

DOKUMENT

Meno a priezvisko prof. RNDr. Ján Titiš, PhD.
Typ dokumentu Vedecko/umelecko-pedagogická charakteristika osoby
Názov vysokej školy Univerzita sv. Cyrila a Metoda v Trnave
Sídlo vysokej školy Nám. J. Herdu 2, 91701 Trnava
Názov fakulty Fakulta prírodných vied
Sídlo fakulty Nám. J. Herdu 2, 91701 Trnava

I. - Základné údaje

I.1 - Priezvisko

Titiš

I.2 - Meno

Ján

I.3 - Tituly

prof. RNDr. PhD.

I.4 - Rok narodenia

1979

I.5 - Názov pracoviska

UNIVERZITA SV. CYRILA A METODA V TRNAVE

I.6 - Adresa pracoviska

Námestie J. Herdu 577/2, 917 01 Trnava

I.7 - Pracovné zaradenie

profesor

I.8 - E-mailová adresa

jan.titis@ucm.sk

I.9 - Hyperlink na záznam osoby v Registri zamestnancov vysokých škôl

<https://www.portalvs.sk/regzam/detail/14383>

I.10 - Názov študijného odboru, v ktorom osoba pôsobí na vysokej škole

anorganická chémia

I.11 - ORCID iD

0000-0003-2530-7722

II. - Vysokoškolské vzdelanie a ďalší kvalifikačný rast

II.1 - Vysokoškolské vzdelanie prvého stupňa

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

-

II.b - Rok

-

II.c - Odbor a program

-

II.2 - Vysokoškolské vzdelanie druhého stupňa

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

FPV UCM Trnava

II.b - Rok

2004

II.c - Odbor a program

chémia

II.3 - Vysokoškolské vzdelanie tretieho stupňa

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

FCHPT STU Bratislava

II.b - Rok

2008

II.c - Odbor a program

anorganická chémia

II.4 - Titul docent

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

FCHPT STU Bratislava

II.b - Rok

2014

II.c - Odbor a program

anorganická chémia

II.5 - Titul profesor

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

PF UPJŠ Košice

II.b - Rok

2020

II.c - Odbor a program

anorganická chémia

II.6 - Titul DrSc.

II.a - Názov vysokej školy alebo inštitúcie

-

II.b - Rok

-

II.c - Odbor a program

-

III. - Súčasné a predchádzajúce zamestnania

III.a - Zamestnanie-pracovné zaradenie	III.b - Inštitúcia	III.c - Časové vymedzenie
vysokoškolský pedagóg - profesor	FPV UCM Trnava	od 2021
vysokoškolský pedagóg - docent	FPV UCM Trnava	2015 - 2020
vysokoškolský pedagóg - odborný asistent	FPV UCM Trnava	2006 - 2014
-	-	-
-	-	-

IV. - Rozvoj pedagogických, odborných, jazykových, digitálnych a iných zručností

IV.a - Popis aktivity, názov kurzu (ak išlo o kurz), iné	IV.b - Názov inštitúcie	IV.c - Rok
-	-	-
-	-	-
-	-	-
-	-	-

V. - Prehľad aktivít v rámci pedagogického pôsobenia na vysokej škole

V.1 - Prehľad zabezpečovaných profilových študijných predmetov v aktuálnom akademickom roku podľa študijných programov

V.1.a - Názov profilového predmetu	V.1.b - Študijný program	V.1.c - Stupeň	V.1.d - Študijný odbor
všeobecná chémia	chémia	I.	chémia
fyzikálna chémia I. a II.	chémia	I.	chémia
atómová a molekulová spektroskopia	aplikovaná chémia	II.	chémia
počítačové modelovanie molekúl	aplikovaná chémia	II.	chémia
metódy molekulovej a atómovej spektroskopie	aplikovaná analytická a bioanalytická chémia	III.	chémia
Katalýza a biokatalýza	aplikovaná chémia	II.	chémia

V.2 - Prehľad o zodpovednosti za uskutočňovanie, rozvoj a zabezpečenie kvality študijného programu alebo jeho časti na vysokej škole v aktuálnom akademickom roku

