Образец оформления статьи

UDC/УДК

A.A. Ivanov, A.A. Petrov (11-point Bold/ шрифт 11)

University or Institution Name, City, Country
(Corresponding author email:aa@mail.ru)
– *Authors ORCID ID*
(9-point Bold/ шрифт 9)

Put the title here (13-point Bold/шрифт 13)

Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract. Abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract abstract (180-200 слов, шрифт 9).

Keywords: keywords, keywords, keywords, keywords, keywords, keywords, keywords, keywords (8-10 слов).

Introduction (Введение)

Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.Add the main text here. Add the main text here.

Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.Add the main text here. Add the main text here.

Add the main text here. Add the main text here.

Methods and materials (Материалы и методы)

Add the main text here. Add the main text here.

Add the main text here. Add the main text here.

Results and Discussion (Результаты и их обсуждение)

Add the main text here. Add the main text here.

Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.Add the main text here. Add the main text here.

Please reference the table or figure in the text (Table1).

Table 1

Put the title here

No.	T, K	τ,min	Vac. 1	Vac. 2	α	k, min^{-1}
1	573	180	1	1	0.04546	0.0002585
2	573	120	2	2	0.030505	0.0002582
3	573	60	3	3	0.01505	0.0002527
4	603	180	2	3	0.04955	0.0002823
5	603	120	3	1	0.0306	0.000259
6	603	60	1	2	0.01662	0.0002793
7	643	180	3	2	0.05403	0.0003086
8	643	120	1	3	0.03625	0.00030765
9	643	60	2	1	0.01423	0.0002897

Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.Add the main text here.

Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here. Add the main text here.

Please reference the table or figure in the text (Figures 1-2).

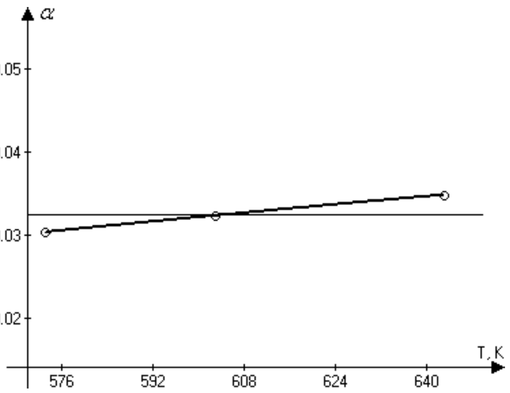

Figure 1. Put the title here

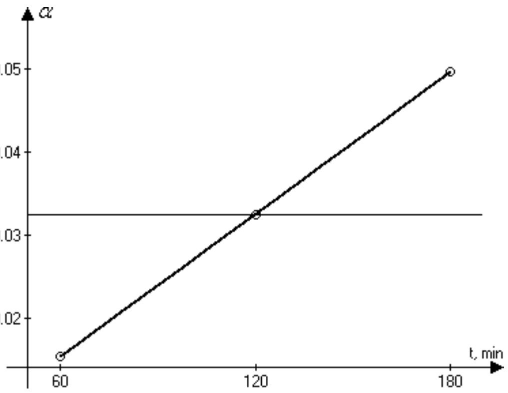

Figure 2. Put the title here

Conclusions (Заключение)

Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here.

Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here. Put the conclusions here.

Пример: References (Список литературы) – 9-point Bold/ шрифт 9

1 Doyle A. The evolution of phase during the synthesis of the organically modified catalyst support MCM-48 / A. Doyle, E. Ahmed, B. Hodnett // Catalysis Today. – 2006. – Vol. 116, No. 1. – P. 50-55. DOI: 10.1016/j.cattod.2006.02.083

2 Tsoncheva T. MCM-41 silica modified with copper and iron oxides as catalysts for methanol decomposition / T. Tsoncheva, S. Areva, M. Dimitrov, D. Paneva, I. Mitov, M. Linden, C. Minchev // J Mol Catal. – 2006. – Vol. 246, No. 1. – P. 118-127.

3 Liou T-H. A green rout to preparation of MCM-41 silicas with well-ordered mesostructure controlled in acidic and alkaline environments / T-H. Liou // Chemical Engineering Journal. – 2010. – Vol. 171, No. 3. – P. 1458-1468. DOI: 10.1016/j.cej.2011.05.074

4 Das D. Enhanced Catalytic Activity of Ti, V, Mn-Grafted Silica Spheres Towards Epoxidation Reaction / D. Das, K. Parida // Reaction Kinetics and Catalysis Letters. – 2007. – Vol. 90. – P. 77-84. DOI: 10.1007/s10562-008-9697-9

5 Lin K. Direct room-temperature synthesis of methyl-functionalized Ti-MCM-41 nanoparticles and their catalytic performance in epoxidation / K. Lin, P. Pescarmona, K. Houthoofd, D. Liang, G. Tendeloo, P. Jacobs // Journal of Catalysis. – 2009. – Vol. 263. – P. 75-82. – Режим доступа: https://10.1016/j.jcat.2009.01.013.

6 Elias V. Synthesis of Titanium-Containing Mesoporous Silicas as Catalysts for Cyclohexene Epoxidation / V. Elias, M. Crivello, E. Herrero, S. Casuscelli, G. Eimer // *Ind. Eng. Chem. Res.* – 2009. – Vol. 48. – P. 9076-9082.

7 Eimer G. Synthesis, Characterization and selective oxidation properties of Ti-containing mesoporous catalysts / G. Eimer, S. Casuscelli, G. Ghione, M. Crivello, E. Herrero // Applied Catalysis A: General. – 2006. – Vol. 298. – P. 232-242. DOI: 10.1016/j.apcata.2005.10.006.

8 Save M. Atom Transfer Radical Polymerization of Styrene and Methyl Methacrylate from Mesoporous Ordered Silica Particles / M. Save, G. Granvorka, J. Bernard, B. Charleux, C. Boissiere, D. Grosso, C. Sanchez // Macromolecular Rapid Communication. – 2006. – Vol. 27. – P. 393-398. – Режим доступа: https://doi.org/10.1002/marc.200500798.

9 Козлова С.А. Состояние силанольного покрытия мезоструктурированного силикатного материала МСМ-41 в результате постсинтетической активации / В.А. Парфенов, Л.С. Тарасова, С.Д. Кирик // Журнал Сибирского федерального университета. – Химия. – 2008. – Т. 1, № 4. – С. 376-388.

10 Фоменко О.Е. Модифицирование силикатных поверхностей путем силилирования их кремнийорганическими соединениями / О.Е. Фоменко, Ф. Рѐсснер // Сорбционные и хроматографические процессы. – 2009. – Т. 9. – Вып. 5. – С. 633-642.

11 Fryxell G. Environmental Applications of Nanomaterials Synthesis: Sorbents and Sensors / G. Fryxell, G. Cao // Copyright by Imperial College Press. – 2007. – P. 499-507.

12 Oi H. Application of nanomaterials in electrogenerated chemiluminescens biosensors / H. Oi, Y. Peng, Q. Gao, Cn. Zhang // Sensors. – 2009. – Vol. 9. – P. 674-695. DOI: 10.3390/s90100674.

13 Zhong L. Application of Mesoporous Silica Nanoreservoir in Smart Drug Controlled Release Systems // L. Zhong, C. Kaiyong, Z. Beilu, D. Lin, L. Aiping, G. Duan // Progress in Chemistry. – 2011. – Vol. 23, No. 11. – P. 2326-2338.

14 Лисичкин Г. В. Химия привитых поверхностных соединений / Г. В. Лисичкин, А. Ю. Фадеев, А. А. Сердан, П. Н. Нестеренко. – М.: Физматлит., 2003. – С. 38-56.

15 Rao V. Surface chemical modification of silica aerogels using various alkyl-alkoxy/chloro silanes / V. Rao, M. Kulkarni, D. Amalnerkar, T. Seht // Appl. Surf. Sci. – 2003. – Vol. 203. – P. 262-270.

16 Balakain V. New nitrogen phosphorus-containing ampholytes on a polyacrylate matrix and a study of the sorption of copper, zinc, and iron from sulfuric solutions // V. Balakain, N. Dranitsina, Yu. Holmanskaya, A. Tesler, A. Morozova // Russian Journal of Applied Chemistry. – 1981. – Vol. 54. – P. 781-785.

17 Николаев А.В. Сорбция меди и цветных металлов серой, азотом, серосодержащими сорбентами / А.В. Николаев, А.В.Фокин, С.Ф. Коломиец, И.Н. Грибанова, Н.П. Якунина, Н.Н. Аншиц, Г.В. Виллевальд // (1977). Труды Сибирского отделения Академии наук СССР. Серия химия. – 1977. – Т. 4. – С. 34-40.

18 Оскотская Е.П. Предварительная групповая концентрация меди, кобальта и никеля с полимерным хелатообразующим сорбентом при анализе природных вод / Е.П. Оскотская, Н.Н. Басаргин, Д.Е. Игнатов, Ю.Г. Росовский // Заводская лаборатория. Диагностика материалов. – 1999. – Т. 65, № 3. – С. 10-14.

