

# OBSAH

<b>TEORETICKÉ PRINCIPY LABORATORNÍCH METOD .....</b>	<b>15</b>
<b>1. ZÁKLADY LABORATORNÍCH TECHNIK.....</b>	<b>17</b>
1.1 ODBĚR BIOLOGICKÉHO MATERIÁLU .....	17
1.1.1 Odběr krve .....	17
1.1.2 Odběr moči.....	18
1.2 ÚPRAVA BIOLOGICKÉHO MATERIÁLU.....	18
1.2.1 Homogenizace a mletí .....	18
1.2.2 Extrakce.....	19
1.2.3 Vysolování.....	20
1.3 CENTRIFUGACE.....	20
1.4 VÁŽENÍ.....	22
1.5 MĚŘENÍ OBJEMU KAPALIN .....	23
1.5.1 Pipetování.....	27
1.6 PŘÍPRAVA ROZTOKŮ .....	30
1.7 MÍCHÁNÍ.....	30
1.8 OHŘEV.....	31
1.9 SUŠENÍ.....	31
1.10 ZAŘÍZENÍ CHEMICKÉ LABORATOŘE .....	32
1.10.1 Materiálové vybavení laboratoře .....	32
1.10.1.1 Pomůcky ze skla .....	32
1.10.1.2 Pomůcky z porcelánu .....	32
1.10.1.3 Pomůcky z gumy a plastu .....	32
1.10.1.4 Jiné pomůcky .....	32
1.10.2 Přístrojové vybavení.....	32
1.11 CHEMIKÁLIE .....	33
1.11.1 Kvalita chemikálií.....	33
1.11.2 Toxicita chemikálií.....	33
1.11.3 Komerční soupravy a jejich využití .....	35
<b>2. FUNKCE JEDNÉ REÁLNÉ PROMĚNNÉ .....</b>	<b>36</b>
2.1 FUNKCE.....	36
2.2 LINEÁRNÍ FUNKCE .....	36
2.3 KVADRATICKÁ FUNKCE .....	37
2.4 HYPERBOLA .....	38
2.5 EXTRÉMY FUNKCÍ.....	39
2.6 EXPONENCIÁLNÍ A LOGARITMICKÉ FUNKCE .....	40
2.6.1 Exponenciální funkce .....	40
2.6.2 Logaritmická funkce .....	41
2.6.2.1 Pravidla pro výpočet logaritmů.....	42

<b>3.</b>	<b>VYJADŘOVÁNÍ SLOŽENÍ SMĚSÍ</b>	44
3.1	HMOTNOSTNÍ ZLOMEK	44
3.2	OBJEMOVÝ ZLOMEK	45
3.3	HMOTNOSTNÍ KONCENTRACE	45
3.4	LÁTKOVÁ KONCENTRACE	46
3.5	ŘEDĚNÍ	48
3.5.1	Hmotnostní zlomek	48
3.5.2	Koncentrace látkového množství	49
3.6	KALIBRAČNÍ KŘIVKA A VÝPOČTY VE SPEKTROFOTOMETRII	50
<b>4.</b>	<b>CHEMICKÉ ROVNOVÁHY</b>	54
4.1	HMOTNOSTNÍ A NÁBOJOVÁ BILANCE	54
4.1.1	Hmotnostní bilance	54
4.1.2	Nábojová bilance	55
4.2	ACIDOBAZICKÉ ROVNOVÁHY	56
4.2.1	Disociační konstanta	56
4.2.2	Iontový součin vody a vodíkový exponent	57
4.2.3	Obecné vztahy mezi složkami v roztocích kyselin a zásad	58
4.2.4	Výpočet pH roztoků silných jednosytných kyselin a zásad	60
4.2.5	Výpočet pH roztoků slabých jednosytných kyselin a zásad	61
4.2.6	Hydrolýza solí	63
4.2.7	Distribuční diagram	66
4.2.8	Pufrační systémy	68
4.2.9	Pufrační kapacita	71
4.2.10	Polyprotické systémy	73
4.3	REDOXNÍ ROVNOVÁHY	75
4.3.1	Podmíněný potenciál $E^\circ$	76
4.4	SRÁŽECÍ ROVNOVÁHY	78
4.4.1	Etylen glykol a močové konkrementy	79
4.4.2	Toxicita sulfidu kademnatého	82
