

<b>jméno:</b>	
<b>obor:</b>	<b>datum provedení:</b>
<b>neznámý vzorek pro kvantitativní analýzu</b> a b c d e f g h (zakroužkujte)	

**přílohy protokolu:** 3x graf: kalibrační přímka pro stanovení bílkovin fotometricky v UV oblasti, kalibrační přímka pro stanovení bílkovin biuretovou metodou, kalibrační přímka pro stanovení bílkovin Folinovou metodou.

## OKRUHY K PŘÍPRAVĚ

Absorbující složky bílkovin. Absorpční spektrum bílkovin. Principy metod stanovení bílkovin. Lambertův-Beerův zákon. Stechiometrie neutralizačních titrací. Chemické výpočty.

**Návod v plném znění platí pro obory molekulární biologie, chemie, biochemie (pětihodinová a sedmihodinová cvičení).**

**Biologické obory kromě molekulární biologie (tříhodinová cvičení): jen části C, D.**

**Učitelské kombinace (čtyřhodinová cvičení): jen části A, C, D.**

## PRINCIP ÚLOHY

### A. Spektrofotometrické stanovení bílkovin v UV oblasti

Aromatická jádra aminokyselin tyrosinu a tryptofanu, které jsou obsaženy v bílkovinách, silně absorbují UV záření s absorpčním maximem v oblasti vlnových délek 275 až 290 nm, fenylalanin absorbuje slaběji s maximem v okolí vlnové délky 260 nm. (Silnou absorpci v okolí vlnové délky 260 nm vykazují nukleové kyseliny.) **Celková koncentrace bílkovin** ve vzorku se proto velmi často stanovuje **spektrofotometricky** na základě absorpce při vlnové délce **280 nm**, je-li k dispozici vhodný standardní vzorek.

### B. Stanovení hmotnostního zlomku tyrosinu a tryptofanu v bílkovině

Schopnost jednotlivých bílkovin absorbovat UV záření se velmi liší v závislosti na obsahu tyrosinu a tryptofanu, absorpční koeficient se u různých bílkovin může lišit až desetinásobně. Podíl tyrosinu a tryptofanu v bílkovině lze určit změřením absorbance vzorku se známou koncentrací bílkoviny při dvou vlnových délkách v UV oblasti (vlnová délka absorpčního maxima /280 nm/ a vlnová délka bodu, kde se absorpční spektra obou aminokyselin protínají /294 nm/) v alkalickém prostředí).

Absorpci bílkovin lze měřit i při kratších vlnových délkách (např. **235 nm**), kde UV světlo silně absorbují kromě tryptofanových a tyrosinových zbytků také postranné řetězce fenylalaninu, histidinu, methioninu a cysteinu a rovněž peptidové vazby. Absorpce bílkovin při velmi krátkých (kolem 200 nm) vlnových délkách je méně závislá na jejich aminokyselinovém složení, zejména při **205 nm** absorbují velmi silně peptidové vazby. K dispozici je však nutné mít velmi čisté vzorky (v **této oblasti spektra absorbuje mnoho různých látek** včetně nečistot v destilované vodě).

### C. Stanovení bílkovin biuretovou metodou

Při reakci **biuretu** (kondenzačního produktu dvou molekul močoviny) a jiných sloučenin obsahujících alespoň dvě peptidové vazby  $-CO-NH-$  s **měďnatými ionty** dochází v alkalickém prostředí k tvorbě barevných komplexů s centrálním atomem  $Cu^{2+}$ . Absorpční maximum komplexu je přibližně při vlnové délce **550 nm**, jeho koncentraci lze stanovit fotometricky. Metoda je vhodná pro vzorky obsahující řádově miligramy proteinu v 1 ml. Reakci však poskytují kromě oligopeptidů (tripeptidy a vyšší) a bílkovin i některé volné aminokyseliny a sloučeniny obsahující atomová seskupení  $-CS-NH-$  nebo  $=CH-NH-$ .

## D. Stanovení bílkovin Folinovou metodou

Metoda je založena na oxidaci postranního řetězce **tyrosinu** v molekulách bílkovin fosfomolybdenanem a fosfowolframanem za vzniku barevných produktů (sloučenin pětimocného molybdenu a wolframu) s absorpčním maximem při vlnové délce **745 nm**, jejichž koncentraci lze stanovit fotometricky. Je citlivější než biuretová metoda a lze ji využít pro analýzu vzorků obsahujících řádově desetiny miligramu proteinu v ml.