19 Zmijewski T. Thermogravimetric study of silica with a chemically modified surface / T. Zmijewski, M. Mioduska, B. Pasewska // J. Thermal. Anal. – 1987. – Vol. 32. – P. 1755-1761.

20 Athens G. Functionalization of mesostructured inorganic–organic and porous inorganic materials / G. Athens, R. Shayib, B. Chmelka // Current Opinion in Colloid & Interface Science. – 2009. – Vol. 14. – P. 281–292. DOI: 10.1016/j.cocis.2009.05.012.

21 Truel A. Modification of mesoporous silicas by incorporation of heteroelements in framewotk / A. Truel // Microporous Mesoporous Mater. – 1999. – Vol. 27. – P. 151-169.

22 Macquarrie D. Direct preparation of organically modified MCM-type materials. Preparation and characterization of aminopropyl-MCM and 2-cyanoethyl-MCM / D. Macquarrie // Chem. Commun. – 1996. – Issue 16. – P. 1961-1962. DOI: 10.1039/CC9960001961.

23 Zeng W. Organic modified mesoporous MCM-41 through solvotermal process fs drug delivery system / W. Zeng, X-F. Qian, Y-B. Zhang, J. Yin, Z-K. Zhu // Materials Research Bulletin. – 2005. – Vol. 40. – P. 766-772. DOI: 10.1016/j.materresbull.2005.02.011.

24 Badiei A. Modification of Mesoporous Silica by Direct Template Ion Exchange Using Cobalt Complexes / A. Badiei, L. Bonneviot // Inorg Chem. – 1998. – Vol. 37. – P. 4142-4145. – Режим доступа: https://doi.org/10.1021/ic971633q.

25 Kondrashova N. Effect of organic-silane additives on textural-structural properties of mesoporous silicate materials / N. Kondrashova, E. Saenko, I. Lebedeva, V. Valtsifer, V. Strelnikov // Microporous and mesoporous materials. – 2012. – Vol. 153. – P. 275-281.

26 Фролов Ю.Г. Курс коллоидной химии. Поверхностные явления и дисперсионные системы / Ю.Г. Фролов. – Альянс. Торгово-издательский дом. – М., 2004. – 753 с.

27 Тагер А.А. Физико-химия полимеров / А.А. Тагер. – М.: Научный мир, 2007. – 576 с.

28 Radushev A. Versatic Functional Tert-Carboxylic Acids as Metal Extractive Agents / A. Radushev, T. Batueva, A. Kataev // Separation science and technology. – 2015. – Vol. 50, No. 4. – P. 512-519.

29 Патент № 2472864 РФ. Способ экстракции ионов меди, никеля и(или) кобальта из слабокислых и аммиачных водных растворов. Опубл. БИ. 2013. № 2. Радушев А.В., Батуева Т.Д.

А.А. Иванов, А.А. Петров (11-point Bold/ шрифт 11)

Мақала атауы (13-point Bold/ шрифт 11)

Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация

аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация (180-200 слов, 9point Bold/ шрифт 9).

Кілт сөздері: 8-10 слов

А.А. Иванов, А.А. Петров (11-point Bold/ шрифт 11)

Заголовок статьи (13-point Bold/ шрифт 11)

Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация. Аннтотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация аннотация (180-200 слов, 9point Bold/ шрифт 9).

Ключевые слова: 8-10 слов

Пример: References 9-point Bold/ шрифт 9

1 Doyle, A.M., Ahmed, E., & Hodnett, B.K. (2006). The evolution of phase during the synthesis of the organically modified catalyst support MCM-48. *Catalysis Today, 116*(1), 50-55.

2 Tsoncheva, T., Areva, S., Dimitrov, M., Paneva, D., Mitov, I., Linden, M., & Minchev, C. (2006). MCM-41 silica modified with copper and iron oxides as catalysts for methanol decomposition. *J Mol Catal A, 246*(1), 118-127.

3 Liou, T-H. (2010). A green rout to preparation of MCM-41 silicas with well-ordered mesostructure controlled in acidic and alkaline environments. *Chemical Engineering Journal, 171*(3), 1458-1468.

4 Das, D.P., & Parida, K.M. (2007). Enhanced Catalytic Activity of Ti, V, Mn-Grafted Silica Spheres Towards Epoxidation Reaction. *Reaction Kinetics* and *Catalysis Letters, 90*, 77-84.