V.2.a - Názov študijného programu	V.2.b - Stupeň	V.2.c - Študijný odbor
aplikovaná chémia	II.	chémia
aplikovaná analytická a bioanalytická chémia	III.	chémia
-	-	-
-	-	-
-	-	-
-	-	-

V.3 - Prehľad o zodpovednosti za rozvoj a kvalitu odboru habilitačného konania a inauguračného konania v aktuálnom akademickom roku

V.3.a - Názov odboru habilitačného konania a inauguračného konania	V.3.b - Študijný odbor, ku ktorému je priradený
analytická chémia	chémia
-	-
-	-
-	-
-	-

V.4 - Prehľad vedených záverečných prác

V.4.1 - Počet aktuálne vedených prác

V.4.a - Bakalárske (prvý stupeň)

0

V.4.b - Diplomové (druhý stupeň)

0

V.4.c - Dizertačné (tretí stupeň)

1

V.4.2 - Počet obhájených prác

V.4.a - Bakalárske (prvý stupeň)

7

V.4.b - Diplomové (druhý stupeň)

9

V.4.c - Dizertačné (tretí stupeň)

3

V.5 - Prehľad zabezpečovaných ostatných študijných predmetov podľa študijných programov v aktuálnom akademickom roku

V.5.a - Názov predmetu	V.5.b - Študijný program	V.5.c - Stupeň	V.5.d - Študijný odbor
Katalýza biokatalýza	aplikovaná chémia	II.	chémia
Chemická väzba a chemická štruktúra	aplikovaná chémia	II.	chémia
-	-	-	-
-	-	-	-
-	-	-	-

VI. - Prehľad výsledkov tvorivej činnosti

VI.1 - Prehľad výstupov tvorivej činnosti a ohlasov na výstupy tvorivej činnosti

VI.1.1 - Počet výstupov tvorivej činnosti

VI.1.a - Celkovo

90

VI.1.b - Za posledných šesť rokov

47

VI.1.2 - Počet výstupov tvorivej činnosti registrovaných v databázach Web of Science alebo Scopus

VI.1.a - Celkovo

90

VI.1.b - Za posledných šesť rokov

47

VI.1.3 - Počet ohlasov na výstupy tvorivej činnosti

VI.1.a - Celkovo

1783

VI.1.b - Za posledných šesť rokov

696

VI.1.4 - Počet ohlasov registrovaných v databázach Web of Science alebo Scopus na výstupy tvorivej činnosti

VI.1.a - Celkovo

1783

VI.1.b - Za posledných šesť rokov

696

VI.1.5 - Počet pozvaných prednášok na medzinárodnej a národnej úrovni

VI.1.a - Celkovo

1

VI.1.b - Za posledných šesť rokov

1

VI.2 - Najvýznamnejšie výstupy tvorivej činnosti

1. Titiš, J., Boča, R. Magnetostructural D correlation in Nickel(II) complexes: Reinvestigation of the zero-field splitting (2010) *Inorganic Chemistry*, 49 (9), pp. 3971-3973.
2. Titiš, J., Boča, R. Magnetostructural D correlations in hexacoordinated cobalt(II) complexes (2011) *Inorganic Chemistry*, 50 (22), pp. 11838-11845.
3. Idešicová, M., Titiš, J., Krzystek, J., Boča, R. Zero-field splitting in pseudotetrahedral Co(II) complexes: A magnetic, high-frequency and-field EPR, and computational study (2013) *Inorganic Chemistry*, 52 (16), pp. 9409-9417.
4. Boča, R., Miklovič, J., Titiš, J. Simple mononuclear cobalt(II) complex: A single-molecule magnet showing two slow relaxation processes (2014) *Inorganic Chemistry*, 53 (5), pp. 2367-2369.
5. Miklovič, J., Valigura, D., Boča, R., Titiš, J. A mononuclear Ni(II) complex: a field induced single-molecule magnet showing two slow relaxation processes (2015) *Dalton Transactions*, 44 (28), pp. 12484-12487.

VI.3 - Najvýznamnejšie výstupy tvorivej činnosti za ostatných šesť rokov

1.
Boča, R., Titiš, J., Rajnák, C., Krzystek, J., Positive zero-field splitting and unexpected slow magnetic relaxation in the magneto-chemical calibrant $\text{HgCo}(\text{NCS})_4$ (2021) *Dalton Transactions*, 50 (10), pp. 3468-3472.
2.
Boča, R., Rajnák, C., Titiš, J., Quantified Quasi-symmetry in Metal Complexes, (2022) *Inorganic Chemistry*, 61 (44), pp. 17848-17854.
3. Titiš, J., Chrenková, V., Rajnák, C., Moncol, J., Valigura, D., Boča, R. Exceptionally slow magnetic relaxation in a mononuclear hexacoordinate Ni(II) complex (2019) *Dalton Transactions*, 48 (31), pp. 11647-11650.
4. Rajnák, C., Titiš, J., Moncol, J., Mičová, R., Boča, R. Field-Induced Slow Magnetic Relaxation in a Mononuclear Manganese(II) Complex (2019) *Inorganic Chemistry*, 58 (2), pp. 991-994.
5.
Titiš, J., Rajnák, C., Boča, R., Limitations on the D-Parameter in Ni(II) Complexes, (2023) *Journal of Physical Chemistry A*, 127 (31), pp. 6412-6424.

VI.4 - Najvýznamnejšie ohlasy na výstupy tvorivej činnosti

1. Boča, R., Miklovič, J., Titiš, J. Simple mononuclear cobalt(II) complex: A single-molecule magnet showing two slow relaxation processes (2014) *Inorganic Chemistry*, 53 (5), pp. 2367-2369. 10 citácií (z 92) podľa SCOPUS 1. Brazzolotto, D., Gennari, M., Yu, S., Pécaut, J., Rouzières, M., Clérac, R., Orio, M., Duboc, C. An Experimental and Theoretical Investigation on Pentacoordinated Cobalt(III) Complexes with an Intermediate $S=1$ Spin State: How Halide Ligands Affect their Magnetic Anisotropy (2016) *Chemistry - A European Journal*, 22 (3), pp. 925-933. 2. Gavey, E.L., Al Hareri, M., Regier, J., Carlos, L.D., Ferreira, R.A.S., Razavi, F.S., Rawson, J.M., Pilkington, M. Placing a crown on DyIII - A dual property LnIII crown ether complex displaying optical properties and SMM behaviour (2015) *Journal of Materials Chemistry C*, 3 (29), pp. 7738-7747. 3. Car, P.-E., Favre, A., Caneschi, A., Sessoli, R. Single molecule magnet behaviour in a rare trinuclear $\{CrIII DyIII_2\}$ methoxo-bridged complex (2015) *Dalton Transactions*, 44 (36), pp. 15769-15773. 4. Carl, E., Demeshko, S., Meyer, F., Stalke, D. Triimidosulfonates as Acute Bite-Angle Chelates: Slow Relaxation of the Magnetization in Zero Field and Hysteresis Loop of a CoII Complex (2015) *Chemistry - A European Journal*, 21 (28), pp. 10109-10115. 5. Puttock, E.V., Banerjee, P., Kaspar, M., Drennen, L., Yufit, D.S., Bill, E., Sproules, S., Hess, C.R. A Series of $[Co(Mabiq)Cl_{2-n}]$ ($n = 0, 1, 2$) Compounds and Evidence for the Elusive Bimetallic Form (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (12), pp. 5864-5873. 6. Zhu, Y.-Y., Zhu, M.-S., Yin, T.-T., Meng, Y.-S., Wu, Z.-Q., Zhang, Y.-Q., Gao, S. Cobalt(II) coordination polymer exhibiting single-ion-magnet-type field-induced slow relaxation behavior (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (8), pp. 3716-3718. 7. Vaidya, S., Upadhyay, A., Singh, S.K., Gupta, T., Tewary, S., Langley, S.K., Walsh, J.P.S., Murray, K.S., Rajaraman, G., Shanmugam, M. A synthetic strategy for switching the single ion anisotropy in tetrahedral Co(II) complexes (2015) *Chemical Communications*, 51 (18), pp. 3739-3742. 8. Schweinfurth, D., Sommer, M.G., Atanasov, M., Demeshko, S., Hohloch, S., Meyer, F., Neese, F., Sarkar, B. The ligand field of the azido ligand: Insights into bonding parameters and magnetic anisotropy in a co(ii)-azido complex (2015) *Journal of the American Chemical Society*, 137 (5), pp. 1993-2005. 9. Ion, A.E., Nica, S., Madalan, A.M., Shova, S., Vallejo, J., Julve, M., Lloret, F., Andruh, M. Two-dimensional coordination polymers constructed using, simultaneously, linear and angular spacers and cobalt(II) nodes. New examples of networks of single-ion magnets (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (1), pp. 16-18. Cited 7 times. 10. Craig, G.A., Murrie, M. 3d single-ion magnets (2015) *Chemical Society Reviews*, 44 (8), pp. 2135-2147.

