

5.1 Literatura

- Adams L.H. (1931): Equilibrium in binary systems under pressure. I. An experimental and thermodynamic investigation of the system, NaCl-H₂O, at 25°. *J. Amer. Chem. Soc.* **53** (10), 3769-3813.
- Агеева Л.Л. (1966): Диаграммы состояния неметаллических систем, окислы металлических элементов и кремния, вып. 1. *Итоги науки, ВИНТИ*, Москва, 123 стр.
- Anderson G.M. (1996): Thermodynamics of natural systems. *John Wiley & Sons, Inc.*, New York, Chichester, Brisbane, Toronto, Singapore, 382 str.
- Anderson G.M., Crerar D.A. (1973): Thermodynamics in geochemistry (The equilibrium model). *Oxford University Press*, New York, Oxford, 588 str.
- Babčan J. (1974): Základy fyzikálnej geochémie. *Vysokoškolské skriptá, Univerzita Komenského v Bratislave*, 232 stran.
- Bailey S.W., Frank-Kamenetskii V.A., Goldsztaub S., Kato A., Pabst A., Schulz H., Taylor H.F.W., Fleischer M., Wilson A.J.C. (1977): International Union of Crystallography, Report of the International Mineralogical Association (IMA) - International Union of Crystallography (IUCr) Joint Committee on Nomenclature. *Acta Cryst.* **A33**, 681-684.
- Barin I., Knacke O. (1973): Thermochemical properties of inorganic substances. *Springer-Verlag*, Berlin, Heidelberg, New York, *Verlag Stohleisen m.b.H.* Düsseldorf, 921 str.
- Barin I., Knacke O., Kubaschewski O. (1976): Thermochemical properties of inorganic substances supplement. *Springer-Verlag*, Berlin, Heidelberg, New York, *Verlag Stohleisen m.b.H.* Düsseldorf, 861 str.
- Бережной А.С. (1970): Многокомпонентные системы окислов. *Изд. Наукова думка*, Киев, 544 стр.
- Binko J. (1968): Fyzikální a technické veličiny. *SNTL - Nakladatelství technické literatury*, Praha, 230 str.
- Bradley R.S. (editor, 1962): High pressure physics and chemistry. *Academic Press*, London, New York, 2 díly (444, 361 str.).
- Brdička R., Dvořák J. (1977): Základy fyzikální chemie. *Academia*, Praha, 850 str.
- Březina J. (1968): Maxwellův démon. *Věda a život* **13** (č.12), 762-766.
- Булах А.Г. (1968): Методы термодинамики в минералогии. *Изд. Недра*, Ленинград, 175 стр.
- Булах А.Г. (1974): Методы термодинамики в минералогии. *Изд. Недра*, Ленинград, 2. vydání, 184 стр.

- Clark S.P. (editor, 1966): Handbook of physical constants. *Geol. Soc. Amer. Memoir* **97**, 587 str.
- Československá státní norma 01 1300, Zákonné měrové jednotky. *Vydavatelství ÚNM*, 1974, 20 str.
- Československá státní norma 01 1303, Veličiny a jednotky v termodynamice. *Vydavatelství ÚNM*, 1967, 26 str.
- Denbigh K. (1966): The principles of chemical equilibrium with applications in chemistry and chemical engineering. *Cambridge University Press*, Cambridge, 494 str.
- Drábek M. (1991): Metody a aplikace experimentální rudní petrologie. *Ústřední ústav geologický - Metodická příročka* **12**, 141 str.
- Dutta M. (1968): A hundred years of entropy. *Physics Today* **21**, 75-79.
- Dvořák I. (1977): Termodynamika živých systémů. *Vesmír* **56** (č.8), 227-229.
- Ehlers E.G. (1972): The interpretation of geological phase diagrams. *W.H. Freeman and Co.*, San Francisco, 280 str.
- Ernst W.G. (1976): Petrologic phase equilibria. *W.H. Freeman and Company*, San Francisco, 333 str.
- Ferry J.M. (editor, 1982): Characterization of metamorphism through mineral equilibria. *Miner. Assoc. America, Reviews in Mineralogy*, vol.10, 397 str.
- Ферсман А.Е. (1937): Геохимия, том III. *Изд. ОНТИ-ХИМТЕОРЕТ*, Ленинград, 503 str.
- Findlay A., revidovali Campbell A.N. a Smith N.O. (1951): The phase rule and its applications. *Dover Publications, Inc.*, New York, 494 str.
- Fletcher P. (1993): Chemical thermodynamics for earth scientists. *Longman Scientific & Technical*, 464 str.
- Fraser D.G. (editor, 1977): Thermodynamics in geology. *D. Reidel Publishing Company*, Dordrecht - Holland / Boston - U.S.A., 410 str.
- Garrels R.M., Christ C.L. (1965): Solutions, minerals, and equilibria. *Freeman, Cooper & Co.*, San Francisco 450 str.
- Гинзберг А.С. (1951): Экспериментальная петрография *Изд. Ленинградского государственного университета им. А.А. Жданова*, Ленинград, 270 str.
- Greenwood H.J. (1967): The N-dimensional tie-line problem. *Geochim. Cosmochim. Acta* **31**, 465-490.
- Greenwood H.J. (1968): Matrix methods and the phase rule in petrology. *Internat. Geol. Congr., 23rd Session, Czechoslovakia, Vol. 6* (Geochemistry), 267-279.
- Greenwood H.J. (editor, 1978): Application of thermodynamics to petrology and ore deposits. *Miner. Assoc. Canada, Short Course Handbook*, vol.2, 231 str.
- Greig J.E., Jensen E., Merwin H.E. (1955): The system Cu-Fe-S. *Carnegie Inst. Wash. Year Book* **54**, 129-134.

- Gucker F.T., Seifert R.L. (1967): Physical chemistry. *The English Universities Press Ltd.*, London, 827 str.
- Handbook of Chemistry and Physics (1967). *The Chemical Rubber Company*, Cleveland, Ohio.
- Hejtman B. (1956): Všeobecná petrografie vyvřelých hornin. *Nakladatelství ČSAV*, Praha, 375 str.
- Hougen O.A., Watson K.M. (1947): Chemical process principles, part two, Thermodynamics. *J. Wiley*, New York, 804 str.
- Chatterjee N.D. (1991) Applied mineralogical thermodynamics: selected topics. *Springer-Verlag*, Berlin, Heidelberg, 321 str.
- JANAF Thermochemical tables (1960-?) *U.S. Department of Commerce*.
- Капустинский А.Ф. (1945): Entropies of crystals at extremely high pressures. *Докл. Акад. наук СССР* **48**, 263-266.
- Карпов И.К., Кашик С.А., Пампура В.Д. (1968): Константы веществ для термодинамических расчетов в геохимии и петрологии. *Изд. Наука*, Москва, 143 str.
- Kelley K.K. (1960): Contributions to the data on theoretical metallurgy XIII. High-temperature heat-content, heat-capacity, and entropy data for the elements and inorganic compounds. *Bureau of Mines Bull.* **584**, 1-232.
- Kelley K.K., King E.G. (1961): Contributions to the data on theoretical metallurgy XIV. Entropies of the elements and inorganic compounds. *Bureau of Mines Bull.* **592**, 1-149.
- Kennedy G.C. (1950): Pressure-volume-temperature relations in water at elevated temperatures and pressures. *Amer. J. Sci.* **248**, 540-564.
- Kern R., Weisbrod A. (1964): Thermodynamique de base pour minéralogistes, pétrographes et géologues. *Masson et Cie*, Paris, 243 str. Též: Керн Р., Вайсброд А. (1966): Основы термодинамики для минералогов, петрографов и геологов. *Изд. Мир*, Москва, 278 str.
- Коржинский Д.С. (1951): Физико-химические основы анализа парагенезисов минералов. *Изд. АН СССР*, Москва, 184 str. Též: Korzhinskii D.S. (1959): Physicochemical basis of the analysis of the paragenesis of minerals. *Consultants Bureau, Inc.*, New York, 142 str.
- Коржинский Д.С. (1969): Теория метасоматической зональности. *Изд. Наука*, Москва, 111 str.
- Коржинский Д.С. (1973): Теоретические основы анализа парагенезисов минералов. *Изд. Наука*, Москва, 288 str.
- Kujawa F.V. (1970): Písemné sdělení.
- Kujawa F.V., Eugster H.P. (1966): Stability sequences and stability levels in unary systems. *Amer. J. Sci.* **264**, 620-642.
- Kullerud G. (1964): Review and evaluation of recent research on geologically significant sulfide-type systems. *Fortschr. Mineral.* **41**, 221-270.

- Kullerud G. (1966): Phase relations in sulfide-type systems. Str. 323-344 v: Clark S.P. (editor, 1966): Handbook of physical constants, *Geol. Soc. Amer. Memoir* 97, 587 str.
- Lewis G.N., Randall M., revidovali Pitzer K.S., Brewer L. (1961): Thermodynamics. *McGraw-Hill Book Company*, New York, Toronto, London, 723 str.
- Malinovský M. (1963): Fázové komplexy rovnovážných fázových diagramov (I). *Chemické zvesti* 17, 695-702.
- Malinovský M. (1966): Fázové komplexy rovnovážných fázových diagramov (II). *Chemické zvesti* 20, 716-728.
- Malinovský M. (1969): Liquidus curves of ideal ionic systems. I. *Chemické zvesti* 23, 801-808.
- Malinovský M. (1969): Liquidus curves of ideal ionic systems. II. *Chemické zvesti* 23, 809-815.
- Malinovský M. (1971): New relationships between thermodynamic parameters and the slope of liquidus curves at the eutectic point. *Chemické zvesti* 25, 92-96.
- Malinovský M. (1978): Termodynamika fázových rovnováh v kondenzovaných sústavách II. *ČSVTS pri Chemickotechnologickej fakulte SVŠT*, 80 str.
- Маракушев А.А., Безмен Н.И. (1972): Термодинамика сульфидов и окислов в связи с проблемами рудообразования. *Изд. Наука*, Москва, 229 str.
- Maron S.H., Prutton C.F. (1958): Principles of physical chemistry. *The Macmillan Company*, New York, 789 str.
- Mills K.C. (1974): Thermodynamic data for inorganic sulfides, selenides, and tellurides. *Butterworths*, London, 845 str.
- Минералы, справочник, диаграммы фазовых равновесий, вып. 1, Фазовые равновесия, важные для природного минералообразования; вып. 2, Фазовые равновесия, важные для технического минералообразования. *Изд. Наука*, Москва 1974, 514 а 490 str.
- Moh G., Kullerud G. (1962): The Cu-Ni-S system. *Carnegie Inst. Wash. Year Book* 61, 151-152.
- Newton R.C. (1966): Kyanite-andalusite equilibrium from 700 °to 800 °C. *Science* 153, 170-172.
- Перчук Л.Л. (1970): Равновесия породообразующих минералов. *Изд. Наука*, Москва, 391 str.
- Попова С.В., Бенделиани Н.А. (1974): Высокие давления. *Изд. Наука*, Москва, 168 str.
- Powell R. (1978): Equilibrium thermodynamics in petrology (An introduction). *Harper & Row, Publishers*, London, New York, Hagerstown, San Francisco, Sydney, 284 str.
- Presnall D.C. (1969): The geometrical analysis of partial fusion. *Amer. J. Sci.* 267, 1178-1194.

- Prince A. (1966): Alloy phase equilibria. *Elsevier*, Amsterdam, London, New York, 290 str.
- Rahman S., MacKenzie W.S. (1969): The crystallization of ternary feldspars: a study from natural rocks. *Amer. J. Sci.* **267-A**, 391-406.
- Ricci J.E. (1966): The phase rule and heterogeneous equilibrium. *Dover Publications, Inc.*, New York, 505 str.
- Rieder M. (1969): Účel, metody a uplatnění experimentální petrologie. *Geol. průzkum* **11**, 326-330.
- Robie R.A., Bethke P.M., Beardsley K.M. (1967): Selected X-ray crystallographic data, molar volumes, and densities of minerals and related substances. *Geol. Survey Bull.* **1248**, 87 str.
- Robie R.A., Waldbaum D.R. (1968): Thermodynamic properties of minerals and related substances at 298,15 °K (25,0 °C) and one atmosphere (1.013 bars) pressure and at higher temperatures. *Geol. Survey Bull.* **1259**, 1-256.
- Romanovskis T. (1976): Český Honza jako fyzik. *Vesmír* **55** (č.9), 280.
- Saxena S. K. (1970): Thermodynamics of rock-forming crystalline solutions. *Springer-Verlag*, Heidelberg - New York, 188 str. Též: Саксена С. (1975): Термодинамика твердых растворов породообразующих минералов. *Изд. Мир*, Москва, 205 str.
- Шукарев С.А. (1945): О термической устойчивости окислов марганца и железа. *Ученые записки ЛГУ, серия химических наук*, вып. **7**, 197-254.
- Štemprok M. (1968): Metody experimentálního výzkumu sulfidů za vyšších teplot a tlaků. *Věst. Ústř. ústavu geol.* **43**, 321-329.
- Tamás F., Pál I. (1970): Phase equilibria spatial diagrams. *Akadémiai Kiadó*, Budapest, 234 str., 72 str. příloh.
- The Open University (1976): Igneous case study, The Tertiary igneous rocks of Skye, NW Scotland. *Walton Hall, Milton Keynes*, 88 str.
- Thompson A.B. (1976): Mineral reactions in pelitic rocks: II. Calculation of some P-T-X (Fe-Mg) phase relations. *Amer. J. Sci.* **276**, 425-454.
- Thompson J.B., Jr. (1957): The graphical analysis of mineral assemblages in pelitic schists. *Amer. Mineral.* **42**, 842-858.
- Торопов Н.А. и др. (1969-1974): Диаграммы состояния силикатных систем. Справочник. *Изд. Наука*, Ленинград, 4 díly (822, 372, 448, 514 str.).
- Ulbrich H.H., Waldbaum D.R. (1976) Structure and other contributions to third-law entropies. *Geochim. Cosmochim. Acta* **40**, 1-24.
- Ulmer G.C. (editor, 1971): Research techniques for high pressure and high temperature. *Springer Verlag*, Berlin, Heidelberg, New York, 367 str.
- Vaughan J.D., Craig J.R. (1978): Mineral chemistry of metal sulfides. *Cambridge University Press*, Cambridge, 493 str.

- Verma A.R., Krishna P. (1966): Polymorphism and polytypism in crystals. *John Wiley and Sons, Inc.*, New York, London, Sydney, 341 str. Též: Верма А., Кришна П. (1969): Полиморфизм и политипизм в кристаллах. Изд. Мир, Москва, 274 str.
- Vogel R. (1959): Die heterogenen Gleichgewichte. *Akademische Verlagsgesellschaft Geest & Portig K.-G.*, Leipzig, 728 str.
- Wentorf R.H., Jr. (1962): Modern very high pressure techniques. *Butterworths*, London, 233 str.
- Wicks C.E., Block F.E. (1963): Thermodynamic properties of 65 elements - their oxides, halides, carbides, and nitrides. *Bur. Mines Bull.* **605**, 1-146.
- Wood B.J., Fraser D.G. (1977): Elementary thermodynamics for geologists. *Oxford University Press*, Oxford, 303 str.
- Yoder H.S., Eugster H.P. (1955): Synthetic and natural muscovites. *Geochim. Cosmochim. Acta* **8**, 225-280.
- Zen E-an (1966): Construction of pressure - temperature diagrams for multicomponent systems after the method of Schreinemakers - a geometric approach. *Geol. Survey Bull.* **1225**, 1-56.
- Zen E-an (1966): Some topological relationships in multisystems of $n + 3$ phases. I. General theory; unary and binary systems. *Amer. J. Sci.* **264**, 401-427.
- Zen E-an (1967): Some topological relationships in multisystems of $n + 3$ phases. II. Unary and binary metastable sequences. *Amer. J. Sci.* **265**, 871-897.
- Zen E-an, Roseboom E.H. (1972): Some topological relationships in multisystems of $n + 3$ phases III. Ternary Systems. *Amer. J. Sci.* **272**, 677-710.
- Жариков В.А. (1961): Вопросы общей теории диаграмм состояния мультисистем. I. Одновариантные ($n = -1$) мультисистемы. Стр. 56-77 в: Физико-химические проблемы формирования горных пород и руд, Том. I, Изд. АН СССР, Москва, 658 str.