4.5	KOMPLEXOTVORNÉ ROVNOVÁHY	84
<b>5.</b>	<b>ANALYTICKÉ METODY</b>	86
5.1	OPTICKÉ ANALYTICKÉ METODY	86
5.1.1	Ultrafialová a viditelná spektrometrie (UV – VIS)	87
5.1.1.1	Metody a instrumentace	90
5.1.1.2	Analytické využití	91
5.2	CHROMATOGRAFIE	91
5.2.1	Plynová chromatografie	92
5.2.2	Kapalinová chromatografie a vysoce účinná kapalinová chromatografie (HPLC)	96
5.2.3	Tenkovrstvá chromatografie	98
5.3	ODMĚRNÁ ANALÝZA	99
5.3.1	Provedení titrací	100

5.3.2	Druhy titrací.....	100
5.3.3	Indikace bodu ekvivalence .....	101
5.3.4	Acidobazické titrace .....	101
5.3.5	Chemická indikace bodu ekvivalence.....	102
5.3.5.1	Volba indikátoru .....	103
5.3.6	Indikace bodu ekvivalence instrumentálními metodami .....	103
5.3.7	Titrační křivky acidobazických titrací a titrace polyprotických systémů .	104
5.3.8	Výpočet koncentrace stanovované látky při acidimetrických titracích .	107
5.4	POTENCIOMETRIE .....	108
5.4.1	Druhy elektrod .....	108
5.4.1.1	Skleněná elektroda.....	109
5.4.2	Analytické využití potenciometrie.....	110
5.5	IMUNOCHEMICKÉ METODY .....	110
5.5.1	Kvalitativní imunoprecipitační křivka .....	111
5.5.2	Imunoprecipitační metody.....	111
5.5.3	Imunoprecipitační reakce v gelu .....	111
5.5.3.1	Jednoduchá radiální imunodifúze dle Manciniové.....	112
5.5.3.2	Elektroimunodifúze.....	112
5.5.3.3	Dvojitá radiální imunodifúze dle Ouchterlonyho .....	113
5.5.3.4	Imunoelektronoforéza.....	113
5.5.4	Imunoprecipitační reakce v roztoku.....	114
5.5.5	Imunometody s markery.....	115
5.5.5.1	Enzymová imunoanalýza.....	115
5.5.5.2	Radioimunoanalýza.....	116
5.5.5.3	Fluorescenční imunoanalýza .....	117
5.5.5.4	Luminiscenční metody .....	117
5.5.6	Další imunochemické techniky.....	118
5.6	ELEKTROMIGRAČNÍ METODY .....	119
5.6.1	Dělení elektroforetických metod .....	119
5.6.1.1	Dle efektivity pohyblivosti separované látky .....	119
5.6.1.2	Dle plošného uspořádání gelu .....	121
5.6.1.3	Dle povahy gelu.....	122
5.6.2	Vyhodnocení elektroforézy.....	124
5.6.2.1	Detekce.....	124
5.6.2.2	Sušení a uchovávání gelů.....	124
5.6.2.3	Vyhodnocování pomocí denzitometru .....	125
5.6.3	Praktické využití elektroforetických metod.....	125

<b>NÁVODY K PRAKTICKÝM CVIČENÍM .....</b>	127
<b>1. ZOLLINGER-ELLISONŮV SYNDROM .....</b>	128
1.1 PRACOVNÍ POSTUP ANALÝZY.....	129
1.1.1 Standardizace odměrného roztoku hydroxidu sodného na kyselinu šťavelovou.....	129