5 Lin, K., Pescarmona, P.P., Houthoofd, K., Liang, D., Tendeloo, G.V., & Jacobs, P.A. (2009). Direct room-temperature synthesis of methyl-functionalized Ti-MCM-41 nanoparticles and their catalytic performance in epoxidation. *Journal of Catalysis,* 263, 75-82.

6 Elias, V.R., Crivello, M.E., Herrero, E.R., Casuscelli, S.G. & Eimer, G.A. (2009). Synthesis of Titanium-Containing Mesoporous Silicas as Catalysts for Cyclohexene Epoxidation. *Ind. Eng. Chem. Res., 48*, 9076-9082.

7 Eimer, G.A., Casuscelli, S.G., Ghione, G.E., Crivello, M.E., & Herrero, E.R. (2006). Synthesis, Characterization and selective oxidation properties of Ti-containing mesoporous catalysts. *Applied Catalysis A: General, 298*, 232-242.

8 Save, M., Granvorka, G., Bernard, J., Charleux, B., Boissiere, C., Grosso, D., Sanchez, C. (2006). Atom Transfer Radical Polymerization of Styrene and Methyl Methacrylate from Mesoporous Ordered Silica Particles. *Macromolecular Rapid Communication, 27*, 393-398.

9 Kozlova, S.A., Parfenov, V.A., Tarasova, L.S., & Kirik, S.D. (2008). Sostoianiie silanolnoho pokrytiia mezostrukturirovannoho silikatnoho materiala MSM-41 v rezultate postsinteticheskoi aktivatsii [State of silanol coating of mesostructured silicate material MCM-41 as a result of postsynthetic activation]. *Zhurnal Sibirskoho federalnoho universiteta – Journal of Siberian Federal University*, 4, 1, 376-388 [in Russian].

10 Fomenko, O.E., & Ryossner, F. (2009). Modifitsirovaniie silikatnykh poverkhnostei putem sililirovaniia ikh kremniiorhanicheskimi soiedineniiami [Modification of silicate surfaces by silylation with their organosilicon compounds]. *Sorbtsionnyie i khromatohraficheskiie protsessy – Sorption and chromatographic processes*, *Vol. 9, 5*, 633-642 [in Russian].

11 Fryxell, G.E., & Cao, G. (2007). *Environmental Applications of Nanomaterials Synthesis, Sorbents and Sensors*. Imperial College Press, 499-507.

12 Oi, H., Peng, Y, Gao, Q., & Zhang, Cn. (2009). Application of nanomaterials in electrogenerated chemiluminescense biosensors. Sensors, *9*, 674-695. DOI: 10.3390/s90100674.

13 Zhong, L., Kaiyong, C., Beilu, Z., Lin, D., Aiping, L., & Duan, G. (2011). Application of Mesoporous Silica Nanoreservoir in Smart Drug Controlled Release Systems. *Progress in Chemistry*, *23*(11), 2326-2338.

14 Lisichkin, G.V., Fadeev, A.Yu., Serdan, A. A., Nesterenko, P. N. Mingalev, R.G., & Furman, L.D. (2003). Khimiya privitykh poverkhnostnykh soedinenii [Chemistry of Grafted Surface Compounds]. M.: *Fizmatlit – PhysMathLit* Publishing [in Russian].

15 Rao, V.A., Kulkarni, M.M., Amalnerkar, D.P., & Seht, T. (2003). Surface chemical modification of silica aerogels using various alkyl-alkoxy/chloro silanes. *Appl. Surf. Sci*., *203*, 262-270.

16 Balakain, V.M., Dranitsina, N.V., Holmanskaya, Yu.B., Tesler, A.N., & Morozova, A.V. (1981). New nitrogen phosphorus-containing ampholytes on a polyacrylate matrix and a study of the sorption of copper, zinc, and iron from sulfuric solutions. *Russian Journal of Applied Chemistry*, *54*, 781-785.

17 Nikolaev, A.V., Fokin, A.V., Kolomiec, S.F., Gribanova, I.N. Yakunina, N.P., & Anshic, N.N. et al. (1977). Sorbtsiia medi i tsvetnykh metallov seroi, azotom, serosoderzhashchimi sorbentami [Sorption of copper and non-ferrous metals with sulfur, nitrogen, sulfur-containing sorbents]. *Trudy Sibirskoho otdeleniia Akademii nauk SSSR. Seriia khimiia. – Proceedings of Siberian Branch of Academy of Sciences of USSR. Chemistry Series*, *4*, 34-40[in Russian].

18 Oskotskaya, E.P., Basargin, N.N., Ignatov, D.E., & Rosovskii, Yu.G. (1999). Predvaritelnaia hruppovaia kontsentratsiia medi, kobalta i nikelia s polimernym khelatoobrazuiushchim sorbentom pri analize prirodnykh vod [Preliminary group concentration of copper, cobalt and nickel with a polymeric chelating sorbent in the analysis of natural waters]. *Zavodskaia laboratoriia. Diahnostika materialov - Factory Laboratory. Material Diagnostics*, *65*, *3*, 10-14 [in Russian].

19 Zmijewski, T., Mioduska, M., Pasewska, B. (1987). Thermogravimetric study of silica with a chemically modified surface, J. Thermal. Anal. 32, 1755-1761.

20 Athens, G.L., Shayib, R.M., Chmelka, B.F. (2009). Functionalization of mesostructured inorganic–organic and porous inorganic materials. Current Opinion in Colloid & Interface Science, *14*, 281-292.

21 Truel, A. (1999). Modification of mesoporous silicas by incorporation of heteroelements in framework. *Microporous Mesoporous Mater*, *27*, 151-169.

22 Macquarrie, D. J. (1996). Direct preparation of organically modified MCM-type materials. Preparation and characterization of aminopropyl-MCM and 2-cyanoethyl-MCM, *Chem. Commun*., *16*, 1961-1962.

23 Zeng, W., Qian, X-F., Zhang, Y-B., Yin, J., & Zhu, Z-K. (2005). Organic modified mesoporous MCM-41 through solvothermal process fs drug delivery system. *Materials Research Bulletin*, 40, 766-772.

24 Badiei, A.R., & Bonneviot, L. (1998). Modification of Mesoporous Silica by Direct Template Ion Exchange Using Cobalt Complexes. *Inorg Chem*., *37*, 4142-4145.

25 Kondrashova, N., Saenko, E., Lebedeva, I., Valtsifer, V., & Strelnikov, V. (2012). Effect of organic-silane additives on textural-structural properties of mesoporous silicate materials. *Microporous and mesoporous materials*, *153*, 275-281.

26 Frolov, Yu.G. (2004). Kurs kolloidnoi khimii. *Poverkhnostnyie yavleniia i dispersionnyie sistemy [Course of colloid chemistry. Superficial phenomena and dispersive systems]*. M.: Alians. Torhovo-izdatelskii dom [in Russian].

27 Tager, A.A. (2007). Fiziko-khimiia polimerov [Physical Chemistry of Polymers]. M.: Nauchnyi mir.

28 Radushev, A.V., Batueva, T.D. & Kataev, A.V. (2015). Versatic Functional Tert-Carboxylic Acids as Metal Extractive Agents, *Separation science and technology*, *50*(4), 512-519.

29 Radushev, A.V., & Batueva, T.D. (2013). Patent No. 2472864 RF. Publ. BI, 2 [in Russian].

В статьях на английском языке для русскоязычных источников необходима общепринятая транслитерация на латинице.

Сведения об авторах на трех языках в строчку

Пример: **Information about authors:**

Петров, Б.Ш. (байланысушы тұлға) - химия Ғылымдарының Кандидаты, Аға ғылыми қызметкер, Қазтұтынуодағы Қарағанды Экономикалық Университеті, Қарағанды Қ., Қазақстан; e-mail: petrov@mail.com, ORCID ID:

Петров, Б.Ш. (контактное лицо) – кандидат химических наук, старший научный сотрудник, Карагандинский экономический университет Казпотребсоюза, Караганда, Казахстан; e-mail: petrov@mail.com, ORCID ID:

Petrov, B.Sh. (contact person) – Candidate of chemical sciences, Senior researcher, Kazpotrebsoyuz Karaganda Economic University, Karaganda, Kazakhstan; e-mail: petrov@mail.com, ORCID ID:

Иманов, К.С. - кандидат химических наук, ведущий научный сотрудник, Химико-металлургический институт им. Абишева, Караганда, Казахстан, e-mail: imanov@mail.ru, ORCID ID:

Imanov, K.S. - Candidate of chemical sciences, Leading researcher, Abishev Chemical-Metallurgical Institute, Karaganda, Kazakhstan, , e-mail: imanov@mail.ru, ORCID ID:

Иманов, К.С. - химия ғылымдарының кандидаты, Жетекші ғылыми қызметкер, Әбішев Атындағы Химия-Металлургия Институты, Қарағанды, Қазақстан, , e-mail: imanov@mail.ru, ORCID ID: