gotas de fenolftaleína. Titular con una solución de NaOH normalizada para determinar la concentración exacta de HCl. La solución comienza a volverse rosa cuando el pH llega a 7, lo que indica que la base neutralizó el ácido.</p> <p>Preguntas: ¿En qué momento se ha logrado la titulación ácida? – Cuando la solución empiece a ponerse rosa.</p> <p>Conclusiones: La titulación es una técnica en la que se utiliza una solución de concentración conocida para determinar la concentración de una solución desconocida.</p>
3. Resumen, evaluación y notas	<p>Aplicaciones: El procesamiento de alimentos, la fabricación de productos químicos y la fabricación de productos farmacéuticos son las tres empresas del sector manufacturero que dependen en gran medida de los métodos de valoración. Estos se utilizan en varias áreas importantes, incluida la investigación y el desarrollo de productos, el control de calidad y la producción a gran escala.</p> <p>Nivel: Escuela secundaria</p>