1.1.1.1 Stanovení vylučování kyseliny chlorovodíkové.....	131
1.2 ZPRACOVÁNÍ VÝSLEDKŮ .....	132
1.2.1 Standardizace odměrného roztoku NaOH .....	132
1.2.2 Výpočet hodnot BVK a MVK.....	133
<b>2. STANOVENÍ ENZYMOVÉ AKTIVITY A MICHAELISOVY KONSTANTY LDH V BIOLOGICKÉM MATERIÁLU .....</b>	135
2.1 LAKTÁTDEHYDROGENÁZA: KLINIKA A METABOLIZMUS .....	135
2.2 OBECNÉ PRINCIPY IZOLACE PROTEINŮ .....	138
2.2.1 Homogenizace.....	138
2.2.2 Extrakce.....	138
2.2.3 Precipitace .....	138
2.2.4 Centrifugace.....	138
2.3 IZOLACE LAKTÁTDEHYDROGENÁZY ZE SRDEČNÍHO SVALU.....	139
2.4 STANOVENÍ KATALYTICKÉ AKTIVITY A MICHAELISOVY KONSTANTY LDH PRO LAKTÁT .....	140
2.4.1 Příprava vzorku pro stanovení aktivity a Michaelisovy konstanty LDH pro laktát.....	140
2.5 ZPRACOVÁNÍ NAMĚŘENÝCH EXPERIMENTÁLNÍCH DAT.....	141
2.5.1 Stanovení aktivity LDH .....	141
2.5.2 Stanovení Michaelisovy konstanty LDH pro laktát .....	141
<b>3. ANALÝZA VYBRANÝCH PARAMETRŮ LIPIDOVÉHO METABOLIZMU .....</b>	143
3.1 LIPIDOVÝ METABOLIZM .....	143
3.2 PŘÍPRAVA VZORKU K ANALÝZE .....	145
3.2.1 Stanovení hladiny celkového cholesterolu .....	146
3.2.2 Stanovení hladiny HDL cholesterolu.....	146
3.2.3 Stanovení hladiny triacylglycerolů.....	148
3.2.4 Stanovení hladiny LDL cholesterolu .....	149
3.3 ELEKTROFORÉZA LIPOPROTEINŮ.....	150
3.3.1 Agarózový gel .....	150
3.3.2 Příprava a aplikace vzorku .....	150
3.3.3 Příprava a provedení elektroforézy.....	150
3.3.4 Ukončení elektroforézy .....	150
3.3.5 Barvení a odbarvování .....	151
3.3.6 Promývání a sušení .....	151
3.3.7 Skenování .....	151
3.4 INTERPRETACE ELEKTROFOREOGRAMU .....	151
3.4.1 Klasifikace podle Fredricksona.....	151

<b>4.</b>	<b>IDENTIFIKACE A STANOVENÍ IZOELEKTRICKÉHO BODU</b>	
	<b>AMINOKYSELIN</b>	154
4.1	KLINICKÉ A PATOBIOCHEMICKÉ ASPEKTY METABOLIZMU AMINOKYSELIN	154
4.2	ELEKTROCHEMICKÉ VLASTNOSTI AMINOKYSELIN	154
4.2.1	Izoelektrický bod aminokyselin	155
4.3	DĚLENÍ AMINOKYSELIN CHROMATOGRAFIÍ NA TENKÉ VRSTVĚ	155
4.4	POTENCIOMETRICKÁ TITRACE AMINOKYSELIN	155
4.5	IDENTIFIKACE NEZNÁMÉ AMINOKYSELINY POMOCÍ TLC	156
4.6	POTENCIOMETRICKÁ TITRACE NEZNÁMÉ AMINOKYSELINY	157
4.7	ZPRACOVÁNÍ VÝSLEDKŮ	158
4.7.1	TLC	158
4.7.2	Potenciometrická titrace neznámé aminokyseliny	158
<b>5.</b>	<b>ZÁKLADNÍ PRINCIPY IMUNOCHEMICKÝCH METOD</b>	161
5.1	IMUNOCHEMICKÉ METODY PRECIPITAČNÍ	161
5.1.1	Imunoprecipitace v roztoku	161
5.1.2	Imunoprecipitace v gelu	162
5.2	IMUNOCHEMICKÉ METODY S MARKERY	162
5.3	DALŠÍ IMUNOCHEMICKÉ METODY	162
5.4	URČOVÁNÍ DRUHOVÉ PŘÍSLUŠNOSTI	162
5.4.1	Příprava agarázového gelu k analýze	162
5.4.2	Ředění vzorku geometrickou řadou	163
5.4.3	Ouchterlonyho metoda dvojité imunodifuze	163
5.5	VYHODNOCENÍ VÝSLEDKŮ	165
5.6	STANOVENÍ KREVNÍCH SKUPIN	165
5.1	STANOVENÍ C-REAKTIVNÍHO PROTEINU	167
<b>6.</b>	<b>KVANTITATIVNÍ STANOVENÍ A ELEKTROFORÉZA PROTEINŮ KREVNÍ PLAZMY</b>	170
6.1	PŘÍPRAVA VZORKŮ K ANALÝZE	170
6.1.1	STANOVENÍ PROTEINŮ	170
6.1.1.1	Stanovení celkové bílkoviny biuretovou reakcí	171
6.1.1.2	Stanovení bílkovin dle Lowryho	172
6.2	ELEKTROFORÉZA SÉROVÝCH PROTEINŮ	173
6.2.1	Agarázový gel	173
6.2.2	Příprava a aplikace vzorku	173
6.2.3	Vlastní elektroforéza	173
6.2.4	Ukončení elektroforézy	173
6.2.5	Barvení a odbarvování	173
6.2.6	Promývání a sušení	174
6.2.7	Skenování	174
6.3	INTERPRETACE ELEKTROFOREOGRAMU	175

<b>7.</b>	<b>BIOCHEMICKÉ VYŠETŘENÍ JATERNÍCH FUNKCÍ</b>	177
7.1	JÁTRA A JEJICH FUNKCE	177
7.1.1	Biochemické vyšetření jater	177
7.1.2	Testy propustnosti a integrity membrán hepatocytu	178
7.1.3	Testy na poruchy produkce a vylučování žluče	178
7.1.3.1	Alkalická fosfatáza	178
7.1.3.2	$\gamma$ -Glutamyltransferáza	179
7.1.3.3	Bilirubin	179
7.1.4	Biochemické vyšetření nutričního stavu	179
7.1.4.1	Malnutrice	180
7.1.4.2	Obezita	180
7.1.4.3	Plazmatické proteiny	180
7.2	STANOVENÍ KATALYTICKÉ KONCENTRACE JATERNÍCH ENZYMU	181
7.2.1	Alaninaminotransferáza	181
7.2.2	Aspartátaminotransferáza	181
7.2.3	$\gamma$ -Glutamyltransferáza	184
7.2.4	Alkalická fosfatáza	185
<b>8.</b>	<b>ANALÝZA MOČI A MOČOVÉHO SEDIMENTU</b>	188
8.1	MĚŘENÍ GLOMERULÁRNÍ FILTRACE A STANOVENÍ CLEARANCE ENDOGENNÍHO KREATININU	190
8.1.1	GFR a clearance kreatininu	190
8.1.2	Stanovení kreatininu Jaffeho metodou	191
8.1.3	Fyzikální vyšetření moči	192
8.1.4	Chemické vyšetření moči	192
8.1.5	Vyšetření močového sedimentu	192
8.1.6	Základní pravidla pro správný odběr moči	192
8.2	PRACOVNÍ POSTUP EXPERIMENTÁLNÍ ČÁSTI	193
8.2.1	Stanovení clearance endogenního kreatininu Jaffeho metodou	193
8.2.2	Fyzikální vyšetření moči	194
8.2.3	Chemické vyšetření moči	194
8.2.3.1	Chemické vyšetření diagnostickými proužky	194
8.2.3.2	Chemické vyšetření moči mokrou cestou	195
8.2.4	Vyšetření močového sedimentu	197
8.2.5	Porovnání rozpustnosti vápenatých solí v kyselém a zásaditém prostředí	198
<b>9.</b>	<b>PUFRAČNÍ KAPACITA A VYŠETŘENÍ ACIDOBАЗICKÉ ROVNOVÁHY</b>	201
9.1	STANOVENÍ PUFRAČNÍ KAPACITY FOSFÁTOVÉHO PUFRU	201
9.1.1	Titrační křivka	201
9.1.2	Fosfátový a bikarbonátový pufr	202
9.1.3	Bílkovinné pufrační systémy	203
9.1.4	Pufrační kapacita krve	204
9.2	PRACOVNÍ POSTUP	204

<b>9.3</b>	<b>VYŠETŘENÍ ACIDOBАЗICKÉ ROVNOVÁHY DLE ASTRUPA .....</b>	<b>209</b>
9.3.1	Pracovní postup .....	209
9.3.2	Uspořádání experimentu.....	210
9.3.3	Odběr kapilární krve.....	210
9.3.4	Interpretace parametrů ABR: .....	210
9.3.4.1	pH.....	210
9.3.4.2	pCO <sub>2</sub> .....	210
9.3.4.3	Standardní bikarbonát HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> .....	211
9.3.4.4	Přebytek bází (base excess, BE) .....	211
9.3.4.5	Anion gap (AG) .....	211
9.3.4.6	pO <sub>2</sub> .....	211
<b>10.</b>	<b>ORÁLNÍ GLUKÓZOVÝ TOLERANČNÍ TEST (OGTT).....</b>	<b>213</b>
10.1	PROVEDENÍ OGTT.....	213
10.2	HODNOCENÍ OGTT .....	214
10.3	STANOVENÍ GLYKÉMIE .....	216
10.4	NÁPLŇ PRAKTIČKÉHO CVIČENÍ .....	217
10.4.1	OGTT.....	217
10.4.2	Fotometrické stanovení glukózy v plazmě .....	218
10.5	VYHODNOCENÍ.....	219
<b>11.</b>	<b>TOXIKOLOGICKÁ VYŠETŘENÍ V MEDICÍNĚ: METABOLICKÉ ASPEKTY PŘÍJMU ETANOLU .....</b>	<b>222</b>
11.1	FUNKCE JATER Z POHLEDU BIOCHEMIE .....	222
11.1.1	Biotransformační a detoxikační funkce .....	223
11.2	METABOLIZMUS ETANOLU .....	224
11.2.1	Akutní účinky etanolu .....	225
11.2.2	Alkoholtestery .....	225
11.3	NÁPLŇ PRAKTIČKÉHO CVIČENÍ .....	226
11.3.1	Důkaz přítomnosti etanolu ve vydechovaném vzduchu .....	226
<b>Seznam příloh:</b>		
PŘÍLOHA 1: DVOJITĚ RECIPROKÉ VYNESENÍ .....	229	
PŘÍLOHA 2: ANALÝZA TITRAČNÍ KŘIVKY METODOU TEČEN .....	231	
PŘÍLOHA 3: ANALÝZA TITRAČNÍ KŘIVKY METODOU SEČEN .....	234	
PŘÍLOHA 4: SYCENÍ SÍRANEM AMONNÝM .....	235	
PŘÍLOHA 5: ORIENTAČNÍ FYZIOLOGICKÉ HODNOTY VYBRANÝCH ANALYTŮ.....	236	
PŘÍLOHA 6: MATERIALOVÉ VYBAVENÍ LABORATOŘE .....	238	
PŘÍLOHA 7: PŘÍSTROJOVÉ VYBAVENÍ LABORATOŘE .....	241	
PŘÍLOHA 8: NÁVOD NA POUŽITÍ SPEKTROFOTOMETRU SPEKOL 1300 .....	243	
PŘÍLOHA 9: LABORATORNÍ ŘÁD A BEZPEČNOST PRÁCE V LABORATOŘI .....	246	
PŘÍLOHA 10: PRVNÍ POMOC PŘI ÚRAZECH V LABORATOŘI.....	248	
PŘÍLOHA 11: STANOVENÍ KATALYTICKÉ AKTIVITY ALT A AST.....	250	
POUŽITÁ A DOPORUČENÁ LITERATURA .....	252	