

scenár

Predmet	Analytická chémia/Stanovenie presnej koncentrácie HCl
Dĺžka	3:12
Hlavné ciele	Ukazuje, ako fungujú titrácie
Podrobné ciele	
Štruktúra a popis experimentov:	
1. Úvod	Popis: Cieľom tohto experimentu je pochopiť proces titrácie
2. hlavný predmet	Popis: Aký je proces titrácie?
Časť 1	
(0:40) Experiment 1 (0:42)	<p>Pomôcky: HCl, NaOH, fenolftaleín, pipety, byrety</p> <p>Popis: Pridajte 10 ml 0,1 M HCl do kadičky a pridajte vodu do objemu 50 ml, potom pridajte niekoľko kvapiek fenolftaleínu. Na stanovenie presnej koncentrácie HCl sa titruje normalizovaným roztokom NaOH.</p> <p>Roztok práve začína ružovieť, keď pH dosiahne 7, čo naznačuje, že zásada neutralizuje kyselinu.</p> <p>Otázky: V akom bode bola dosiahnutá titrácia kyseliny? – Keď sa roztok zmení na ružový.</p> <p>Záver: Titrácia je technika, pri ktorej sa na stanovenie koncentrácie neznámeho roztoku používa roztok známej koncentrácie.</p>
3. Zhrnutie, vyhodnotenie poznámky	<p>Aplikácia: Spracovanie potravín, chemická výroba a farmaceutická výroba sú tri podniky vo výrobnom sektore, ktoré sa vo veľkej miere spoliehajú na metódy titrácie. Používajú sa v niekoľkých dôležitých oblastiach vrátane výskumu a vývoja produktov, kontroly kvality a výroby vo veľkom meradle.</p> <p>Úroveň: stredná škola</p>