Metoda byla k různým účelům dále modifikována (podle **Lowryho**, podle Hartree a Lowryho), tyto modifikace se vyznačují ještě vyšší citlivostí a dodávají se komerčně v setech pro rutinní stanovení ve výzkumu i praxi.

## E. Stanovení bílkovin Kjeldahlovou metodou

Tato metoda je referenční a současně jedinou absolutní metodou pro stanovení bílkovin. Je založena na faktu, že **hmotnostní zlomek dusíku v bílkovinách je průměrně 16 %** (záleží však na aminokyselinové sekvenci každé bílkoviny).

Bílkovina obsažená ve vzorku se nejprve **mineralizuje** varem s koncentrovanou  $H_2SO_4$ , čímž se dusík z aminoskupin a dalších funkčních skupin v bílkovinách převede na **amoniak**, který s přítomnou kyselinou sírovou reaguje za vzniku **síranu amonného**. **Alkalizací** mineralizovaného vzorku koncentrovaným hydroxidem sodným vzniká ze síranu amonného nestabilní hydroxid amonný  $NH_4OH$ , který se samovolně rozkládá na  $NH_3$  a  $NaOH$ . Uvolněný  $NH_3$  se pomocí **destilace s vodní parou** kvantitativně predestiluje do předlohy obsahující kyselinu boritou, a to za vzniku boritanu amonného. Látkové množství této soli pak lze stanovit **acidimetrickou titrací** kyselinou chlorovodíkovou, kdy vzniká chlorid amonný a kyselina boritá. Dosažení  **bodu ekvivalence** je signalizováno barevným přechodem acidobazického indikátoru **Tashiro** ze slabě zelené do slabě růžové.

Ke **standardizaci metody**, při níž se snažíme eliminovat nepřesnosti při alkalizaci, destilaci a titraci, lze jednoduše použít síran amonný. Je však třeba si uvědomit, že stanovení **ruší nebílkovinné látky obsahující dusík** (kromě látek s nitro-, nitroso-, azo- a hydrazoskupinami), jejichž přítomnosti ve vzorku je třeba se vyvarovat.

Metoda je v této úloze přizpůsobena pro vzorky obsahující cca 0,8 - 4 mg dusíku, což odpovídá 5 - 25 mg bílkoviny. Standardní roztok síranu amonného bude v úloze podroben celé proceduře a sloužit zároveň jako slepý vzorek - kontrola na přítomnost dusíku v chemikáliích použitých při mineralizaci.

## PRAKTICKÁ ČÁST A. Spektrofotometrické stanovení bílkovin v UV oblasti

### Materiál a vybavení:

2,5 mmol.l<sup>-1</sup> roztok fenylalaninu (**Phe**), 0,25 mmol.l<sup>-1</sup> roztok tyrosinu (**Tyr**), 0,1 mmol.l<sup>-1</sup> roztok tryptofanu (**Trp**)

standardní roztok bílkoviny - hovězí sérový albumin (**BSA**) (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>)

**neznámý vzorek pro kvantitativní analýzu (obsahuje BSA o neznámé koncentraci)**

hovězí krevní sérum (**KS**)

fyziologický roztok (0,9 % chlorid sodný)

zkumavky, pipety, dávkovače, odměrné baňky 10 ml a 50 ml, vortex, fotometr, UV-propustné kyvety

### Postup:

**Fotometrické stanovení bílkovin v UV oblasti.** Standardní roztok BSA (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>) zřed'te tak, že 4 ml standardního roztoku BSA doplníte v odměrné baňce fyziologickým roztokem na objem 10 ml a dobře promícháte. Stejným způsobem zřed'te vzorek BSA o neznámé koncentraci. Vzorek krevního séra zřed'te tak, že 0,25 ml KS doplníte v odměrné baňce fyziologickým roztokem na objem 50 ml a dobře promícháte. Podle tabulky připravte jednak sadu roztoků vzorků o šesti známých koncentracích BSA k sestrojení kalibrační závislosti (zkumavky 1-6), dále 2 paralelní zkumavky se zředěným roztokem BSA o neznámé koncentraci (zkumavky 7-8) a 2 zkumavky ze zředěným roztokem KS (zkumavky 9-10). Obsah zkumavek promíchejte na vortexu. Obsah zkumavky č. 1 (fyziologický roztok - nulová koncentrace bílkoviny) použijete později jako slepý vzorek.

zkumavka č.	pipetovaný objem				vypočtená c(BSA) [mg.ml <sup>-1</sup> ]	A <sub>280</sub>
	zředěný standardní roztok BSA [ml]	zředěný neznámý vzorek [ml]	zředěný roztok KS [ml]	fyziol. roztok [ml]		
1	0,0	0,0	0,0	2,0	0,0	0,000
2	0,4	0,0	0,0	1,6		
3	0,8	0,0	0,0	1,2		
4	1,2	0,0	0,0	0,8		
5	1,6	0,0	0,0	0,4		
6	2,0	0,0	0,0	0,0		Ø A <sub>280</sub>
7	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
8	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
9	0,0	0,0	2,0	0,0	?	
10	0,0	0,0	2,0	0,0	?	

Změřte absorbanci roztoků ve zkumavkách 2-10 při vlnové délce 280 nm proti slepému vzorku (zkumavka č.1). **Měření provádějte v plastových kyvetách pro UV oblast.** Přesahuje-li absorbance některého ze vzorků hodnotu 0,8, vzorek zřed'te v poměru 1:1 fyziologickým roztokem a naměřenou hodnotu absorbance vynásobte dvěma. Výsledky uveďte do tabulky.

**Studium absorpčního spektra bílkovin.** Prostudujte absorpční spektra roztoků fenylalaninu, tyrosinu, tryptofanu a zředěného standardního vzorku BSA v oblasti vlnových délek 230 - 300 nm, která jsou uložena v počítači. Pro každou látku odečtete vlnovou délku  $\lambda_{\max}$  absorpčního maxima, dále hodnoty absorbance  $A_{\max}$  v absorpčním maximu, запиšte si koncentraci látky c a ze získaných dat vypočítejte hodnoty  $\epsilon$  milimolárních nebo miligramových absorpčních koeficientů (délka optické dráhy v kyvetě je vždy 1 cm). Získaná a vypočtená data uveďte do tabulky.

	$\lambda_{\max}$ [nm]	c	$A_{\max}$	$\epsilon$ (uved'te fyzikální rozměr!)
Phe		mmol.l <sup>-1</sup>		
Tyr		mmol.l <sup>-1</sup>		
Trp		mmol.l <sup>-1</sup>		
BSA		mg.ml <sup>-1</sup>		

### Vyhodnocení:

Vypočítejte koncentrace BSA ve zkumavkách č. 2-6, výsledky doplňte do tabulky. Vypočítejte průměr absorbcí ve zkumavkách č. 7-8 a 9-10 a doplňte do tabulky.

Sestrojte kalibrační graf (závislost  $A_{280}$  na koncentraci BSA ve zkumavce). Z rovnice kalibrační přímky, kterou zobrazíte v grafu, pak vypočítejte **koncentraci BSA ve zředěném neznámém vzorku a ve zředěném krevním séru** (výpočet uveďte níže):

Vypočítejte, kolikrát byl zředěn původní neznámý vzorek při přípravě zředěného neznámého vzorku a kolikrát bylo zředěno krevní sérum.

Ředění neznámého vzorku:                      krát

Ředění krevního séra :                      krát

Tímto faktorem vynásobte koncentraci BSA ve zředěném neznámého vzorku a ve zředěném krevním séru, abyste získali koncentraci BSA v původním neznámého vzorku a v krevním séru.

### Výsledek:

**koncentrace BSA v neznámém vzorku:** c =                      mg.ml<sup>-1</sup>

**koncentrace bílkovin v krevním séru:** c =                      mg.ml<sup>-1</sup>

## PRAKTICKÁ ČÁST B. Stanovení hmotnostního zlomku tyrosinu a tryptofanu v bílkovině

### Materiál a vybavení:

standardní roztok bílkoviny - hovězí sérový albumin (BSA) (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>)

0,2 mol.l<sup>-1</sup> hydroxid sodný

0,1 mol.l<sup>-1</sup> hydroxid sodný

zkumavky, pipety, dávkovače, vortex, fotometr, UV-propustné kyvety

### Postup:

K 1 ml standardního roztoku BSA přidejte 1 ml 0,2 mol.l<sup>-1</sup> roztoku NaOH a dále 3 ml roztoku 0,1 mol.l<sup>-1</sup> NaOH. Změřte absorbanci vzorku při vlnových délkách 280 a 294 nm proti vodě a zapište do tabulky. **Měření provádějte v plastových kyvetách pro UV oblast.**

A <sub>280, BSA</sub> :	
A <sub>294, BSA</sub> :	

### Vyhodnocení:

Pro stanovení hmotnostního zlomku Tyr a Trp v BSA si nejprve vypočítejte miligramové absorpční koeficienty (na základě tabulkových molárních absorpčních koeficientů a známé relativní molekulové hmotnosti látek), vypočtené hodnoty doplňte do tabulky.

