

scenár

Predmet	Analytická chémia/Stanovenie presnej koncentrácie roztoku H₂SO₄
Dĺžka	2:33
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	
Experiment 1 (0:42)	<p>(0:40) Popis : Pridajte 20 ml H₂SO₄ do kadičky a potom pridajte niekoľko kvapiek fenolftaleínu .</p> <p>Stanovenie presnej koncentrácie H₂SO₄ 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. Použitie indikátora, ako je fenolftaleín, pomáha identifikovať, kedy zásada neutralizuje kyselinu.</p>
3. Zhrnutie, vyhodnotenie a poznámky	<p>Použitie: Titráciou možno analyzovať čistotu a obsah. Podporuje prípravu farmaceutických produktov a výrobu bionafty z rastlinného oleja.</p> <p>Vo veľkej miere sa používa pri vývoji produktov a kontrole kvality. Pri spracovaní potravín kyslá alebo zásaditá titrácia určuje kyslosť ovocnej šťavy.</p> <p>Úroveň: stredná škola</p>