

# Obsah

Předmluva	3.5.2	Běžné operace s roztoky
Seznam symbolů	3.5.3	Analytické postupy dělení kationtů a aniontů
1. Úvod	3.5.4	Skupinové reakce iontů
2. Teoretické základy analytických metod	3.5.4.1	Skupinové reakce kationtů
2.1 Analytické reakce (rozdělení reakcí)	3.5.4.2	Skupinové reakce aniontů
2.2 Chemická rovnováha	3.5.5	Selektivní reakce kationtů
2.3 Acidobazické reakce	3.5.6	Selektivní reakce aniontů
2.3.1 Arrheninova, Brönstedova a Lewisova teorie kyselin a zásad	3.5.7	Dělení skupin kationtů
2.3.2 Disociační konstanty protolytických rovnováh	3.6	Kvalitativní chemická analýza organických látek
2.3.3 Vodíkový exponent pH	4.	Kvantitativní chemická analýza
2.3.4 Výpočet pH roztoků silných kyselin a zásad	4.1	Odebírání, úprava a převádění vzorku do roztoku
2.3.5 Výpočet pH roztoků slabých jednosytných kyselin a zásad	4.2	Vážení vzorku na analytických vahách
2.3.6 Výpočty pH vícesytných kyselin a zásad	4.3	Vázková analýza
2.3.7 Výpočty pH hydrolyzovaných solí	4.3.1	Základní operace vázkové analýzy
2.3.8 Výpočet pH směsi slabé jednosytné kyseliny a konjugované zásady	4.3.2	Výpočet obsahu hledané složky
2.3.9 Výpočet pH amfolytů	4.4	Odměrná analýza
2.3.10 Tlumivé roztoky	4.4.1	Základní pojmy v odměrné analýze
2.4 Srážecí reakce	4.4.2	Obecný postup při odměrné analýze
2.4.1 Součinné rozpustnosti	4.4.3	Neutralizační (acidobazické) titrace
2.4.2 Výpočet rozpustnosti čistých, málo rozpustných látek	4.4.3.1	Odměrné roztoky v acidimetrii a alkalimetrii
2.4.3 Ovlivňování rozpustnosti málo rozpustných látek	4.4.3.2	Neutralizační (acidobazické) indikátory
2.4.4 Vlastnosti a tvorba sraženin	4.4.3.3	Titrační křivky a volba indikátoru
2.5 Komplexotvorné reakce	4.4.3.4	Příklady neutralizačních (acidobazických) stanovení
2.5.1 Komplexotvorné rovnováhy	4.4.3.5	Acidobazické titrace v nevodných prostředích
2.5.2 Využití komplexotvorných reakcí v analytické chemii	4.4.4	Metody založené na vzniku málo rozpustných sloučenin (srážecí titrace)
2.6 Oxidačně-redukční reakce	4.4.4.1	Argentometrické titrace
2.6.1 Oxidačně-redukční rovnováhy	4.4.5	Komplexotvorné titrace
2.6.2 Ovlivnění oxidačně-redukčního potenciálu	4.4.5.1	Chelatometrie
2.6.3 Katalytické a indukované reakce	4.4.5.2	Merkurimetrie a jiné metody
3. Kvalitativní chemická analýza	4.4.6	Oxidačně-redukční titrace
3.1 Důkazschopnost analytických reakcí	4.4.6.1	Indikace oxidačně-redukčních titrací
3.2 Základní postup při kvalitativní chemické analýze	4.4.6.2	Oxidimetrické metody
3.3 Příprava roztoků a činidel a čistota chemikálií	4.4.6.3	Reduktometrické metody
3.4 Předběžné zkoušky	5.	Hodnocení analytických výsledků
3.5 Kvalitativní anorganická analýza na mokré cestě	5.1	Chyby analytických stanovení
3.5.1 Převádění pevného vzorku do roztoku	5.1.1	Náhodné chyby
	5.1.2	Soustavné chyby
	5.1.3	Hrubé chyby
	6.	Tabulková část
	7.	Literatura