

# OBSAH

Předmluva .....	8
Seznam nejdůležitějších symbolů a zkratek .....	10
1. Úvod .....	13
1.1. Vývoj NMR spektroskopie .....	13
1.2. Kvalitativní a kvantitativní NMR spektroskopie .....	17
2. Základní vztahy v NMR spektroskopii .....	20
2.1. Nukleární magnetická rezonance .....	20
2.2. Pulsní NMR spektroskopie s Fourierovou transformací .....	24
2.3. NMR spektrum .....	27
3. Relaxace .....	30
3.1. Vlastnosti měřeného systému .....	31
3.2. Spektrální hustota a autokorelační funkce .....	31
3.3. Relaxační časy $T_1$ a $T_2$ .....	33
3.4. Aditivita relaxačních časů .....	36
3.5. Solomonovy rovnice a nukleární Overhauserův efekt .....	40
3.6. Závěry pro kvantitativní NMR analýzu .....	43
4. Pulsní NMR spektrometr a kvantitativní NMR analýza .....	45
4.1. Rozlišovací schopnost NMR spektrometru .....	45
4.2. Citlivost NMR spektrometru .....	47
4.2.1. Testy citlivosti .....	49
4.2.1.1. $^1\text{H}$ test na ethylbenzen .....	49
4.2.1.2. $^{13}\text{C}$ test na hexadeuterobenzen .....	50
4.2.1.3. $^{13}\text{C}$ test na sacharosu .....	51
4.3. Vlastnosti NMR spektrometru ovlivňující hodnotu poměru ( $S/N$ ) .....	52
4.4. Počítač a jeho vybavení .....	53
4.4.1. Vzorkovací frekvence, šířka snímaného spektra a akviziční čas .....	55
4.4.2. Maximální hodnota poměru ( $S/N$ ) .....	56
4.4.3. Měření malých signálů v přítomnosti silného signálu .....	57
4.5. NMR experiment .....	60
5. Optimalizace nastavení parametrů při kvantitativní FT NMR analýze ..	63
5.1. Určení optimálních velikostí opakovacího času a sklápěcího úhlu (délky pulsu) .....	64
5.1.1. Dosažení maximálního poměru ( $S/N$ ) .....	65

5.1.2.	Dosažení maximální hodnoty poměru ( <i>S/N</i> ) při zachování správnosti měření relativních intenzit NMR signálů .....	67
5.1.3.	Vliv NOE na systematickou chybu měření kvantitativních NMR spekter ..	68
5.1.4.	Relaxační činidla .....	69
5.2.	Úprava FID před Fourierovou transformací .....	75
5.2.1.	Exponenciální násobení a volba akvizičního času .....	76
5.2.2.	Doplňování nulami .....	77
5.3.	Zpracování NMR spektra po FT transformaci .....	78
5.3.1.	Korekce intenzit signálů v NMR spektru .....	80
5.3.2.	Fázové korekce .....	80
5.3.3.	Nastavování nulové linie (nulování základní čáry) .....	83
5.3.4.	Automatické nastavování fázových korekcí .....	83
5.4.	Integrace spektra .....	84
5.4.1.	Výběr integračních metod .....	84
5.4.1.1.	Použití výšek signálů .....	84
5.4.1.2.	Sečtení intenzit digitalizovaných bodů signálu .....	86
5.4.1.3.	Interpolační metody .....	86
5.4.1.4.	Analýza pásů .....	86
5.4.1.5.	Určení intenzity signálu z výkonového spektra .....	87
5.4.1.6.	Analogový zápis digitální integrace .....	88
5.4.2.	Výběr integračních oblastí .....	88
6.	Použití NMR spektroskopie v kvantitativní analýze .....	91
6.1.	Metodologický postup při kvantitativní NMR analýze .....	92
6.2.	Kvalitativní rozbor spektra a výběr vhodných signálů .....	92
6.2.1.	Jaderná receptivita .....	93
6.2.2.	Výběr vhodných signálů pro kvantitativní analýzu .....	96
6.3.	Příprava vzorků pro měření .....	100
6.3.1.	Rozpouštědla v NMR spektroskopii .....	100
6.3.2.	Volba standardu .....	106
6.3.2.1.	Standardy pro určování chemických posunů .....	106
6.3.2.1.1.	Externí standardizace .....	107
6.3.2.2.	Standardy pro kvantitativní analýzu .....	110
6.4.	Metody kvantitativní NMR analýzy .....	111
6.4.1.	Stanovení molekulární hmotnosti a elementární analýza pomocí NMR spektroskopie .....	111
6.4.2.	Metody výpočtu kvantitativního složení směsi .....	114
6.4.3.	Typová NMR analýza .....	117
6.4.3.1.	Metody založené na výsledcích $^1\text{H}$ NMR spektroskopie .....	118
6.4.3.2.	Postupy založené na kombinaci $^1\text{H}$ , $^{13}\text{C}$ NMR výsledků s jinými metodami ..	122
6.4.3.3.	Použití vícepulsních a editačních technik při kvantitativní NMR analýze vzorků fosilních paliv .....	126
6.4.4.	Izotopové složení .....	128

6.4.4.1.	Nepřímé stanovení stupně deuterace .....	129
6.4.4.2.	Metody přímého stanovení deuteria .....	130
6.5.	Kvantitativní in vivo spektroskopie .....	133
6.5.1.	Kvantitativní in vivo $^{31}\text{P}$ NMR spektroskopie .....	134
7.	Využití některých fyzikálně chemických a chemických reakcí při kvantitativní analýze .....	139
7.1.	Stanovení vodíku ve skupinách -OH, -NH, -SH, -COOH .....	139
7.1.1.	Využití dynamických vlastností vodíkové vazby k jejímu stanovení ...	140
7.1.2.	Využití chemických reakcí pro stanovení aktivního vodíku a heteroatomů ve funkčních skupinách .....	143
7.1.2.1.	Silylační reakce .....	144
7.1.2.2.	Acetylační reakce .....	147
7.1.2.3.	Methylační reakce .....	148
7.1.2.4.	Reakce hexafluoroacetonu .....	149
7.1.2.5.	Reakce trichloracetylisokyanátu .....	151
7.1.2.6.	Ostatní derivatizační reakce .....	153
7.2.	Posunová činidla .....	153
7.2.1.	Lanthanoidová posunová činidla .....	154
7.2.2.	Chirální lanthanoidová činidla .....	157
7.2.3.	Binukleární lanthanoidová posunová činidla .....	157
7.3.	Ostatní metody kvantitativní NMR analýzy .....	158
<b>Rejstřík</b>	.....	163