

Дані про цитування праць виконавця, які ввійшли до представленої роботи  
**“Синтез, термодинамічні властивості та фазові рівноваги халькогенідних та халькогалогенідних систем різного функціонального застосування”**,  
автор д.х.н. Мороз Микола Володимирович

**Web of Science:**

1. Ім'я в профілі автора: Mykola V. Moroz
2. Web of Science ResearcherID K-2615-2017

**SCOPUS:**

1. Ім'я в профілі автора: Moroz Mykola
2. Scopus author ID 36601040100

**Google Scholar:**

1. Ім'я в профілі автора: Mykola Moroz (Микола Володимирович Мороз, M. V. Moroz)
2. Author ID  
<https://scholar.google.com.ua/citations?user=gqnxqecAAAAJ&hl=uk>

№ п.п.	Назва статті (монографії), автори, назва видання, рік, том, сторінка або DOI	Кількість посилань згідно бази даних		
		Web of Science	SCOPUS	Google Scholar
1	Thermodynamic properties of saturated solid solutions of $Ag_7SnSe_5Br$ and $Ag_8SnSe_6$ compounds in the Ag–Sn–Se–Br system measured by the EMF method. <b>M.V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko, P. Yu. Demchenko, O. V. Reshetnyak // J. Chem. Thermodyn. – 2017. – Vol. 106. – P. 228–231. Doi: 10.1016/j.jct.2016.12.004.	13	13	22
2	Determination of thermodynamic properties of saturated solid solutions of the Ag–Ge–Se system using EMF technique. <b>M.V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko // Russ. J. Electrochem. – 2015. – Vol. 51, Is. 7. – P. 697–702. DOI: 10.1134/S1023193515070046.	12	13	17
3	Thermodynamic properties of the intermediate phases of the Ag–Sb–Se system. <b>M.V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko // Russ. J. Phys. Chem. A. – 2014. – V. 88, N. 5. – P. 742–746. Doi: 10.1134/S0036024414050203.	12	13	14
4	Measurement of the thermodynamic properties of saturated solid solutions of compounds in the Ag–Sn–Se system by the EMF method. <b>M.V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko // Russ. J. Phys. Chem. A. – 2015. – Vol. 89, No. 8. – P. 1325–1329. Doi: 10.1134/S0036024415080221.	11	12	13
5	Thermodynamic properties of phases of the Ag–Ge–Te system. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko, B. P. Rudyk // Russ. J. Electrochem. – 2014. – Vol. 50, No. 12. – P. 1177–1181. Doi: 10.1134/S1023193514120039.	11	12	17

6	Electrochemical determination of thermodynamic properties of saturated solid solutions of $\text{Hg}_2\text{GeSe}_3$ , $\text{Hg}_2\text{GeSe}_4$ , $\text{Ag}_2\text{Hg}_3\text{GeSe}_6$ , and $\text{Ag}_{1.4}\text{Hg}_{1.3}\text{GeSe}_6$ compounds in the Ag–Hg–Ge–Se system. <b>M.V. Moroz</b> , M.V. Prokhorenko, O.V. Reshetnyak, P.Yu. Demchenko // J. Solid State Electrochem. – 2017. – Vol. 21, Is. 3. – P. 833–837. Doi: 10.1007/s10008-016-3424-z.	10	11	13
7	Determination of Thermodynamic Properties of $\text{Ag}_3\text{SBr}$ Superionic Phase Using EMF Technique. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko, S. V. Prokhorenko // Russ. J. Electrochem. – 2015. – Vol. 51, No. 9. – P. 886–889. Doi: 10.1134/S1023193515090098.	10	12	17
8	Determination of the thermodynamic properties of the $\text{Ag}_2\text{CdSn}_3\text{S}_8$ and $\text{Ag}_2\text{CdSnS}_4$ phases in the Ag–Cd–Sn–S system by the solid-state electrochemical cell method. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // J. Chem. Thermodyn. – 2018. – Vol. 118. – P. 255–262. Doi: 10.1016/j.jct.2017.12.001.	9	12	17
9	Thermodynamic properties of saturated solid solutions of the phases $\text{Ag}_2\text{PbGeS}_4$ , $\text{Ag}_{0.5}\text{Pb}_{1.75}\text{GeS}_4$ and $\text{Ag}_{6.72}\text{Pb}_{0.16}\text{Ge}_{0.84}\text{S}_{5.20}$ of the Ag–Pb–Ge–S system determined by EMF method. <b>M. V. Moroz</b> , P. Yu. Demchenko, M. V. Prokhorenko, O. V. Reshetnyak // J. Phase Equilib. Diffus. – 2017. – Vol. 38, Is. 4. – P. 426–433. Doi: 10.1007/s11669-017-0563-6.	6	8	7
10	Measuring the Thermodynamic Properties of Saturated Solid Solutions in the $\text{Ag}_2\text{Te–Bi–Bi}_2\text{Te}_3$ System by the Electromotive Force Method. M.V. Prokhorenko, <b>M.V. Moroz</b> , P.Yu. Demchenko // Russ. J. Phys. Chem. A. – 2015. – V. 89, N. 8. – P. 1330–1334. Doi: 10.1134/S0036024415080269.	6	7	7
11	Phase Equilibria and Thermodynamic Properties of Saturated Solid Solutions Based on the Compounds $\text{BiSeI}$ , $\text{Bi}_{19}\text{Se}_{27}\text{I}_3$ , and $\text{BiI}_3$ in the Ag–Bi–Se–I System. <b>M.V. Moroz</b> , M.V. Prokhorenko // Inorg. Mater. – 2016. – V. 52, N. 8. – P. 765–769. Doi: 10.1134/S0020168516080136.	4	4	5
12	Thermodynamic Properties of $\text{AgIn}_2\text{Te}_3\text{I}$ and $\text{AgIn}_2\text{Te}_3\text{Br}$ , Determined by the EMF Method. <b>M.V. Moroz</b> , M.V. Prokhorenko, S.V. Prokhorenko, M.V. Yatskov, O.V. Reshetnyak // Russ. J. Phys. Chem. A. – 2018. – Vol. 92, No. 1. – P. 19–23. Doi: 10.1134/S0036024418010168.	3	4	7
13	Phase Relations in $\text{PbSe–PbTe}$ Alloys of the Ag–Pb–Se–Te System Studied by EMF Measurements. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko // Inorg. Mater. – 2015. – Vol. 51, N. 4. – P. 302–306. Doi: 10.1134/S0020168515040081.	3	4	4

14	Solid-state electrochemical synthesis and thermodynamic properties of selected compounds in the Ag–Fe–Pb–Se system. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, Yu. Kogut, O. Pereviznyk, S. Prokhorenko, O. Reshetnyak // Solid State Sci. – 2020. – Vol. 107. – P. 106344(1–9). Doi: 10.1016/j.solidstatesciences.2020.106344.	2	4	6
15	Thermal stability and thermodynamics of the $\text{Ag}_2\text{ZnGeS}_4$ compound. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // G. Lambotte, J. Lee, A. Allanore, S. Wagstaff (Eds.). The Minerals, Metals & Materials Series (MMMS). – Cham (Switzerland): Springer Nature Switzerland AG, 2019. – P. 215–226. Doi: 10.1007/978-3-030-05728-2_20.	2	3	3
16	High-temperature oxidation of bismuth- and antimony-based sulfosalts. F. Tesfaye, D. Sukhomlinov, D. Lindberg, <b>M. Moroz</b> , P. Taskinen, L. Hupa // Miner. Process. Extr. Metall. Rev. – 2019. – Vol. 40, Is 1. – P. 67–78. Doi: 10.1080/08827508.2018.1481061.	2	1	1
17	Thermodynamic properties of magnetic semiconductors $\text{Ag}_2\text{FeSn}_3\text{S}_8$ and $\text{Ag}_2\text{FeSnS}_4$ determined by the EMF method. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // G. Lambotte, J. Lee, A. Allanore, S. Wagstaff (Eds.). The Minerals, Metals & Materials Series (MMMS). – Cham (Switzerland): Springer Nature Switzerland AG, 2018. – P. 87–98. Doi: 10.1007/978-3-319-72131-6_8.	2	3	4
18	Phase Equilibria and the Thermodynamic Properties of Saturated Solid Solutions of BiTeI, $\text{Bi}_2\text{TeI}$ , and $\text{Bi}_4\text{TeI}_{1.25}$ Compounds of the AgI–Bi– $\text{Bi}_2\text{Te}_3$ –BiTeI System. <b>M.V. Moroz</b> , M.V. Prokhorenko // Russ. J. Phys. Chem. A. – 2016. – V. 90, N. 7. – P. 1301–1305. Doi: 10.1134/S0036024416070219.	2	2	2
19	The influence of technological modes of the physical properties of zinc oxide nanocrystals derived electrolyte method. N.B. Danilevska, <b>M.V. Moroz</b> , B.D. Nechyporuk, N.Yu. Novoseletskyy, B.P. Rudyk // J. Phys. Stud. – 2016. – V. 20, No 3. – P. 3601(1-5) Doi: 10.30970/jps.20.3601.	2	3	5
20	$\text{Ag}_{0.225}\text{Ge}_{0.260}\text{S}_{0.515}$ –AgBr glasses. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko, V. M. Moroz // Inorg. Mater. – 2014. – V. 50, N. 5. – P. 532–536. Doi: 10.1134/S0020168514050124.	2	2	2
21	Thermodynamic properties of superionic phase $\text{Ag}_4\text{HgSe}_2\text{I}_2$ determined by the EMF method. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, M. Prokhorenko, S. Prokhorenko, O. Reshetnyak // J. Phase Equilib. Diffus. – 2018. – Vol. 39, Is. 1. – P. 11–16. Doi: 10.1007/s11669-017-0602-3.	1	1	3
22	Growth of Zinc Compound Nanocrystals from Different Electrolytes. N.B. Danilevska, A.V. Lysytsya, <b>M.V. Moroz</b> , B.D. Nechyporuk, N.Yu. Novoselets'kyi, B.P. Rudyk // Tech. Phys. – 2018. – Vol. 63, No. 3. – P. 411–415. Doi: 10.1134/S1063784218030076.	1	3	0

23	Phase Equilibrium and Thermodynamic Properties of Silver-Saturated Compounds BiSI and Bi <sub>19</sub> S <sub>27</sub> I <sub>3</sub> of the AgI–Bi–Bi <sub>2</sub> S <sub>3</sub> –BiSI System. <b>M.V. Moroz</b> , M.V. Prokhorenko // Russ. J. Electrochem. – 2016. – V. 52, N. 4. – P. 392–395. Doi: 10.1134/S102319351604008X.	1	1	1
24	Receiving and Study of Nanostructured ZnO and ZnS. N.B. Danilevska, <b>M.V. Moroz</b> , B.D. Nechyporuk, B.P. Rudyk // J. Nano- Electron. Phys. – 2016. Vol. 8, No 1. – P. 01006(4pp). Doi: 10.21272/jnep.8(1).01006.	1	1	2
25	The Influence of Technological Modes on the Physical Properties of Cadmium Sulfide Nanocrystals Derived by the Electrolyte Method. N.B. Danilevska, <b>M.V. Moroz</b> , B.D. Nechyporuk, N.E. Novoseletskiy, V.O. Yukhymchuk // J. Nano- Electron. Phys. – 2016. Vol. 8, No 2. – P. 02041(5pp). Doi: 10.21272/jnep.8(2).02041.	1	3	3
26	Phase equilibria and thermodynamic properties of phases in the Ag–Cd–Sn–Se system. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko // Inorg. Mater. – 2015. – Vol. 51, No. 8. – P. 799–805. Doi: 10.1134/S0020168515080130.	1	1	1
27	Phase equilibria and thermodynamics of selected compounds in the Ag–Fe–Sn–S system. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // J. Electron. Mater. – 2018. – Vol. 47, Is. 9. – P. 5433–5442. Doi: 10.1007/s11664-018-6430-3.	-	6	10
28	Thermodynamic Properties of Layered Tetradymite-like Compounds of the Ag–Ge–Sb–Te System. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // J. Lee, S. Wagstaff, G. Lambotte, A. Allanore, F. Tesfaye (Eds.) [The Minerals, Metals & Materials Series (MMMS)]. – Cham (Switzerland): Springer Nature Switzerland AG, 2020. – P. 275–287. Doi: 10.1007/978-3-030-36556-1_23.	0	1	0
29	Synthesis of Zn <sub>1-x</sub> Cd <sub>x</sub> S nanocrystals by electrolytic method. N.B. Danilevska, <b>M.V. Moroz</b> , A.V. Lysytsya, B.D. Nechyporuk, M.V. Prokhorenko, B.A. Tataryn, F. Tesfaye // J. Nano- Electron. Phys. – 2019. – Vol. 11, No 1. – P. 01015(1–5). Doi: 10.21272/jnep.11(1).01015.	-	1	0
30	Non-activation synthesis and thermodynamic properties of ternary compounds of the Ag–Te–Br system. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, S. Prokhorenko, O. Reshetnyak // Thermochim. Acta. – 2021. – Vol. 698. – P. 178862(1–7). Doi: 10.1016/j.tca.2021.178862.	0	0	0
31	Physical Properties of Zinc Compounds Obtained by Electrolytic Method. A. V. Lysytsya, <b>M. V. Moroz</b> , B. D. Nechyporuk, B. P. Rudyk, B. F. Shamsutdinov // Phys. Chem. Solid State. – 2021. – Vol. 22, No. 1. – P. 160–167. Doi: 10.15330/pcss.22.1.160-167.	0	0	0

32	The equilibrium phase formation and thermodynamic properties of functional tellurides in the Ag–Fe–Ge–Te system. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, N. Yarema, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // <i>Energies</i> . – 2021. – Vol. 14, Is. 5. – P. 1314(1–15). Doi: 10.3390/en14051314.	0	0	0
33	Thermochemical data of selected phases in the FeO <sub>x</sub> –FeSO <sub>4</sub> –Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> system. F. Tesfaye, I-H. Jung, M-K. Paek, <b>M. Moroz</b> , D. Lindberg, L. Hupa // G. Lambotte, J. Lee, A. Allanore, S. Wagstaff (Eds.) [The Minerals, Metals & Materials Series (MMMS)]. – Cham (Switzerland): Springer Nature Switzerland AG, 2019. – P. 227–240. Doi: 10.1007/978-3-030-05728-2_21.	0	0	0
34	Thermodynamic study of phase equilibrium of superionic alloys of Ag <sub>3</sub> SBr <sub>1-x</sub> Cl <sub>x</sub> system in the concentration range 0.0–0.4 and temperature range 370–395 K. <b>M. V. Moroz</b> , M. V. Prokhorenko, S. V. Prokhorenko, O. V. Reshetnyak // <i>Arch. Thermodyn.</i> – 2017. – Vol. 38, Is. 1. – P. 27–38. Doi: 10.1515/aoter-2017-0002	0	0	0
35	Thermodynamic examination of quaternary compounds in the Ag–Fe–(Ge, Sn)–Se systems by the solid-state EMF method. <b>M. Moroz</b> , F. Tesfaye, P. Demchenko, M. Prokhorenko, B. Rudyk, L. Soliak, D. Lindberg, O. Reshetnyak, L. Hupa // J. Lee, S. Wagstaff, A. Anderson, F. Tesfaye, G. Lambotte, A. Allanore (Eds.). The Minerals, Metals & Materials Series (MMMS). – Cham (Switzerland): Springer Nature Switzerland AG, 2021. – P. 271–283. Doi: 10.1007/978-3-030-65253-1_24.	-	0	0
36	The effect of chemical composition and electrolyte temperature on the size and structure of cadmium sulfide nanocrystals obtained by the electrolytic method. N.B. Danilevska, <b>M.V. Moroz</b> , B.D. Nechyporuk, S.H. Haievska, M.Yu. Novoseletskyi, M.V. Prokhorenko, N.P. Yarema, V.O. Yukhymchuk, Fiseha Tesfaye, O.V. Reshetnyak // <i>J. Nano- Electron. Phys.</i> – 2020. – Vol. 12, No 4. – P. 04035(1–6). Doi: 10.21272/jnep.12(4).04035.	-	0	0
37	The fast silver ion conducting solid-state electrolytes for deriving thermodynamic data. Tesfaye F., <b>Moroz M.</b> , Reshetnyak O., Lindberg D., Taskinen P., Hupa L. // Aamir Shahzad (Ed.). <i>Thermophysical Properties of Complex Materials</i> . – London : IntechOpen, 2020. – P. 27–45. Doi: 10.1007/978-3-030-36556-1_23.	-	-	0
38	Термодинамічні властивості срібловмісних сполук системи Ag–Fe–Sn–S, отриманих низькотемпературним твердофазним синтезом. <b>Мороз М.В.</b> , Решетняк О.В., Демченко П.Ю., Прохоренко М.В., Соляк Л.В., Рудик Б.П., Перевізник О.Б., Прохоренко С.В. // <i>Укр. хім. журн.</i> – 2020. – Т. 86, № 11. – С. 34–50. Doi: 10.33609/2708-129X.86.11.2020.34-50.	-	-	0

39	An overview of advanced chalcogenide thermoelectric materials and their applications. Tesfaye F., <b>Moroz M.</b> // J. Electron. Res. Appl. – 2018. – Vol. 2, Is. 2. – P. 28–41. Doi: 10.26689/jera.v2i2.337.	-	-	-
40	Термодинамічні властивості сполуки $\text{AgSnTe}_2$ . <b>Мороз М.</b> , Демченко П., Прохоренко М., Прохоренко С., Перевізник О., Рудик Б., Соляк Л., Решетняк О. // Вісник Львів. ун-ту. Серія хім. – 2020. – Вип. 61, Ч. 2. – С. 383–393. Doi: 10.30970/vch.6102.383.	-	-	-
41	Рівноважний фазовий стан суперіонних сплавів системи $\text{Ag}_3\text{SB}_{1-x}\text{Cl}_x$ в концентраційному $0 \leq x \leq 0.5$ та температурному 465–490 К інтервалах. <b>Мороз М.В.</b> , Миколайчук О.Г., Рудик Б.П., Нечипорук Б.Д., Соляк Л.В. // Вісник Львів. ун-ту. Серія фіз. – 2016. – Вип. 51. – С. 21–29.	-	-	-
42	Термодинамічні властивості насичених твердих розчинів фаз $\text{Ag}_7\text{GeS}_5\text{I}$ та $\text{Ag}_8\text{GeS}_6(\text{I})$ системи $\text{Ag-Ge-S-I}$ визначені методом ЕРС. <b>Мороз М.В.</b> // Укр. хім. журн. – 2016. – Т. 82, № 7. – С. 64–70.	-	-	-
43	$\text{Ag}_3\text{Ge}_2\text{S}_5\text{Br}$ : Synthesis, structure and ionic conductivity. <b>Moroz M.</b> , Demchenko P., Romaka V., Serkiz R., Akselrud L., Gladyshevskii R., Mykolaichuk O. // Chem. Met. Alloys. – 2014. – V. 7, Is. 3/4. – P. 139–148.	-	-	-
44	Термодинамічні властивості проміжних фаз системи $\text{Ag-Bi-Se}$ в інтервалі температур 535–578 К. <b>Мороз М.В.</b> , Миколайчук О.Г., Прохоренко М.В., Мороз В.М. // Фізика і хімія твердого тіла. – 2014. – Т. 15, № 2. – С. 272–275.	-	-	-
<b>Загальна кількість цитувань</b>		<b>130</b>	<b>161</b>	<b>203</b>
<b>h-індекс робіт</b>		<b>8</b>	<b>8</b>	<b>9</b>