	λ [nm]	ε [mol <sup>-1</sup> .l.cm <sup>-1</sup> ]*	M <sub>r</sub>	ε [mg <sup>-1</sup> .ml.cm <sup>-1</sup> ]*
Tyr	280	1576	181,2	
	294	2375		
Trp	280	5225	204,2	
	294	2375		

\*absorpční koeficient pro Tyr nebo Trp rozpuštěný v 0,1 mol.l<sup>-1</sup> NaOH

Přijměte zjednodušení, že roztok BSA je směsí aminokyselin (zanedbáváme vliv uspořádaných struktur v bílkovině na absorpci UV záření aromatickými jádry aminokyselin obsažených v BSA) a vypočítejte hmotnostní koncentraci Tyr a Trp v roztoku BSA řešením soustavy 2 rovnic o 2 neznámých:

$$A_{280,BSA} = c_{Tyr} \cdot \epsilon_{280,Tyr} + c_{Trp} \cdot \epsilon_{280,Trp}$$

$$A_{294,BSA} = c_{Tyr} \cdot \epsilon_{294,Tyr} + c_{Trp} \cdot \epsilon_{294,Trp}$$

Výpočet:

$$c_{Tyr} = \quad \text{mg.ml}^{-1}$$

$$c_{Trp} = \quad \text{mg.ml}^{-1}$$

Vypočítejte koncentraci BSA ve vzorku (po zředění) a hmotnostní zlomek tyrosinu a tryptofanu v BSA:

$$c_{BSA} = \quad \text{mg.ml}^{-1}$$

$$w_{Tyr} = \quad \%$$

$$w_{Trp} = \quad \%$$

:

Odpovězte na následující otázky:

Kolik druhů aminokyselin obsahují (běžně) bílkoviny?

Jaký je přibližný hmotnostní zlomek každé aminokyseliny v bílkovinách? (předpokládejte rovnoměrné zastoupení všech aminokyselin a jejich přibližně stejnou molekulovou hmotnost)

Které aminokyseliny se nejvíce podílí na absorpci bílkovin v oblasti kolem 280 nm?

Kolik % těchto aminokyselin obsahuje BSA (viz předchozí měření)?

Jaký je absorpční koeficient (při 280 nm) BSA (viz část A úlohy)?

Miligramový absorpční koeficient (při 280 nm) většiny bílkovin se pohybuje v rozmezí 1–5  $\text{mg}^{-1} \cdot \text{ml} \cdot \text{cm}^{-1}$ . Srovnajte s nimi miligramový absorpční koeficient BSA a rozdíl vysvětlete.

## PRAKTICKÁ ČÁST C. Stanovení bílkovin biuretovou metodou

### Materiál a vybavení:

standardní roztok bílkoviny - hovězí sérový albumin (BSA) (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>)

**neznámý vzorek pro kvantitativní analýzu (obsahuje BSA o neznámé koncentraci)**

hovězí krevní sérum

fyziologický roztok (0,9 % chlorid sodný)

biuretové činidlo (roztok síranu měďnatého a vlnanu sodno-draselného v hydroxidu sodném)

zkumavky, pipety, dávkovače, odměrná baňka 25 ml, vortex, fotometr, kyvety

### Postup:

Vzorek krevního séra zředíte tak, že 0,25 ml KS doplníte v odměrné baňce fyziologickým roztokem na objem 25 ml a dobře promícháte. Podle tabulky připravte jednak sadu roztoků vzorků o šesti známých koncentracích BSA k sestrojení kalibrační závislosti (zkumavky 1-6), dále 2 paralelní zkumavky s roztokem BSA o neznámé koncentraci (zkumavky 7-8) a 2 zkumavky ze zředěným roztokem KS (zkumavky 9-10). Obsah zkumavek promíchejte na vortexu. Obsah zkumavky č. 1 (fyziologický roztok - nulová koncentrace bílkoviny) použijete později jako slepý vzorek.

