

Hodnotiaca správa

pracovnej skupiny AK

vo veci posúdenia spôsobilosti vysokej školy uskutočňovať študijný program podľa § 82 ods. 2 písm. a)

Číslo žiadosti:	230_2018/AK
Žiadajúca vysoká škola (aj pracovisko, kde sa ŠP bude uskutočňovať):	Slovenská technická univerzita v Bratislave, Fakulta chemickej a potravinárskej technológie
Predseda pracovnej skupiny:	Prof. RNDr. Miroslav Urban, DrSc.
Pracovná skupina (názov):	12.chémia, chemická technológia a biotechnológia

V žiadosti sa požaduje posúdenie spôsobilosti uskutočňovať študijný program:

Názov ŠP	Číslo a názov ŠO (v súlade so SŠO)	Stupeň	Forma	Štandardná dĺžka štúdia	Jazyk uskutočňovania	Akademický titul
biochémia a biofyzikálna chémia pre farmaceutické aplikácie (konverzný)	1420, chémia	1	denná	4 roky	1.slovenský 2.anglický	Bc.

Posúdenie žiadosti:

A1	Splnené: Fakulta chemickej a potravinárskej technológie STU patrí medzi naše najvýznamnejšie a najúspešnejšie technicky orientované fakulty. Pri poslednej komplexnej akreditácii bola jej výskumná činnosť hodnotená stupňom „A“
	Najvýznamnejšie publikované vedecké práce v príslušnom študijnom odbore s uvedením kategórie výstupu.
	Valko, M.; Leibfritz, D.; Moncol, J.; Cronin, M.T.D.; Mazur, M.; Telser, J. Free radicals and antioxidants in normal physiological functions and human disease. <i>Int. J. Biochem. Cell. Biol.</i> Vol. 39, pp. 44-84, 2007. Kategória A
	Jomova, K.; Valko, M. Thermodynamics of free radical reactions and the redox environment of a cell. v <i>Oxidative Stress: Diagnostics and Therapy</i> , Editors: S. Andreescu, M. Hepel, American Chemical Society, Washington DC, p. 71-82, 2012. (kapitola v monografii). Kategória A.
	Liu, S.F.; Rebroš, M.; Stephens, G.; Marr, A.C. Adding value to renewables: a one pot process combining microbial cells and hydrogen transfer catalysis to utilise waste glycerol from biodiesel production. <i>Chem. Commun. Iss.</i> 17, pp. 2308-2310, 2009. Kategória A
	Imrichová, D.; Messingerová, L.; Seres, M.; Kavcová, H.; Pavlíková, L.; Coculová, M.; Breier, A.; Sulová, Z. Selection of resistant acute myeloid leukemia SKM-1 and MOLM-13 cells by vincristine-, mitoxantrone- and lenalidomide-induced upregulation of P-glycoprotein activity and downregulation of CD33 cell surface exposure. <i>Eur. J. Pharm. Sci.</i> Vol. 77, pp. 29-39, 2015. Kategória A
A1	Jantová, S.; Cipak, L.; Černáková, M.; Košťálová, D. Effect of berberine on cell proliferation, cell cycle and apoptosis in HeLa and L1210 cells. <i>J. Pharm. Pharmacol.</i> Vol. 55, pp. 1143-1149, 2003. Kategória A.
	Najvýznamnejšie získané a úspešne riešené výskumné projekty za posledných šesť rokov v príslušnom študijnom odbore
	Poprac, P.; Jomova, K.; Šimunkova, M.; Kollar, V.; Rhodes, C.J.; Valko, M. Targeting free radicals in oxidative stress-related human disease. <i>Trends Pharmacol. Sci.</i> Vol. 38, pp. 592-607, 2017 (IF 12,797), kategória A
	Hamulakova, S.; Poprac, P.; Jomova, K.; Brezova, V.; Lauro, P.; Drostinova, L.; Jun, D.; Sepsova, V.; Hrabanova, M.; Soukup, O.; Kristian, P.; Gazova, Z.; Bednarikova, Z.; Kuca, K.; Valko, M. Targeting copper(II)-induced oxidative stress and the acetylcholinesterase system in Alzheimer's disease using multifunctional tacrine-coumarin hybrid molecules. <i>J. Inorg. Biochem.</i> Vol. 161, pp. 52-62, 2016 (IF 3,348), kategória A
	IC. Rajnak, F. Varga, J. Titis, J. Moncol, R. Boca, Field-supported single-molecule magnets of type [Co(bzmpy)X2]. <i>European Journal of Inorganic Chemistry</i> 1915-1922 (2017). (IF 2,444), kategória A
	Bučinský, L., Büchel, G.E., Ponc, R., Rapt, P., Breza, M., Kožíšek, J., Gall, M., Biskupič, S., Fronc, M., Schiessl, K., Cuzan, O., Prodius, D., Turta, C., Shova, S., Zajac, D.A., Arion, V.B. On the electronic structure of mer,trans-[RuCl ₃ (1H-indazole) ₂ (NO)], a hypothetical metabolite of the antitumor drug candidate KP1019: An experimental and DFT study. <i>Europ. J. Inorg. Chem.</i> Vol. 14, pp. 2505-2519, 2013(IF 2,444), kategória A
	Pavlikova, L., Seres, M., Hano, M., Bohacova, V., Sevcikova, I., Kyca, T., Breier A., Sulova, Z. L1210 Cells Overexpressing ABCB1 Drug Transporters Are Resistant to Inhibitors of the N- and O-glycosylation of Proteins. <i>Molecules</i> 22 (2017) 1104 A kategória
	Najvýznamnejšie získané a úspešne riešené výskumné projekty za posledných šesť rokov v príslušnom študijnom odbore
1.	APVV-15-0079: Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. Agentúra na podporu výskumu a vývoja; suma: 211 611 EUR, doba riešenia: 01. 07. 2016 – 30. 06. 2020

		koordinátor: prof. Ing. Marián Valko, DrSc., http://www.apvv.sk/databaza-financovanych-projektov			
	2.	APVV-15-030: Obranné mechanizmy neoplastických buniek proti chemickému stresu. Agentúra na podporu výskumu a vývoja, suma 200 000 EUR, doba riešenia: 01. 07. 2016 - 30. 06. 2020 koordinátor: doc. Ing. Albert Breier, DrSc., http://www.apvv.sk/databaza-financovanych-projektov			
	3.	VEGA 1/0388/14: Štruktúrne a funkčné mimetiká metaloenzýmov. Zodpovedný riešiteľ doc. Ing. Ján Moncol', PhD. Vedecká grantová agentúra MŠVVaŠ SR a SAV (VEGA), suma: 25 341 EUR, doba riešenia: 01.01.2014 – 31.12.2017 https://www.minedu.sk/vedecka-grantova-agentura-msvvas-sr-a-sav-vega			
	4.	VEGA 1/0686/17: Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komple. zlúčenín redoxne aktívnych kovov. Zodpovedný riešiteľ: prof. Ing. Marián Valko, DrSc. Vedecká grantová agentúra MŠVVaŠ SR a SAV (VEGA), suma 11 568 EUR (za rok 2017), doba riešenia: 01.01.2017 – 31.12.2019, https://www.minedu.sk/vedecka-grantova-agentura-msvvas-sr-a-sav-vega			
	5.	Projekt štruktúrnych fondov EU ITMS 26230120006: Dobudovanie infraštruktúry pre moderný výskum civilizačných ochorení; FCHPT STU partner (koordinátor doc. Ing. Albert Breier, DrSc.) suma: 8 604 888 EUR, suma pre FCHPT STU: 3 036 759 EUR, doba riešenia: 2015 https://www.fchpt.stuba.sk/buxus/docs/odd_biochem_a_mikrobiologie/Dobudovanie.pdf			
A2	Splnené: FCHPT má nadštandardne vybavenú knižnicu literatúrou zabezpečujúcou študijný program. Študenti majú k dispozícii literatúru uvedenú v informačných listoch minimálne formou prezenčných výpožičiek. Veľmi dobré je aj informačné zabezpečenie študijného programu, o čom svedčí jednak prístup do veľkého počtu databáz a jednak počítačové vybavenie fakulty a prístup študentov k bezdrôtovej sieti a internetu. Materiálne a technické zabezpečenie študijného programu je tiež na nadštandardnej úrovni..				
A3	Splnené: Predpokladaný počet študentov v dennej forme je 50. Navrhovaný počet profesorov pôsobiacich v ŠP je 20, docentov 33. Predpokladaný počet študentov je 150. Pomer počtu študentov študijného programu a prepočítaného počtu zamestnancov s vysokoškolským vzdelaním tretieho stupňa je 1.24 Minimálna podmienka pôsobenia, udržiavania kvality a preukázateľného rozvíjania:				
	prof/doc 1				
	meno, priezvisko		Marián Valko	tituly	Prof. Ing. DrSc.
	študijný odbor (funkcia)		Fyzikálna chémia (profesor)		
	študijný odbor (titul prof.)		Fyzikálna chémia	rok udelenia	2010
	študijný odbor (titul doc.)		Fyzikálna chémia a chemická fyzika	rok udelenia	1999
	veľkosť prac. úväzok		100%		
	prof/doc 2				
	meno, priezvisko		Albert Breier	tituly	prof. Ing. DrSc.
	rok narodenia		1957		
	funkčné miesto v odbore		biotechnológie (docent)		
	habilitácia v odbore		biochémia	rok	2008
	inaugurácia v odbore		biochémia	rok	2018
	prac. úväzok		100%		
	prof/doc 3				
	meno, priezvisko		Ján Moncol'	tituly	Doc. Ing. PhD.
	rok narodenia		1975		
	funkčné miesto v odbore		Anorganická chémia (docent)		
	habilitácia v odbore		Anorganická chémia	rok	2009
	inaugurácia v odbore			rok	
prac. úväzok		100%			
Kvalifikačná štruktúra učiteľov zamestnaných na ustanovený pracovný čas a zabezpečujúcich ŠP je plne vyhovujúca pre navrhovaný ŠP. Ich vedecké zameranie, publikačná činnosť (vrátane publikácií v biochemických a farmaceutických medzinárodných časopisoch) plne pokrýva spektrum oblasti biochémia a biofyzikálna chémia .					
A4	Splnené: Predpokladaný počet záverečných prác na 1. stupni štúdia vedených jedným akademickým zamestnancom nepresiahne v jednom akademickom roku desať. Predpokladá sa počet záverečných prác v ŠP za rok 50, celkovo 180, počet vedúcich záverečných prác je 60.				
A5	Splnené: Zloženie skúšobných komisií na vykonanie štátnych skúšok zodpovedá štandardným požiadavkám v súlade so zákonom č. 131/2002 Z. z. o vysokých školách.				
A6	garant				
	meno, priezvisko		Marián Valko	tituly	Prof. Ing. DrSc..
	rok narodenia		1963, pred 31. 08		
	funkčné miesto v odbore		Fyzikálna chémia (profesor)		
	habilitácia v odbore		Fyzikálna chémia a chemická fyzika	rok	1999

	<table><tr><td>inaugurácia v odbore</td><td>Fyzikálna chémia</td><td>rok</td><td>2010</td></tr><tr><td>prac. úvazok</td><td>100%</td><td></td><td></td></tr></table>	inaugurácia v odbore	Fyzikálna chémia	rok	2010	prac. úvazok	100%		
inaugurácia v odbore	Fyzikálna chémia	rok	2010						
prac. úvazok	100%								
	<p>Uznesenie zo 79. ZAK: Uviesť z formulára minimálne päť aktivít garanta, (výstupy výskumu, garanta a iné)</p> <p>Splnené: Počet výstupov evidovaných vo Web of Science alebo Scopus celkove/za posledných 6 rokov 115/ 29</p> <p>Počet citácií Web of Science alebo Scopus, v umeleckých študijných odboroch počet ohlasov v kategórii A 13000/10069</p> <p>Počet projektov získaných na financovanie výskumu, tvorby 9/2, EÚ 1</p> <p>Počet pozvaných prednášok na medzinárodnej/národnej úrovni 16/7 resp. za 6 rokov 5 /5</p> <p>Najvýznamnejšie publikované vedecké práce</p> <table><tr><td>M. Valko, R. Klement, P. Pelikán, R. Boca, L. Dlhán, A. Böttcher, H. Elias, L. Müller: Copper(II) and Cobalt(II) complexes with derivatives of salen and tetrahydrosalen: An Electron Spin Resonance, Magnetic Susceptibility, and Quantum chemical study. J. Phys. Chem. 99, 137-143 (1995).</td></tr><tr><td>P. Banacky, P. Pelikan, M. Valko, S. Buchta, F. Hanic, A. Cigan: Electron Paramagnetic Resonance of High-Tc Superconducting Composites YBa2Cu3-xScxO6+-d. J. Phys. Chem. B 105, 1943-1946 (2001).</td></tr><tr><td>V. Brezova, M. Valko, M. Breza, H. Morris, J. Telser, D. Dvoranova, K. Kaiserova, L. Varecka, M. Mazur, D. Leibfritz: Role of Radicals and Singlet Oxygen in Photoactivated DNA Cleavage by the Anticancer Drug Camptothecin: An Electron Paramagnetic Resonance Study. J. Phys. Chem. B 107, 2415-2425 (2003).</td></tr><tr><td>M. Valko, D. Leibfritz, J. Moncol, M.T.D. Cronin, M. Mazur, J. Telser: Free radicals and antioxidants in normal physiological functions and human disease. Int. J. Biochem. Cell Biol. 39, 44-84 (2007).</td></tr><tr><td>K. Jomova, O. Kysel, J.C. Madden, H. Morris, S.J. Enoch, S. Budzak, A.J. Young, M.T.D. Cronin, M. Mazur, M. Valko: Electron transfer from all-trans beta-carotene to the t-butyl peroxy radical at low oxygen pressure. (an EPR spectroscopy and computational study). Chem. Phys. Letters 478, 266-270 (2009).</td></tr></table>	M. Valko, R. Klement, P. Pelikán, R. Boca, L. Dlhán, A. Böttcher, H. Elias, L. Müller: Copper(II) and Cobalt(II) complexes with derivatives of salen and tetrahydrosalen: An Electron Spin Resonance, Magnetic Susceptibility, and Quantum chemical study. J. Phys. Chem. 99, 137-143 (1995).	P. Banacky, P. Pelikan, M. Valko, S. Buchta, F. Hanic, A. Cigan: Electron Paramagnetic Resonance of High-Tc Superconducting Composites YBa2Cu3-xScxO6+-d. J. Phys. Chem. B 105, 1943-1946 (2001).	V. Brezova, M. Valko, M. Breza, H. Morris, J. Telser, D. Dvoranova, K. Kaiserova, L. Varecka, M. Mazur, D. Leibfritz: Role of Radicals and Singlet Oxygen in Photoactivated DNA Cleavage by the Anticancer Drug Camptothecin: An Electron Paramagnetic Resonance Study. J. Phys. Chem. B 107, 2415-2425 (2003).	M. Valko, D. Leibfritz, J. Moncol, M.T.D. Cronin, M. Mazur, J. Telser: Free radicals and antioxidants in normal physiological functions and human disease. Int. J. Biochem. Cell Biol. 39, 44-84 (2007).	K. Jomova, O. Kysel, J.C. Madden, H. Morris, S.J. Enoch, S. Budzak, A.J. Young, M.T.D. Cronin, M. Mazur, M. Valko: Electron transfer from all-trans beta-carotene to the t-butyl peroxy radical at low oxygen pressure. (an EPR spectroscopy and computational study). Chem. Phys. Letters 478, 266-270 (2009).			
M. Valko, R. Klement, P. Pelikán, R. Boca, L. Dlhán, A. Böttcher, H. Elias, L. Müller: Copper(II) and Cobalt(II) complexes with derivatives of salen and tetrahydrosalen: An Electron Spin Resonance, Magnetic Susceptibility, and Quantum chemical study. J. Phys. Chem. 99, 137-143 (1995).									
P. Banacky, P. Pelikan, M. Valko, S. Buchta, F. Hanic, A. Cigan: Electron Paramagnetic Resonance of High-Tc Superconducting Composites YBa2Cu3-xScxO6+-d. J. Phys. Chem. B 105, 1943-1946 (2001).									
V. Brezova, M. Valko, M. Breza, H. Morris, J. Telser, D. Dvoranova, K. Kaiserova, L. Varecka, M. Mazur, D. Leibfritz: Role of Radicals and Singlet Oxygen in Photoactivated DNA Cleavage by the Anticancer Drug Camptothecin: An Electron Paramagnetic Resonance Study. J. Phys. Chem. B 107, 2415-2425 (2003).									
M. Valko, D. Leibfritz, J. Moncol, M.T.D. Cronin, M. Mazur, J. Telser: Free radicals and antioxidants in normal physiological functions and human disease. Int. J. Biochem. Cell Biol. 39, 44-84 (2007).									
K. Jomova, O. Kysel, J.C. Madden, H. Morris, S.J. Enoch, S. Budzak, A.J. Young, M.T.D. Cronin, M. Mazur, M. Valko: Electron transfer from all-trans beta-carotene to the t-butyl peroxy radical at low oxygen pressure. (an EPR spectroscopy and computational study). Chem. Phys. Letters 478, 266-270 (2009).									
	<p>Najvýznamnejšie publikované vedecké práce za posledných šesť rokov.</p> <table><tr><td>Jomova, K., Valko, M.:Free radicals, signal transduction, and human disease.in Oxidative Stress in Vertebrates and Invertebrates: Molecular Aspects of Cell Signaling, Editors: T. Farooqui, A. A. Farooqui, Wiley-Blackwell, New York, 2011, p. 17-32.</td></tr><tr><td>Jomova, K., Valko, M.: Thermodynamics of free radical reactions and the redox environment of a cell. in Oxidative Stress: Diagnostics and Therapy, Editors: S. Andreescu, M. Hepel, American Chemical Society, Washington DC, 2012, p. 71-82.</td></tr><tr><td>Jomova, K., Valko, M.: Advances in metal-induced oxidative stress and human disease. Toxicology 283 (2011) 65-87.</td></tr><tr><td>Jomova, K., Valko, M.: Health protective effects of carotenoids and theirinteractions with other biological antioxidants. Eur. J. Med. Chem. 70 (2013) 102-110.</td></tr><tr><td>Valko, M., Jomova, K., Rhodes, C.J., Kuca, K., Musilek, K.: Redox- and non-redox-metal-induced formation of free radicals and their role in human disease. Arch. Toxicol. 90 (2016) 1-37.</td></tr></table>	Jomova, K., Valko, M.:Free radicals, signal transduction, and human disease.in Oxidative Stress in Vertebrates and Invertebrates: Molecular Aspects of Cell Signaling, Editors: T. Farooqui, A. A. Farooqui, Wiley-Blackwell, New York, 2011, p. 17-32.	Jomova, K., Valko, M.: Thermodynamics of free radical reactions and the redox environment of a cell. in Oxidative Stress: Diagnostics and Therapy, Editors: S. Andreescu, M. Hepel, American Chemical Society, Washington DC, 2012, p. 71-82.	Jomova, K., Valko, M.: Advances in metal-induced oxidative stress and human disease. Toxicology 283 (2011) 65-87.	Jomova, K., Valko, M.: Health protective effects of carotenoids and theirinteractions with other biological antioxidants. Eur. J. Med. Chem. 70 (2013) 102-110.	Valko, M., Jomova, K., Rhodes, C.J., Kuca, K., Musilek, K.: Redox- and non-redox-metal-induced formation of free radicals and their role in human disease. Arch. Toxicol. 90 (2016) 1-37.			
Jomova, K., Valko, M.:Free radicals, signal transduction, and human disease.in Oxidative Stress in Vertebrates and Invertebrates: Molecular Aspects of Cell Signaling, Editors: T. Farooqui, A. A. Farooqui, Wiley-Blackwell, New York, 2011, p. 17-32.									
Jomova, K., Valko, M.: Thermodynamics of free radical reactions and the redox environment of a cell. in Oxidative Stress: Diagnostics and Therapy, Editors: S. Andreescu, M. Hepel, American Chemical Society, Washington DC, 2012, p. 71-82.									
Jomova, K., Valko, M.: Advances in metal-induced oxidative stress and human disease. Toxicology 283 (2011) 65-87.									
Jomova, K., Valko, M.: Health protective effects of carotenoids and theirinteractions with other biological antioxidants. Eur. J. Med. Chem. 70 (2013) 102-110.									
Valko, M., Jomova, K., Rhodes, C.J., Kuca, K., Musilek, K.: Redox- and non-redox-metal-induced formation of free radicals and their role in human disease. Arch. Toxicol. 90 (2016) 1-37.									
	<p>Účast' na riešení (vedení) najvýznamnejších vedeckých projektov</p> <table><tr><td>VEGA 1/0856/11 Spektroskopická analýza antioxidačných a prooxidačných vlastností karotenoidov. – vedúci</td></tr><tr><td>VEGA 1/0765/14 Interakcia redoxne aktívnych kovov s neuroprotektívnymi látkami: efektívny spôsob boja s oxidačným stresom v neurologických chorobách? - vedúci</td></tr><tr><td>VEGA 1/0686/17 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci</td></tr><tr><td>APVV -15-0079 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci</td></tr></table>	VEGA 1/0856/11 Spektroskopická analýza antioxidačných a prooxidačných vlastností karotenoidov. – vedúci	VEGA 1/0765/14 Interakcia redoxne aktívnych kovov s neuroprotektívnymi látkami: efektívny spôsob boja s oxidačným stresom v neurologických chorobách? - vedúci	VEGA 1/0686/17 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci	APVV -15-0079 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci				
VEGA 1/0856/11 Spektroskopická analýza antioxidačných a prooxidačných vlastností karotenoidov. – vedúci									
VEGA 1/0765/14 Interakcia redoxne aktívnych kovov s neuroprotektívnymi látkami: efektívny spôsob boja s oxidačným stresom v neurologických chorobách? - vedúci									
VEGA 1/0686/17 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci									
APVV -15-0079 Experimentálne a teoretické štúdium molekulovej štruktúry, elektrónových vlastností, reaktivity a biologickej aktivity komplexných zlúčenín redoxne aktívnych kovov. – vedúci									
B1	<p>Splnené Jadro študijného programu tvoria predmety, ktoré predstavujú nosné témy študijného odboru chémia. Medzi tieto predmety patrí fyzika, biofyzika, matematika, toxikológia, anorganická chémia, bioanorganická chémia, organická chémia, bioorganická chémia, fyzikálna chémia, biofyzikálna chémia, úvod do farmaceutickej chémie a chemické postupy pri analytických meraniach, kde študenti okrem teoretických vedomostí získajú aj praktické skúsenosti v rámci laboratórnych cvičení. Náplň predmetov je zameraná tak, aby pokryla potrebu študijného odboru. Ďalšie povinné predmety sú koncipované tak, aby boli splnené podmienky špecifikované pre študijný odbor. Povinne voliteľné predmety a výberové predmety sú zamerané tak, aby študenti získali dobré základy pre 2. stupeň vysokoškolského štúdia. Predmety študijného programu sú usporiadané tak, aby splnili podmienky študijného odboru v požadovanom rozsahu a jadra znalostí. Predmety Základy matematiky I a II, Základy chémie I a II, Základy fyziky I a II, ktoré sú v prvom ročníku majú umožňujú študentom rozšíriť vedomosti a zručnosti z matematiky, chémie a fyziky a uľahčiť prechod zo stredoškolského systému na univerzitný systém vzdelávania.</p>								
B2	<p>Splnené. Študijný program je zameraný na získanie teoretických a praktických poznatkov založených na súčasnom stave poznatkov vedy a techniky. Zároveň rozvíja schopnosti absolventa nadobudnuté teoretické a praktické poznatky</p>								

	<i>tvorivo uplatniť pri výkone povolania alebo pri pokračovaní vo vysokoškolskom štúdiu druhého stupňa. Riešenie projektov je náplňou povinného predmetu bakalárska práca. Podiel kreditov za predmety zamerané na prácu na projektoch na celkovom počte kreditov je 8,33%. Študent študijného programu je pripravovaný predovšetkým na štúdium v 2. stupni vysokoškolského štúdia.</i>
B3	Splnené: Navrhnutá štandardná dĺžka je v súlade s predpismi. Nový 4-ročný ŠP 1. stupňa Biochémia a biofyzikálna chémia pre farmaceutické aplikácie (konverzný) je konverzným študijným programom k 3-ročnému študijnému programu 1. stupňa Biochémia a biofyzikálna chémia pre farmaceutické aplikácie, ktorý je tiež predkladaný na akreditáciu. Študijné plány 1. roka sú koncipované tak, aby sa vyrovnali vedomosti študentov z rôznych stredných škôl z chémie, matematiky a fyziky, nevyhnutné na zvládnutie ďalších rokov štúdia. Študent v prvom roku štúdia nadobúda aj základné laboratórne zručnosti. Študijné plány 2. – 4. roka štúdia sú zhodné so študijnými plánmi 3-roč. ŠP.
B4	Nejde o taký prípad.
B5	Splnené: Skladba učiteľov schopných viesť záverečné práce, ich plánovaná náplň zodpovedá štandardom pre 1. stupeň štúdia. Vnútorne predpisy VŠ a zloženie skúšobných komisií zodpovedajú štandardom.
B6	inžinierstvo v názve študijného programu – <i>Nie</i>
B7	umenie, <i>Nie je to tento prípad</i>
B8	Splnené: Podmienky prijatia na štúdium zodpovedajú štandardným požiadavkám.
B9	Splnené: Univerzita má vypracovaný, zavedený, používaný a funkčný vnútorný systém kvality v zmysle § 87a zákona o vysokých školách. Požiadavky na úspešné absolvovanie štúdia zodpovedajú štandardným požiadavkám
B10	Nejde o taký prípad, nejde o ŠP regulovaného povolania.
B11	Absolvent študijného programu môže pokračovať v inžinierskom alebo magisterskom štúdiu v nadväzujúcich študijných programoch alebo v programoch príbuzného zamerania. Univerzálnosť tohto bakalárskeho študijného programu umožňuje absolventovi zamestnať sa vo všetkých krajinách Európskej únie v chemickom, farmaceutickom, kozmetickom alebo potravinárskom priemysle na pracovných pozíciách vyžadujúcich vysokoškolské vzdelanie prvého stupňa. Zamestnať sa môže aj v oblasti výroby, skladovania a predaja chemických a farmaceutických prípravkov, materiálov, biomateriálov.. Pochopenie fyzikálnych princípov rôznych analytických a diagnostických techník ponúka absolventovi uplatnenie aj na pozícií operátora klinických prístrojov v zdravotníctve a v medicínskej praxi. Absolvent môže pri správnom výbere povinne voliteľných a výberových predmetov orientovať svoje zameranie na pracoviská klinickej biochémie, farmaceutické spoločnosti, jeho uplatnenie je aj vo výrobe a spracovaní biopáliv, v produkcii prírodných a syntetických polymérov, či výrobou nových produktov pre kozmetiku a farmáciu. Vďaka znalostiam technickej terminológie a odbornej jazykovej príprave môže nájsť svoje uplatnenie aj v sektoroch zaoberajúcich sa kontrolou kvality ovzdušia, vôd a pôdy, certifikáciou výrobkov, hygienou, metrológiou, prípadne pri prekladaní technických textov

Celkové zhodnotenie plnenia kritérií vrátane odôvodnenia	Na základe komplexného posúdenia plnenia kritérií vysoká škola spĺňa v čase akreditácie kritériá uplatňované pri posudzovaní spôsobilosti a utvára dostačujúce predpoklady na udržanie spôsobilosti na štandardnú dĺžku štúdia
Návrh odporúčania ministerstvu:	Vysoká škola je spôsobilá uskutočňovať uvedený študijný program oprávňujúci ju udeliť jej absolventom akademický titul <i>Bakalár</i>
Odporúčanie vysokej školy:	

Elektronické hlasovanie v intervale na hlasovanie:	15.5. – 25. 5. 2018
Počet členov PS: Zúčastnili sa: Pri elektronickom hlasovaní uviesť počty zúčastnených	13 8 Prof. RNDr. Miroslav Urban, DrSc.; Prof. Ing. Lubor Fišera, DrSc. ; Prof. Ing. Jaroslav Škvarenina, CSc.; Prof. Ing. Karol Flórián, DrSc.; Prof. RNDr. Jozef Gonda, DrSc. ; Doc. Ing. Milan Králik, CSc.; Prof. RNDr. Jozef Noga, DrSc.; Prof. Ing. Oldřich Pytela, DrSc.;
Výsledok hlasovania za návrh vyjadrenia PS	Za: 8 Proti: 0 Zdržal sa: 0
Podpis predsedu pracovnej skupiny:	M. Urban, v.r.