2. Rajnák, C., Titiš, J., Fuhr, O., Ruben, M., Boča, R. Single-molecule magnetism in a pentacoordinate cobalt(II) complex supported by an antenna ligand (2014) *Inorganic Chemistry*, 53 (16), pp. 8200-8202. 10 citácií (z 61) podľa SCOPUS 1. Liu, X., Sun, L., Zhou, H., Cen, P., Jin, X., Xie, G., Chen, S., Hu, Q. Single-Ion-Magnet Behavior in a Two-Dimensional Coordination Polymer Constructed from CoII Nodes and a Pyridylhydrazone Derivative (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (18), pp. 8884-8886. 2. Herchel, R., Nemec, I., Machata, M., Trávníček, Z. Experimental and Theoretical Investigations of Magnetic Exchange Pathways in Structurally Diverse Iron(III) Schiff-Base Complexes (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (17), pp. 8625-8638. 3. Chen, L., Chen, S.-Y., Sun, Y.-C., Guo, Y.-M., Yu, L., Chen, X.-T., Wang, Z., Ouyang, Z.W., Song, Y., Xue, Z.-L. Slow magnetic relaxation in mononuclear seven-coordinate cobalt(ii) complexes with easy plane anisotropy (2015) *Dalton Transactions*, 44 (25), pp. 11482-11490. 4. Nemec, I., Herchel, R., Trávníček, Z. Suppressing of slow magnetic relaxation in tetracoordinate Co(II) field-induced single-molecule magnet in hybrid material with ferromagnetic barium ferrite (2015) *Scientific Reports*, 5, art. no. 10761. 5. Habib, F., Korobkov, I., Murugesu, M. Exposing the intermolecular nature of the second relaxation pathway in a mononuclear cobalt(ii) single-molecule magnet with positive anisotropy (2015) *Dalton Transactions*, 44 (14), pp. 6368-6373. 6. Palion-Gazda, J., Klemens, T., Machura, B., Vallejo, J., Lloret, F., Julve, M. Single ion magnet behaviour in a two-dimensional network of dicyanamide-bridged cobalt(ii) ions (2015) *Dalton Transactions*, 44 (7), pp. 2989-2992. 7. Schweinfurth, D., Sommer, M.G., Atanasov, M., Demeshko, S., Hohloch, S., Meyer, F., Neese, F., Sarkar, B. The ligand field of the azido ligand: Insights into bonding parameters and magnetic anisotropy in a co(ii)-azido complex (2015) *Journal of the American Chemical Society*, 137 (5), pp. 1993-2005. 8. Ion, A.E., Nica, S., Madalan, A.M., Shova, S., Vallejo, J., Julve, M., Lloret, F., Andruh, M. Two-dimensional coordination polymers constructed using, simultaneously, linear and angular spacers and cobalt(II) nodes. New examples of networks of single-ion magnets (2015) *Inorganic Chemistry*, 54 (1), pp. 16-18. 9. Happ, P., Plenck, C., Rentschler, E. 12-MC-4 metallacrowns as versatile tools for SMM research (2015) *Coordination Chemistry Reviews*, 289-290 (1), pp. 238-260. 10. Plenck, C., Krause, J., Rentschler, E. A click-functionalized single-molecule magnet based on cobalt(II) and its analogous manganese(II) and zinc(II) compounds (2015) *European Journal of Inorganic Chemistry*, 2015 (3), pp. 370-374.