zkumavka č.	pipetovaný objem				vypočtená c(BSA) [mg.ml <sup>-1</sup> ]	A <sub>550</sub>
	standardní roztok BSA [ml]	neznámý vzorek [ml]	zředěný roztok KS [ml]	fyziol. roztok [ml]		
1	0,0	0,0	0,0	2,0	0,0	0,000
2	0,4	0,0	0,0	1,6		
3	0,8	0,0	0,0	1,2		
4	1,2	0,0	0,0	0,8		
5	1,6	0,0	0,0	0,4		
6	2,0	0,0	0,0	0,0		Ø A <sub>550</sub>
7	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
8	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
9	0,0	0,0	2,0	0,0	?	
10	0,0	0,0	2,0	0,0	?	

Do všech zkumavek 1-10 pipetujte vždy 0,2 ml biuretového činidla, promíchejte na vortexu a ponechte stát 20 minut při laboratorní teplotě. Následně změřte absorbanci vzorků při vlnové délce 550 nm proti slepému vzorku (zkumavka č.1). **Měření provádějte v běžných plastových kyvetách.** Přesahuje-li absorbance některého ze vzorků hodnotu 0,8, vzorek zředíte v poměru 1:1 fyziologickým roztokem a naměřenou hodnotu absorbance vynásobte dvěma. Výsledky uveďte do tabulky.

### Vyhodnocení:

Vypočítejte koncentrace BSA ve zkumavkách č. 2-6, výsledky doplňte do tabulky. Vypočítejte průměr absorbancí ve zkumavkách č. 7-8 a 9-10 a doplňte do tabulky.

Sestrojte kalibrační graf (závislost  $A_{550}$  na koncentraci BSA ve zkumavce). Z rovnice kalibrační přímky, kterou zobrazíte v grafu, pak vypočítejte **koncentraci BSA v neznámém vzorku a ve zředěném krevním séru** (výpočet uveďte níže):

Vypočítejte, kolikrát bylo zředěno krevní sérum.

Ředění krevního séra :                      krát

Tímto faktorem vynásobte koncentraci BSA ve zředěném krevním séru, abyste získali koncentraci BSA v krevním séru.

#### Výsledek:

**koncentrace BSA v neznámém vzorku:**  $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

**koncentrace bílkovin v krevním séru:**  $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$



## PRAKTICKÁ ČÁST D. Stanovení bílkovin Folinovou metodou

### Materiál a vybavení:

standardní roztok bílkoviny - hovězí sérový albumin (BSA) (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>)

**neznámý vzorek pro kvantitativní analýzu (obsahuje BSA o neznámé koncentraci)**

hovězí krevní sérum (KS)

fyzilogický roztok (0,9 % chlorid sodný)

5 mol.l<sup>-1</sup> hydroxid sodný

Folinovo činidlo (roztok fosfomolybdenanu a fosfowolframanu)

zkumavky, pipety, dávkovače, odměrné baňky 10 ml, vortex, fotometr, kyvety

### Postup:

Standardní roztok BSA (2,5 mg.ml<sup>-1</sup>) zřeďte tak, že 1 ml standardního roztoku BSA doplníte v odměrné baňce fyziologickým roztokem na objem 10 ml a dobře promícháte. Stejným způsobem zřeďte neznámý vzorek BSA. Vzorek krevního séra zřeďte tak, že 0,2 ml KS doplníte v odměrné baňce fyziologickým roztokem na objem 10 ml, dobře promícháte, a z takto naředěného roztoku odeberete 1 ml, který v další odměrné baňce doplníte fyziologickým roztokem na objem 10 ml a promícháte. Podle tabulky připravte jednak sadu roztoků vzorků o šesti známých koncentracích BSA k sestrojení kalibrační závislosti (zkumavky 1-6), dále 2 paralelní zkumavky s roztokem BSA o neznámé koncentraci (zkumavky 7-8) a 2 zkumavky ze zředěným roztokem KS (zkumavky 9-10). Obsah zkumavek promíchejte na vortexu. Obsah zkumavky č. 1 (fyziologický roztok - nulová koncentrace bílkoviny) použijete později jako slepý vzorek.

zkumavka č.	pipetovaný objem				vypočtená c(BSA) [mg.ml <sup>-1</sup> ]	A <sub>745</sub>
	zředěný standardní roztok BSA [ml]	zředěný neznámý vzorek [ml]	zředěný roztok KS [ml]	fyziol. roztok [ml]		
1	0,0	0,0	0,0	2,0	0,0	0,000
2	0,4	0,0	0,0	1,6		
3	0,8	0,0	0,0	1,2		
4	1,2	0,0	0,0	0,8		
5	1,6	0,0	0,0	0,4		
6	2,0	0,0	0,0	0,0		Ø A <sub>745</sub>
7	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
8	0,0	2,0	0,0	0,0	?	
9	0,0	0,0	2,0	0,0	?	
10	0,0	0,0	2,0	0,0	?	

Poté do všech zkumavek 1-10 pipetujte vždy 0,2 ml 5 mol.l<sup>-1</sup> NaOH, promíchejte na vortexu, připipetujte 0,3 ml Folinova činidla a opět promíchejte. Po 5 minutách stání při laboratorní teplotě změřte absorbanci při vlnové délce 745 nm proti slepému vzorku (zkumavka č.1). **Měření provádějte v běžných plastových kyvetách.** Přesahuje-li absorbance některého ze vzorků hodnotu 0,8, vzorek zřeďte v poměru 1:1 fyziologickým roztokem a naměřenou hodnotu absorbance vynásobte dvěma. Výsledky uveďte do tabulky.

### Vyhodnocení:

Vypočítejte koncentrace BSA ve zkumavkách č. 2-6, výsledky doplňte do tabulky. Vypočítejte průměr absorbancí ve zkumavkách č. 7-8 a 9-10 a doplňte do tabulky.

Sestrojte kalibrační graf (závislost  $A_{745}$  na koncentraci BSA ve zkumavce). Z rovnice kalibrační přímky, kterou zobrazíte v grafu, pak vypočítejte **koncentraci BSA ve zředěném neznámém vzorku a ve zředěném krevním séru** (výpočet uveďte níže):

Vypočítejte, kolikrát byl zředěn původní neznámý vzorek při přípravě zředěného neznámého vzorku a kolikrát bylo zředěno krevní sérum.

Ředění neznámého vzorku:                      krát

Ředění krevního séra :                      krát

Tímto faktorem vynásobte koncentraci BSA ve zředěném neznámého vzorku a ve zředěném krevním séru, abyste získali koncentraci BSA v původním neznámého vzorku a v krevním séru.

#### Výsledek:

koncentrace BSA v neznámém vzorku:  $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

koncentrace bílkovin v krevním séru:  $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

#### Souhrn výsledků:

koncentrace bílkoviny ve vzorku BSA o neznámé koncentraci

zjištěná fotometricky při  $\lambda=280$  nm:                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

zjištěná biuretovou metodou                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

zjištěná Folinovou metodou                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

#### Souhrn výsledků:

koncentrace bílkoviny v krevním séru

zjištěná fotometricky při  $\lambda=280$  nm:                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

zjištěná biuretovou metodou                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

zjištěná Folinovou metodou                       $c =$                        $\text{mg.ml}^{-1}$

Pokuste se o vysvětlení rozdílů mezi výsledky stanovení koncentrací bílkoviny v tomtéž vzorku různými metodami. Kromě případných experimentálních chyb hledejte příčiny v chemických principech jednotlivých metod. Kterou z použitých metod považujete za nejpřesnější?

## **PRAKTICKÁ ČÁST E. Stanovení bílkovin Kjeldahlovou metodou**

Tato část cvičení bude provedena demonstračně.

## KONTROLNÍ LIST

jméno:	
obor:	datum provedení:
neznámý vzorek pro kvantitativní analýzu a b c d e f g h (zakroužkujte)	

	ÚLOHA 3A	ÚLOHA 3C	ÚLOHA 3D
zkumavka č.	$A_{280}$	$A_{550}$	$A_{745}$
1	0,000	0,000	0,000
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			

Podpis vedoucího cvičení:

### ÚLOHA 3A

	$\lambda_{\max}$ [nm]	c	$A_{\max}$
Phe		mmol.l <sup>-1</sup>	
Tyr		mmol.l <sup>-1</sup>	
Trp		mmol.l <sup>-1</sup>	
BSA		mg.ml <sup>-1</sup>	

Podpis vedoucího cvičení:

### ÚLOHA 3B

$A_{280, \text{BSA}}$ :	
$A_{294, \text{BSA}}$ :	

Podpis vedoucího cvičení: