

Литература для термодинамических данных

1. Jankovský, O. Thermodynamic properties of stoichiometric lithium cobaltite LiCoO_2 / O. Jankovský, J. Kovařík, J. Leitner, K. Růžicka, D. Sedmidubský // *Thermochimica Acta*. – 2016. – V. 634. – P. 26–30.
<http://dx.doi.org/10.1016/j.tca.2016.04.018>
2. Наумов, Г. Б. Справочник термодинамических величин / Г. Б. Наумов, Б. Н. Рыженко, И. Л. Ходаковский. – М. : Атомиздат, 1971. – 240 с.
3. Stem, K. H. High Temperature Properties and Decomposition of Inorganic salts, Part 3. Nitrates and Nitrits / K. H. Stem // *Journal of Physical and Chemical Reference Data*. – 1972. – V. 1, No. 3. – P. 747–772.
4. Binnewies, M. Thermochemical Data of Elements and Compounds / M. Binnewies, E. Mike. – WILEY-VCH. 2002. – 928 p.
5. Моисеев, Г. К. Температурные зависимости приведенной энергии Гиббса некоторых неорганических веществ. Альтернативный банк данных АСТРА. OWN / Г. К. Моисеев, Н. А. Ватолин, Л. А. Маршук, Н. И. Ильиных. – Екатеринбург: РАН, Уральское отделение, Институт металлургии – 1997. – 231 с.
6. Никольский, Б. П. Справочник химика. Том 1. Общие сведения. Строение вещества. Свойства важнейших веществ. Лабораторная техника / Б. П. Никольский. – М.-Л.: «Химия» – 1966. – 1071 с.
7. Рабинович, В. А. Краткий химический справочник. Издание 3 / В. А. Рабинович, З. Я. Хавин. – Л.: «Химия» – 1991. – 432 с.
8. Jacobson, N. S. NASA Technical memorandum 102351. Thermodynamic Properties of Some Metal Oxide-Zirconia Systems. / N. S. Jacobson. – Cleveland, Ohio: Levis Research Center – 1989. – 62 p.
9. Rossini, F.D., Wagman, D.D., Evans, W.H., Levine, S., and Jaffe, I. Selected Values of Chemical Thermodynamic Properties / F. D. Rossini, D. D. Wagman, W. H. Evans, S. Levine, and I. Jaffe. – Washington: National Bureau of Standards – 1952. – P. 311.

10. Gamsjäger, H. Chemical Thermodynamics. Volume 6. Chemical Thermodynamics of Nickel / H. Gamsjäger, J. Bugajski, T. Gajda, R. J. Lemire, W. Preis. – Elsevier – 2005. – 615 p.
11. Dean, J.A. Lange's Handbook of Chemistry / J.A. Dean. – New York: McGraw-Hill – 1999.
12. De Kruif, C.G. Thermodynamic Properties of Citric Acid and the System Citric Acid-Water / C. G. de Kruif, J. C. Van Miltenburg, A. J. J. Sprenkels, G. Stevens, W. de Graaf, , and H. G. M. de Wit // *Thermochimica Acta*. – 1982. – V. 58, No. 3. – P. 341–354. [http://dx.doi.org/10.1016/0040-6031\(82\)87109-8](http://dx.doi.org/10.1016/0040-6031(82)87109-8)
13. da Silva, G. Thermodynamic Properties (Enthalpy, Bond Energy, Entropy, and Heat Capacity) and Internal Rotor Potentials of Vinyl Alcohol, Methyl Vinyl Ether, and Their Corresponding Radicals / G. da Silva, Ch.-H. Kim, and J. W. Bozzelli // *Journal of Physical Chemistry A*. – 2006. – V. 110, No. 25. – P. 7925–7934. <http://dx.doi.org/10.1021/jp0602878>
14. Неницеску, К. Д. Органическая химия. Том I / К. Д. Неницеску. – М.: Издательство иностранной литературы – 1963. – 863 с.
15. У. Д. Верятин, У. Д. Термодинамические свойства неорганических веществ / У. Д. Верятин, В. П. Маширев, Н. Г. Рябцов, В. И. Тарасов, Б. Д. Рогозкин, И. В. Коробов. – М.: Атомиздат. – 1965. – 460 с.
16. Handbook of chemistry and physics. – CRC Press, Version 2013.
17. Schmidt, H. New iron(III) nitrate hydrates: $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ with $x = 4, 5$ and 6 / H. Schmidt, A. Asztalos, F. Bok, and W. Voigt // *Acta Crystallographica Section C*. – 2012. – V. 68. – P. 29–33. <http://dx.doi.org/10.1107/S0108270112015855>
18. Melnikov, P. Thermal decomposition mechanism of iron(III) nitrate and characterization of intermediate products by the technique of computerized modeling / P. Melnikov, V. A. Nascimento, I. V. Arkhangelsky, L. Z. Zanoni Consolo, L. C. S. de Oliveira // *Journal of Thermal Analysis and*

Calorimetry. – 2014. – V. 115. – P.145–151.

<http://dx.doi.org/10.1007/s10973-013-3339-1>