

## O b s a h

1. Měření pH ve směsných a nevodných rozpouštědlech	str. 2
1.1. Základní definice a základní vztahy	" 2
1.2. Standardizace potenciálů elektrod	"
1.3. Uspořádání experimentu	" 9
1.4. Závěr	" 10
2. Bodensteinova metoda kvazistacionárních koncentrací	" 12
3. Metody analýzy reagující soustavy	" 21
4. Metody určování reakčních řádů izolovaných reakcí	" 30
5. Závislost rychlostních konstant na podmínkách pokusu	" 35
5.1. Teplotní závislost rychlostní konstanty	" 35
5.2. Závislost rychlostní konstanty na tlaku	" 42
5.3. Závislost rychlostní konstanty na dielektrické konstantě rozpuštědla a iontové síle roztoku	" 44
6. Využití kinetických měření pro studium reakčních mechanismů iontových reakcí	" 49
Dodatek	" 54
Seznam použité literatury	" 59