

**ZVEŘEJNĚNÍ PRŮBĚHU
PŘIJÍMACÍHO ŘÍZENÍ
DO MAGISTERSKÉHO STUDIJNÍHO PROGRAMU FARMACIE
VETERINÁRNÍ A FARMACEUTICKÉ UNIVERZITY BRNO
V ROCE 2009**

Přijímací řízení do magisterského studijního programu farmacie Veterinární a farmaceutické univerzity (dále jen VFU) Brno probíhalo podle § 50 zákona č. 111/1998 Sb. o vysokých školách a o změně a doplnění dalších zákonů (zákon o vysokých školách), ve znění zákona č. 147/2001 Sb. Veškeré údaje týkající se přijímacího řízení byly zpracovány podle vyhlášky č. 343/2002 Sb., o postupu a podmínkách při zveřejnění průběhu přijímacího řízení na vysokých školách, ve znění vyhlášky č. 276/2004 Sb.

**PODMÍNKY PŘIJÍMACÍHO ŘÍZENÍ
v magisterském studijním programu Farmacie**

Podmínkou přijetí ke studiu v magisterském studijním programu bylo dosažení úplného středního nebo úplného středního odborného vzdělání – § 48 odst. 1 zákona 111/1998 Sb.

Přijímací řízení pro občany ČR a zahraniční uchazeče ke studiu v českém jazyce se skládalo: z písemných zkoušek z **biologie** (včetně botaniky), **chemie** a **fyziky**. Biologie 35 otázek, chemie 35 otázek, fyzika 35 otázek. Otázky zahrnovaly rozsah učiva ze SŠ.

Správná odpověď na každou otázku byla hodnocena 1 bodem. K výsledkům písemných zkoušek bylo připočteno hodnocení průměrného prospěchu na střední škole za poslední čtyři ročníky studia. U posledního ročníku studia na střední škole byl připočten průměrný prospěch za první pololetí, u předchozích tří ročníků průměrný prospěch výročních vysvědčení. Byly posuzovány i doložené odborné aktivity nad rámec rozsahu středoškolského studia, související se zvoleným oborem studia na VŠ.

TABULKA PRO PŘEPOČET PRŮMĚRNÉHO PROSPĚCHU ZA STŘEDNÍ ŠKOLU					
průměrný prospěch	1. ročník	2. ročník	3. ročník	4. ročník 1. pololetí	maturitní zkouška
1,00 - 1,25	2	2	2	2	2
1,26 - 1,75	1	1	1	1	1
Maximální možný počet bodů za střední školu: $(2 \times 4) + 2 = 10$					

HODNOCENÍ MIMOŘÁDNÝCH AKTIVIT NA STŘEDNÍ ŠKOLE	
Aktivita	body
SOČ	2
Olympiáda	2
Praxe	1
Maximální možný počet bodů za aktivity na střední škole: 5	

Podmínky pro přijetí ke studiu v magisterském studijním programu Farmacie na Farmaceutickou fakultu v akademickém roce 2009/2010 schválil Akademický senát FaF podle § 27, písm. e) zákona o vysokých školách.

O přijetí ke studiu rozhodovalo pořadí uchazečů s nejvyšším počtem bodů. Akceptovány byly přihlášky podané do 28. února 2009.

Řádný termín	15. - 17. 06. 2009
1. náhradní termín	26. 06. 2009
Náhradní termín	28. 08. 2009
Termín vydání rozhodnutí o přijetí ke studiu	Do 30 dnů od ověření podmínek pro přijetí ke studiu.
Termín vydání rozhodnutí o případné žádosti o přezkoumání rozhodnutí	Do 30 dnů ode dne doručení rozhodnutí.
Termín skončení přijímacího řízení	28. 09. 2009

Výsledky přijímacích zkoušek v náhradních termínech byly zpracovány ještě téhož dne a zahrnuty do celkového pořadí z řádného termínu. Po opravě písemných testů byl každý uchazeč předsedou komise seznámen pouze s výsledky bodového hodnocení písemných testů. Svým podpisem na přihlášce ke studiu potvrdil, že byl s těmito výsledky seznámen a že mu byly vráceny příslušné doklady. Uchazeči měli možnost nahlédnout do všech materiálů, které měly význam pro rozhodování o přijetí ke studiu.

Následující den po zasedání Komise pro přijímací řízení byly výsledky zveřejněny na webových stránkách VFU a na úřední desce fakulty.

Celkový počet uchazečů	846	732 žen + 114 mužů
Z toho z ČR	677	593 žen + 84 mužů
Z toho ze SR	158	133 žen + 25 mužů
Z toho uchazečů cizinců ostatních	11	státní příslušnost: žena Ukrajina, 1 žena Irácká rep., 1 žena Vietnam, 1 žena Mongolská rep., 1 žena Syrská arabská rep., 1 žena Slovinská rep., 1 žena Běloruská rep – stipendista vlády ČR, 1 muž Běloruská rep., 1 muž Rus, 2 muži Chorvats. rep.
Dostavilo se celkem	607	uchazečů (536 žen + 71 mužů)

Přehledové informace o přijímacím řízení magisterského studijního programu farmacie pro akademický rok 2009/2010 (ve smyslu § 3 vyhl. č. 343/2002 Sb.)

Veterinární a farmaceutická univerzita Brno - VFU			
VFU	Farmaceutická fakulta - FaF		
VFU	FaF	M5206, Farmacie, typ = Magisterský, forma = Prezenční	
VFU	FaF	M5206/8/P	5206T004/1, Farmacie, typ = Certifikát, forma = Prezenční, místo = Brno

Přihlášených osob	Přijatých bez přijímacích zkoušek	Splnili podmínky	Nesplnili podmínky	Odesláno přijetí osobám	Odvolovalo se	Zapsaných
846	0	598	248	208	133	154

Zveřejnění výsledků přijímacího řízení (ve smyslu § 1, písmeno c) vyhl. č. 343/2002 Sb.)

BIOLOGIE PÍSEMNÁ

Varianta předmětu	Zúčastněných uchazečů	Nejlepší možný výsledek	Nejlepší dosažený výsledek	Průměrný výsledek	Směrodatná odchylka	Decilové hranice výsledku
za všechny varianty předmětu	607	35	33	19,79	5,55	d ₁ =13 : d ₂ =15 : d ₃ =16,8 : d ₄ =18 : d ₅ =19 : d ₆ =22 : d ₇ =23 : d ₈ =25 : d ₉ =27
I.	199	35	33	20,63	5,38	d ₁ =13,8 : d ₂ =15 : d ₃ =17 : d ₄ =19 : d ₅ =21 : d ₆ =22 : d ₇ =24 : d ₈ =26 : d ₉ =27
II.	176	35	31	18,80	5,54	d ₁ =12 : d ₂ =14 : d ₃ =16 : d ₄ =17 : d ₅ =18 : d ₆ =20 : d ₇ =22 : d ₈ =24 : d ₉ =26
III.	189	35	33	19,93	5,49	d ₁ =13 : d ₂ =15 : d ₃ =17 : d ₄ =18 : d ₅ =19 : d ₆ =21 : d ₇ =23 : d ₈ =25 : d ₉ =27
IV.	43	35	28	20,38	4,90	

CHEMIE PÍSEMNÁ

Varianta předmětu	Zúčastněných uchazečů	Nejlepší možný výsledek	Nejlepší dosažený výsledek	Průměrný výsledek	Směrodatná odchylka	Decilové hranice výsledku
za všechny varianty předmětu	607	35	34	19,40	6,29	d ₁ =11 : d ₂ =14 : d ₃ =16 : d ₄ =18 : d ₅ =20 : d ₆ =22 : d ₇ =23 : d ₈ =25 : d ₉ =28
I.	199	35	34	19,93	6,69	d ₁ =11 : d ₂ =13 : d ₃ =16 : d ₄ =19 : d ₅ =21 : d ₆ =23 : d ₇ =24 : d ₈ =26 : d ₉ =28
II.	176	35	34	19,01	5,85	d ₁ =11 : d ₂ =14 : d ₃ =16 : d ₄ =17 : d ₅ =19 : d ₆ =21 : d ₇ =23 : d ₈ =24 : d ₉ =27
III.	189	35	34	18,98	6,13	d ₁ =10 : d ₂ =14 : d ₃ =16 : d ₄ =18 : d ₅ =19 : d ₆ =21 : d ₇ =22 : d ₈ =23 : d ₉ =27,2
IV.	43	35	33	21,70	5,59	

FYZIKA PÍSEMNÁ

Varianta předmětu	Zúčastněných uchazečů	Nejlepší možný výsledek	Nejlepší dosažený výsledek	Průměrný výsledek	Směrodatná odchylka	Decilové hranice výsledku
za všechny varianty předmětu	607	35	35	17,91	4,91	d ₁ =12 : d ₂ =14 : d ₃ =15 : d ₄ =16 : d ₅ =18 : d ₆ =19 : d ₇ =20 : d ₈ =22 : d ₉ =24
I.	199	35	32	19,21	4,32	d ₁ =14 : d ₂ =16 : d ₃ =17 : d ₄ =18 : d ₅ =19 : d ₆ =20 : d ₇ =21,6 : d ₈ =23 : d ₉ =25
II.	176	35	29	16,13	4,48	d ₁ =11 : d ₂ =13 : d ₃ =14 : d ₄ =15 : d ₅ =16 : d ₆ =17 : d ₇ =18 : d ₈ =20 : d ₉ =22
III.	189	35	35	18,11	5,04	d ₁ =11 : d ₂ =14 : d ₃ =15 : d ₄ =17 : d ₅ =18 : d ₆ =19 : d ₇ =20 : d ₈ =22 : d ₉ =25
IV.	37	35	33	19,43	5,52	

Přehled zadání zkušebních otázek, které byly součástí přijímací zkoušky

ve smyslu § 1 písmeno a) vyhl. č. 276/2004 Sb.

Biologie (správné odpovědi jsou zvýrazněny tučně)

1. Buňka bakterií se rozmnožuje:

- A/ **příčným dělením**
- B/ redukčním dělením
- C/ pučením
- D/ partenogeneticky

2. Při fotosyntéze:

- A/ vzniká kyslík uhlíčitý
- B/ se spotřebovává kyslík
- C/ vzniká voda, amoniak a energie
- D/ **vzniká kyslík**

3. Jeden z řetězců DNA má v určitém místě následující pořadí nukleotidů ACGAT. Jaké pořadí nukleotidů má v daném úseku druhý řetězec téže molekuly?

- A/ TCGAT
- B/ **TGCTA**
- C/ ACGAT
- D/ TGCTU

4. Streptokoky tvoří:

- A/ spirály
- B/ **řetízky**
- C/ hrozny
- D/ sporangiofory

5. Termín herba označuje:

- A/ kořen
- B/ plod
- C/ květ
- D/ **nat'**

6. Drogy zvyšující tvorbu moče se označují jako:

- A/ expektorancia
- B/ **diuretika**
- C/ hypotenziva
- D/ stomachika

7. Dusíkaté látky se silným účinkem na organismus se nazývají:

- A/ uhlovodany
- B/ silice
- C/ třísloviny
- D/ **alkaloidy**

8. V lýkových částí rostlin jsou:

- A/ cévy a cévice
- B/ svěrací buňky
- C/ **sítkovíce**
- D/ pokožkové buňky

9. Aktivní centrum enzymu určuje:

- A/ postup syntézy enzymu
- B/ rychlost katalytické reakce
- C/ **katalytickou funkci a specificitu**
- D/ žádná odpověď není správná

10. Uvolněná energie se v buňce ukládá v:

- A/ **ATP**
- B/ AMP
- C/ adenosinu
- D/ ribóze

Chemie (správné odpovědi jsou zvýrazněny tučně)

1. $\text{Cd}(\text{ClO}_4)_2$ je:

- A) chlorečnan vápenatý
- B) chloristan kademnatý**
- C) chlorečnan kademnatý
- D) chloristan měďnatý

2. Která z uvedených částic atomu nenes elementární náboj?

- A) proton
- B) nukleon
- C) neutron**
- D) elektron

3. V jakém hybridním stavu je atom síry v molekule fluoridu sírového?

- A) SP^3
- B) SP^3D
- C) DSP^2
- D) SP^3D^2**

4. Ve které z uvedených sloučenin není přítomna iontová vazba?

- A) chlorid draselný
- B) chlorid vápenatý
- C) chlorid fosforitý**
- D) bromid draselný

5. Při elektrolýze zředěného roztoku kyseliny sírové se protony (ve formě H_3O^+):

- A) neutralizují
- B) vylučují na anodě
- C) vylučují na katodě**
- D) při elektrolýze se nemění

6. Hodnota $\text{pH} = 6$ označuje roztok:

- A) neutrální
- B) silně kyselý
- C) slabě kyselý**
- D) alkalický

7. V roztoku o koncentraci iontů $\text{H}_3\text{O}^+ = 1 \cdot 10^{-9} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$ je koncentrace OH^- iontů:

- A) $1 \cdot 10^9 \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$
- B) $1 \cdot 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$**
- C) $5 \cdot 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$
- D) $5 \cdot 10^{-14} \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$

8. Který z uvedených prvků nemá oxidační účinky?

- A) Cl_2
- B) O_2
- C) Zn**
- D) P

9. Počet valenčních elektronů je roven:

- A) číslu neutronovému
- B) číslu skupiny**
- C) číslu periody
- D) číslu nukleonovému

10. Vyzářením částice alfa radionuklidem se jeho:

- A) protonové číslo zmenší o dvě jednotky**
- B) protonové číslo zvětší o dvě jednotky
- C) protonové číslo se nezmění
- D) protonové číslo se zmenší o jednotku

Fyzika (správné odpovědi jsou zvýrazněny tučně)

1. Která z uvedených veličin je vektor?

- A) tlaková síla**
- B) hmotnost
- C) teplota
- D) čas

2. Atomová hmotnostní konstanta je definována jako:

- A) 1/12 hmotnosti atomu nuklidu uhlíku $^{12}_6\text{C}$**
- B) 1/14 hmotnosti atomu nuklidu dusíku $^{14}_7\text{N}$
- C) 1/16 hmotnosti atomu nuklidu kyslíku $^{16}_8\text{O}$
- D) hmotnost atomu nuklidu vodíku ^1_1H

3. Vyjádřete rychlost $60 \text{ km} \cdot \text{h}^{-1}$ v $\text{m} \cdot \text{s}^{-1}$. Zaokrouhlete.

- A) 17 m.s⁻¹**
- B) 23 m.s⁻¹
- C) 32 m.s⁻¹
- D) 21 m.s⁻¹

4. Tíhové zrychlení g se mění:

- A) se zeměpisnou šířkou
- B) s nadmořskou výškou
- C) se zeměpisnou šířkou a nadmořskou výškou**
- D) nemění se

5. Trajektorie volného pádu závisí na čase vztahem:

- A) $s = gt$
- B) $s = 1/2 gt^2$**
- C) $s = gt^2$
- D) $s = 2gt$

6. Izolované těleso je:

- A) těleso, na které nepůsobí žádné síly**
- B) těleso, které je izolované od ostatních těles
- C) těleso, které je v pohybu
- D) těleso, které je v klidu

7. Při šíření postupného vlnění:

- A) nedochází k přenosu mechanické energie
- B) kmitají všechny body se stejnou amplitudou**
- C) směr šíření vlnění je určen směrem tečny k vlnoploše
- D) fázová rychlost v izotropním prostředí je v různých směrech různá

8. Vztah pro výpočet mechanické práce $W = F \cdot s$ platí

- A) obecně
- B) je-li působící síla rovnoběžná s trajektorií tělesa**
- C) je-li působící síla kolmá na směr rychlosti tělesa
- D) svírá-li působící síla s trajektorií úhel α

9. Jednotkou elektrického náboje je:

- A) ampér A
- B) volt V
- C) coulomb C**
- D) watt W

10. Pro velikost intenzity gravitačního pole platí vztah:

- A) $K = Fg \cdot m$
- B) $K = Fg / m$**
- C) $K = Fg \cdot a$
- D) $K = a \cdot m$