3. Titiš, J., Boča, R. Magnetostructural D correlations in hexacoordinated cobalt(II) complexes (2011) *Inorganic Chemistry*, 50 (22), pp. 11838-11845. 10 citácií (z 54) podľa SCOPUS 1. Brambleby, J., Goddard, P.A., Johnson, R.D., Liu, J., Kaminski, D., Ardavan, A., Steele, A.J., Blundell, S.J., Lancaster, T., Manuel, P., Baker, P.J., Singleton, J., Schwalbe, S.G., Spurgeon, P.M., Tran, H.E., Peterson, P.K., Corbey, J.F., Manson, J.L. Magnetic ground state of the two isostructural polymeric quantum magnets [Cu(HF2)(pyrazine)2]SbF6 and [Co(HF2)(pyrazine)2]SbF6 investigated with neutron powder diffraction (2015) *Physical Review B - Condensed Matter and Materials Physics*, 92 (13), art. no. 134406. 2. Gnutek, P., Acikgöz, M., Rudowicz, C. Determination of superposition model parameters required for analysis of the zero-field splitting parameters for Ni²⁺ ions in NiO₆ complexes (2015) *Journal of Magnetism and Magnetic Materials*, 381, pp. 99-104. 3. Reis, S.G., Del Águila-Sánchez, M.A., Guedes, G.P., Ferreira, G.B., Novak, M.A., Speziali, N.L., López-Ortiz, F., Vaz, M.G.F. Synthesis, crystal structures and magnetic behaviour of four coordination compounds constructed with a phosphinic amide-TEMPO radical and [M(hfac)₂] (M = CuII, CoII and MnII) (2014) *Dalton Transactions*, 43 (39), pp. 14889-14901. 4. Vaz, M.G.F., Cassaro, R.A.A., Akpinar, H., Schlueter, J.A., Lahti, P.M., Novak, M.A. A cobalt pyrenyl-nitronyl-nitroxide single-chain magnet with high coercivity and record blocking temperature (2014) *Chemistry - A European Journal*, 20 (18), pp. 5460-5467. 5. Neuman, N.I., Winkler, E., Peña, O., Passeggi, M.C.G., Rizzi, A.C., Brondino, C.D. Magnetic properties of weakly exchange-coupled high spin Co(II) ions in pseudooctahedral coordination evaluated by single crystal X-band EPR spectroscopy and magnetic measurements (2014) *Inorganic Chemistry*, 53 (5), pp. 2535-2544. 6. Wilk, M., Jarzemska, K.N., Janczak, J., Duczmal, M., Hoffmann, J., Videnova-Adrabinska, V. Synthesis, structural characterization and computational studies of layered metal phosphonates: [M(HO3P-C5H4N-PO3H)2(H2O)2]_n [MII = Co, Zn, Cd] (2014) *RSC Advances*, 4 (102), pp. 58858-58866. 7. Cai, L.-Z., Wang, M.-S., Wang, S.-H., Li, P.-X., Guo, G.-C., Huang, J.-S. Syntheses, structures, and magnetic properties of one-dimensional coordination polymers based on N-succinopyridine ligand (2013) *CrystEngComm*, 15 (38), pp. 7670-7679. 8. Chorazy, S., Podgajny, R., Nitek, W., Rams, M., Ohkoshi, S.-I., Sieklucka, B. Supramolecular chains and coordination nanowires constructed of high-spin CoII 9WV 6 clusters and 4,4'-bpdo linkers (2013) *Crystal Growth and Design*, 13 (7), pp. 3036-3045. 9. Towatari, M., Nishi, K., Fujinami, T., Matsumoto, N., Sunatsuki, Y., Kojima, M., Mochida, N., Ishida, T., Re, N., Mrozinski, J. Syntheses, structures, and magnetic properties of acetato- and diphenolato-bridged 3d-4f binuclear complexes [M(3-MeOsaltn)(MeOH) x(ac)Ln(hfac)₂] (M = ZnII, CuII, NiII, CoII; Ln = LaIII, GdIII, TbIII, DyIII; 3-MeOsaltn = N,N-Bis(3-methoxy-2-oxybenzylidene)-1,3-propanediaminato; Ac = Acetato; Hfac = Hexafluoroacetylacetonato; X = 0 or 1) (2013) *Inorganic Chemistry*, 52 (10), pp. 6160-6178. 10. Chorazy, S., Podgajny, R., Majcher, A.M., Nitek, W., Rams, M., Suturina, E.A., Ungur, L., Chibotaru, L.F., Sieklucka, B. Magnetic anisotropy of CoII-WV ferromagnet: Single crystal and ab initio study (2013) *CrystEngComm*, 15 (13), pp. 2378-2385.

4. Titiš, J., Boča, R. Magnetostructural D correlation in Nickel(II) complexes: Reinvestigation of the zero-field splitting (2010) *Inorganic Chemistry*, 49 (9), pp. 3971-3973. 10 citácií (z 45) podľa SCOPUS 1. Singh, S.K., Gupta, T., Badkur, P., Rajaraman, G. Magnetic anisotropy of mononuclear NiII complexes: On the importance of structural diversity and the structural distortions (2014) *Chemistry - A European Journal*, 20 (33), pp. 10305-10313. 2. Qi, J., Wang, Q.-L., Zhang, A.-P., Tian, J.-L., Yan, S.-P., Cheng, P., Yang, G.-M., Liao, D.-Z. Synthesis, crystal structure, spectroscopy and magnetism of a trinuclear nickel(II) complex with 3,5-pyrazoledicarboxylic acid as bridge ligands (2014) *Comptes Rendus Chimie*, 17 (5), pp. 490-495. 3. Maurice, R., Graaf, C.D., Guihéry, N. Theoretical determination of spin Hamiltonians with isotropic and anisotropic magnetic interactions in transition metal and lanthanide complexes (2013) *Physical Chemistry Chemical Physics*, 15 (43), pp. 18784-18804. 4. Burkhardt, A., Buchholz, A., Görls, H., Plass, W. Intramolecular hydrogen bonding of a chloride acceptor supported by a dinuclear nickel(II) complex with N-salicylidene hydrazide ligand: Crystal structure and magnetic properties (2013) *Zeitschrift für Anorganische und Allgemeine Chemie*, 639 (14), pp. 2516-2520. 5. Schweinfurth, D., Krzystek, J., Schapiro, I., Demeshko, S., Klein, J., Telser, J., Ozarowski, A., Su, C.-Y., Meyer, F., Atanasov, M., Neese, F., Sarkar, B. Electronic structures of octahedral Ni(II) complexes with "click" derived triazole ligands: A combined structural, magnetometric, spectroscopic, and theoretical study (2013) *Inorganic Chemistry*, 52 (12), pp. 6880-6892. 6. Chorazy, S., Podgajny, R., Majcher, A.M., Nitek, W., Rams, M., Suturina, E.A., Ungur, L., Chibotaru, L.F., Sieklucka, B. Magnetic anisotropy of Coll-WV ferromagnet: Single crystal and ab initio study (2013) *CrystEngComm*, 15 (13), pp. 2378-2385. 7. Ye, S., Neese, F. How do heavier halide ligands affect the signs and magnitudes of the zero-field splittings in halogenonickel(II) Scorpionate Complexes? A Theoretical Investigation Coupled to Ligand-Field Analysis (2012) *Journal of Chemical Theory and Computation*, 8 (7), pp. 2344-2351. 8. Maganas, D., Krzystek, J., Ferentinos, E., Whyte, A.M., Robertson, N., Psycharis, V., Terzis, A., Neese, F., Kyritsis, P. Investigating magnetostructural correlations in the pseudooctahedral trans -[NiII{(OPPh₂)(EPPH₂)N}₂(sol)₂] Complexes (E = S, Se; Sol = DMF, THF) by magnetometry, HFEPR, and ab initio quantum chemistry (2012) *Inorganic Chemistry*, 51 (13), pp. 7218-7231. 9. Costes, J.-P., Maurice, R., Vendier, L. Pentacoordinate Ni II complexes: Preparation, magnetic measurements, and ab initio calculations of the magnetic anisotropy terms (2012) *Chemistry - A European Journal*, 18 (13), pp. 4031-4040. 10. Maurice, R., Vendier, L., Costes, J.-P. Magnetic anisotropy in NiII-YIII binuclear complexes: On the importance of both the first coordination sphere of the NiII ion and the YIII ion belonging to the second coordination sphere (2011) *Inorganic Chemistry*, 50 (21), pp. 11075-11081.

5. Titiš, J., Boča, R., Dlháň, L., Ďurčková, T., Fuess, H., Ivaníková, R., Mrázová, V., Papánková, B., Svoboda, I. Magnetostructural correlations in heteroleptic nickel(II) complexes (2007) *Polyhedron*, 26 (7), pp. 1523-1530. 10 citácií (z 24) podľa SCOPUS 1. Gahan, L.R., Henriksen, S.L. Preparation and characterization of di-(μ -2-CH₃COO- κ 2O:O')-tetrakis[μ -3-methoxo-2,4-pentanedionato-metal(II,III)] complexes (2015) *Polyhedron*, 95, pp. 30-39. 2. Rudowicz, C., Karbowiak, M. Disentangling intricate web of interrelated notions at the interface between the physical (crystal field) Hamiltonians and the effective (spin) Hamiltonians (2015) *Coordination Chemistry Reviews*, 287, pp. 28-63. 3. Gnutek, P., Açıkgöz, M., Rudowicz, C. Tools for magnetostructural correlations for the 3d⁸(3A₂ state) ions at orthorhombic sites: Comparative study with applications to Ni²⁺ ions in Y₂BaNiO₅ and Nd₂BaNiO₅ (2015) *Journal of Magnetism and Magnetic Materials*, 374, pp. 484-494. 4. Yoe, F., Flores-Alamo, M., Morales, F., Escudero, R., Cortes-Hernández, H., Castro, M., Barba-Behrens, N. Structural, magnetic and theoretical study of mononuclear nickel(II) and cobalt(II) compounds of a benzimidazole thiobutanoic acid derivative (2014) *Inorganica Chimica Acta*, (PA), pp. 36-45. 5. Singh, S.K., Gupta, T., Badkur, P., Rajaraman, G. Magnetic anisotropy of mononuclear Ni(II) complexes: On the importance of structural diversity and the structural distortions (2014) *Chemistry - A European Journal*, 20 (33), pp. 10305-10313. 6. Cortijo, M., Delgado-Martínez, P., González-Prieto, R., Herrero, S., Jiménez-Aparicio, R., Perles, J., Priego, J.L., Torres, M.R. Microwave and solvothermal methods for the synthesis of nickel and ruthenium complexes with 9-anthracene carboxylate ligand (2014) *Inorganica Chimica Acta*, 424, pp. 176-185. 7. Puszyńska-Tuszkán, M., Daszkiewicz, M., Maciejewska, G., Staszak, Z., Wietrzyk, J., Filip, B., Cieślak-Golonka, M. HSAB principle and nickel(II) ion reactivity towards 1-methylhydantoin (2011) *Polyhedron*, 30 (12), pp. 2016-2025. 8. Liu, C., Čížmár, E., Park, J.-H., Abboud, K.A., Meisel, M.W., Talham, D.R. Preparation, crystal structure and magnetic properties of Ni₂(dpa)₂(pyz)(H₂O)₄ (2011) *Polyhedron*, 30 (8), pp. 1420-1424. 9. Fernández De Luis, R., Urtiaga, M.K., Mesa, J.L., Aguayo, A.T., Rojo, T., Arriortua, M.I. Four nodal self-catenated [{Ni₈(Bpy)₁₆}V₂₄O₆₈]₈·8.5(H₂O), combining three dimensional metal-organic and inorganic frameworks (2010) *CrystEngComm*, 12 (6), pp. 1880-1886. 10. Puszyńska-Tuszkán, M., Daszkiewicz, M., Maciejewska, G., Adach, A., Cieślak-Golonka, M. Interaction of hydantoins with transition metal ions: Synthesis, structural, spectroscopic, thermal and magnetic properties of [M(H₂O)₄(phenytoinate)₂] M = Ni(II), Co(II) (2010) *Structural Chemistry*, 21 (2), pp. 315-321.

VI.5 - Účast na riešení (vedení) najvýznamnejších vedeckých projektov alebo umeleckých projektov za posledných šesť rokov

1. APVV-19-0087: Bioaktívne komplexy prechodných kovov s magnetickou bistabilitou. 2020 – 2024 (zodpovedný riešiteľ za UCM).
2. APVV-18-0016: Molekulové nanomagnety zložené z komplexov prechodných kovov. 2019 – 2023.
3. VEGA 1/0086/21: Nové zlúčeniny s využiteľnými magnetickými a opto-elektrickými vlastnosťami. 2021-2024 (vedúci projektu).
4. APVV-14-0073: Magnetokalorický jav v kvantových a nanoskopických systémoch. 2015-2019 (zodpovedný riešiteľ za UCM).
5. VEGA 1/0534/16: Nové zlúčeniny s aplikačným potenciálom. 2016-2019 (vedúci projektu).

VII. - Prehľad aktivít v organizovaní vysokoškolského vzdelávania a tvorivých činností

VII.a - Aktivita, funkcia	VII.b - Názov inštitúcie, grémia	VII.c - Časové vymedzenia pôsobenia
člen Vedeckej rady FPV UCM v Trnave	FPV UCM v Trnave	od 2014
člen Vedeckej rady UCM v Trnave	UCM v Trnave	od 2022
člen odborových komisií pre PhD štúdium	FPV UCM v Trnave, PF UPJŠ Košice, PF UP Olomouc	od 2020
Predseda a člen štátnicovej komisie pre obhajoby Bc a Mgr prác	FPV UCM v Trnave, FCHPT STU v Bratislave	od 2015
člen Rady kvality FPV UCM	FPV UCM v Trnave	od 2022

VIII. - Prehľad zahraničných mobilit a pôsobenia so zameraním na vzdelávanie a tvorivú činnosť v študijnom odbore

VIII.a - Názov inštitúcie	VIII.b - Sídlo inštitúcie	VIII.c - Obdobie trvania pôsobenia/pobytu (uviesť dátum odkedy dokedy trval pobyt)	VIII.d - Mobilitná schéma, pracovný kontrakt, iné (popísať)
Technische Universität Darmstadt, Fachbereich Material und Geowissenschaften	Darmstadt, Nemecko	august 2007	pobyt za účelom magnetochemických meraní, študijný/výskumný pobyt
Leibniz Universität Hannover	Hannover, Nemecko	jún 2017	prednáška pre študentov a pracovníkov Institute of Inorganic Chemistry, Prof. Dr. Franz Renz
Energy Technologies Research Institute, University of Nottingham	Nottingham, VB	november 2018	pobyt za účelom špeciálnych meraní, Prof. James O'Shea
PF, Univerzita Palackého, Olomouc	Olomouc, ČR	september 2019	prednáška pre študentov a pracovníkov katedry anorganickej chémie, doc. Radovan Herchel
PF, Univerzita Palackého, Olomouc	Olomouc, ČR	september 2021	pobyt za účelom magnetochemických meraní
-	-	-	-

IX. - Iné relevantné skutočnosti

IX.a - Ak je to podstatné, uvádzajú sa iné aktivity súvisiace s vysokoškolským vzdelávaním alebo s tvorivou činnosťou

člen komisie VEGA
člen Rady APVV pre prírodné vedy
výkonný koeditor časopisu Nova Biotechnologica et Chimica

Dátum poslednej aktualizácie

03.01.2024