

Мо- другие
соединения

Mo-комплексы

1966

сборник
№ 1

41158p Stepwise complex formation reactions studied by electron paramagnetic resonance. I. N. Marov, Yu. N. Dubrov, V. K. Belyaeva, A. N. Ermakov, and D. I. Ryabchikov. *Zh. Neorg. Khim.* 11(11), 2443-55(1966)(Russ). The g -factor of MoO^{3+} complexes depends on the nature and no. of groups coordinated in the xy plane (perpendicular to the Mo-O bond). The g -factor is not affected by coordination on the z axis. A study of the systems Mo-HX-HY as a function of the X:Y ratio showed the presence of 5 complexes: MoOX_j^{3-j} , MoOY_j^{3-j} , and 3 mixed complexes of the type $\text{MoOX}_j^{3-j}\text{Y}_j^{3-j}$, where j is 4 or 5 and X, Y are Cl, Br; Cl, I; Cl, F; Br, I; Br, F; Cl, SO_4 ; Br, SO_4 . The g -factor for each complex is given. Mixed complexes were not found in the Mo-HF-HI system. Hyperfine splitting

C.A. 1967.66.10

was found in the HF systems owing to the interaction of the unpaired electron of Mo with ^{19}F . The no. of F coordinated to Mo in the xy plane was detd. from the observed splitting. The stability of the halide complexes of Mo(V) decreases in the order $\text{F} > \text{Cl} > \text{Br} > \text{I}$. For the HCl-HBr and $\text{HCl-H}_2\text{SO}_4$ systems, the amt. of each of the 5 complexes present was calcd. as a function of HBr and HCl concns., resp. The equil. consts. for the stepwise substitution reactions were then calcd. from these data.

Mary Frances Richardson

$\text{XeF}_2 \cdot \text{MoF}_6$;

1972

3 Б777. Исследование бинарных систем дифторид ксенона — гексафторид молибдена и дифторид ксенона — гексафторид вольфрама. Легасов В. А., Маринин А. С. «Ж. физ. химии», 1972, 46, № 10, 2649—2651.

(Т_м)

Методом ДТА исследованы бинарные системы XeF_2 — MoF_6 и XeF_2 — WF_6 . Показано, что XeF_2 образует с гексафторидами молибдена и вольфрама соединения $\text{XeF}_2 \cdot \text{MoF}_6$ и $\text{XeF}_2 \cdot \text{WF}_6$, плавящиеся при $124 \pm 1^\circ$ и $125 \pm 1^\circ$ соответственно. Резюме.

(+1)



x. 1973 N 3

50515.1281Rez

TC, DB

Мо-соединения 1974

см. на обложке

Barnes D.S., Pedley J.B., Kirk A.,
Winser E., Heath L.G. Computer analysis of
thermochemical (CATCH) data: chromium,
molybdenum and tungsten compounds. Brigh-
ton, Sch. Mol. Univ. Sussex, 1974. 30pp.,

£2.00

ом. проп.

Ред. :

Haschke J.M.

"J. Amer. Chem. Soc.", 1975, 97, N7, 1991

Сам.кл.	
Заказ реферата	
Гонорар. Выработка	

Computer Analysis of Thermochemical (CATCH) Data: Chromium, Molybdenum and Tungsten Compounds. By D. S. BARNES (University of Manchester), J. B. PEDLEY, A. KIRK, E. WINSER (University of Sussex), and L. G. HEATH (Brighton Polytechnic). Order from J. B. Pedley, School of Molecular Sciences, University of Sussex, Brighton, BN1 9QJ, U.K. 1974. 30 pp. £2.00/\$5.76 (U.S.).

The format of this work is consistent with that of previous booklets in the CATCH series: "Halogen Compounds," "Nitrogen Compounds," "Phosphorus Compounds," and "Silicon Compounds." For each element, the first part of the table lists standard enthalpies of formation (both in kcal and kJ/mol) at 298 K. The compilation is comprehensive and contains data on pure substances and aqueous solutions. The second section gives the measured enthalpy changes for reactions employed in least-squares calculation of the standard enthalpies. The two sections are well cross-referenced and keyed to an extensive reference list citing much of the original literature. At first glance, the second section may seem somewhat redundant; however, the listing of least-squares residuals for the reactions provides a useful measure of their consistency with the entire data set.

The absence of entropy or free energy data and their temperature dependence does not seriously limit the usefulness of the first four booklets. Since most reactions of these elements occur in a temperature range bracketing 298 K, their free energy changes are dominated by enthalpy. For chromium, molybdenum, and tungsten, the majority of entries are refractory materials, and the overall usefulness of this latest CATCH booklet is limited by the inability to effect useful calculations for processes at elevated temperatures.

J. M. Haschke, University of Michigan

рубрик.

Категория
оплаты

набор

Mo-coquerer.

Om. 22701
Om. 16991

1974

Pedley J.B., Kirk A.,
et al.

ΔH; Computer Analysis of
Thermochemical data,
CATCH tables, June 1974.

Mo-соединения (молбдате 1974.
Fe, Zn-молбдате) Westrum E. F.; Jr.,

(Gp) Nucl. Sci. Abstr., 1974,
30 (8), 20785

● (ан. U-As; I)

Mo - coegum

1976

Dellien J., et al.

(m.g. cb-la)

Chem. Rev. 1976, 76(3),
283-310.

(m. Cr - coegum.) I

Mo-соединения

1979

фаз. диаграмм.
Термодин.
св-ва

1 95: 157495z Principles of critical evaluation and compilation of phase diagrams and thermodynamic data. Brewer, Leo (Lawrence Berkeley Lab., Univ. California, Berkeley, CA 94720 USA). *Calc. Phase Diagrams Thermochem. Alloy Phases, Proc. Symp.* 1979, 197-206 (Eng). Edited by Chang, Y. Austin; Smith, John F. Metall. Soc. AIME: Warrendale, Pa. A review with emphasis on Mo binary systems. 24 Refs.

95: 157496a On the representation of the thermodynamic functions of solid solutions in order to compute their deposition diagrams. Teyssandier, F.; Ducarroir, M.; Bernard, C. (Lab. Ultra-Refract. CNRS, 66120 Font Romeu, Fr.). *Proc. Eur. Conf. Chem. Vap. Deposition*, 3rd 1980, 1-9 (Eng). Edited by Hintermann, Hans Erich. Lab. Suisse Rech. Horlogeres: Neuchatel, Switz. A review with 9 refs.

(обзор)

С. А. 1981, 95, N 18.

ad 30/1; Brewer Leo OM ~~MMMB~~ 1980

94: 163563r Compilation of thermodynamic and phase information for the binary systems of molybdenum. Brewer, Leo (Lawrence Berkeley Lab., Univ. California, Berkeley, CA USA). *Bull. Alloy Phase Diagrams* 1989, 1(2), 40-42 (Eng). A review with no refs. on computations on Mo binary systems data for the International At. Energy Agency.

Двоичные

соединения молибдена

34821

~~MMMB~~

C. H. 1981.04 NRD

Mo и его соединения. (OM 34821)

1980

(термохимия)

95:13744g Molybdenum: physicochemical properties of its compounds and alloys. I. Thermochemical properties. Brewer, L.; Lamoreaux, R. H. (Lawrence Berkeley Lab., Univ. California, Berkeley, CA USA). *At. Energy Rev., Spec. Issue* 1980, 7(Molybdenum: Phys.-Chem. Prop. Its Compd. Alloys), 11-191 (Eng). A review with 320 refs. Thermodyn. data for Mo, Mo₂, Moⁿ, and Mo compds. are tabulated.

Обзор

C. A. 1981, 95, N 2.

Mo

1980

(соедин. с
термодинам.
от H до Lu)

95:13618u Molybdenum: physicochemical properties of its compounds and alloys. II. Phase diagrams. Brewer, L.; Lamoreaux, R. H. (Lawrence Berkeley Lab., Univ. California, Berkeley, CA USA). *At. Energy Rev., Spec. Issue* 1980, 7(Molybdenum: Phys.-Chem. Prop. Its Compd. Alloys), 195-356 (Eng). Phase diagrams for 100 of the 102 binary systems of Mo with the elements H to Lu are presented. Many of the diagrams have not been available and those previously available have been extensively modified to make consistent with reasonable thermodyn. values.

фазов. диап.

C.A. 1981, 95, N2.

Славке Мо

1983

2 БЗ038. Термодинамический анализ взаимодействия молибдена с элементами Периодической системы. Бурый Е. П. «Физ.-хим. исслед. металлург. процессов» (Свердловск), 1983, № 11, 59—63

Проведено сопоставление лит. расчетных данных и диаграмм состояния. Показано, что для сплавов молибдена с щел., щел.-зем. и редкоземельными металлами наблюдаются большие положит. отклонения, что приводит к расслоению. Положит. отклонения получены и для сплавов с металлами, а также металлоидами коротких полупериодов из-за большого различия в параметрах р-имости. Отриц. отклонения получены для сплавов с элементами восьмой группы V (Ru, Rh) и VI (Os, Ir, Pt, Au) периодов, а также с В и С. Показана возможность расчета различных св-в сплавов на основе Мо. Библ. 25.

Автореферат

термодин.
анализ

Х. 1985, 19, №2.

No-congruence

1983

Newbery J. E.

Annu. Rep. Proc. Chem.

Sect. A: Inorg. Chem.

1983, 79 (1982), 173-225.

(see Ti-ox.; I)

обзор
сб-6

Мо - молибдаты

1984

Гетьман Е. И., Марченко В. И.

Изоморфное замещение алюминия, индия и железа галлием в средних молибдатах.

Журн. неорганич. химии, 1984, т. 29, вып. 7, с. 1826—1831.

Библиогр.: 20 назв.

— — 1. Алюминий, молибдаты — Исследование в системах.
2. Железо, молибдаты — Исследование в системах. 3. Индий, молибдаты — Исследование в системах. 4. Галлий, окислы — Исследование в системах.

№ 102677

14 № 6738

ВКП 18.09.84

УДК 548.32/546.623.682.723'776 : 546.681'776

18.5

Мо - соединен

1984

Набиванец Б. И., Горина Д. О.

Растворимость гидроксида и мооядерный гидролиз молибдена (V) в перхлоратных растворах.

Журн. неорган. химии, 1984, т. 29, вып. 7, с. 1738—1741.

Библиогр.: 13 назв.

— — 1. Молибден(5) — Гидролиз.

№ 102704
14 № 6765
ВКП 18.09.84

УДК 541.8:542.938:546.77

18.5

Мамбуратов

1985

Kaganjuk D.S., Perepe-
litza A.P.

(Δ f H) Izv. Akad. Nauk SSSR,
Neorg. Mater. 1985, 21 (7),
1233-5.

(ср. Вольфрамат $MsR(EO_4)_9; I$)

Молибдаты

1985

24 Б2083. Кристаллохимическая систематика молибдатов. Серезкин В. Н. «Ж. структур. химии», 1985, 26, № 4, 144—155

Предложена систематика молибдатов типа $R_cA_d(MoO_4)_v$, опирающаяся на анализ кристаллохим. ф-л структурных группировок $[A_d(MoO_4)_v]$, в состав к-рых входят высоковалентные катионы комплексообразователи А и координированные ими молибдатогруппы. Выяснено, что 84 изученных молибдата являются представителями 32 кристаллохим. групп комплексов, в к-рых реализуется 13 различных типов координации тетраэдрич. анионов MoO_4^{2-} атомами А. Рассмотрено влияние отношения $MoO_4:A$ и природы катионов А на строение и размерность структурных группировок. На основании предложенных кристаллохим. ф-л проанализирована взаимосвязь между кол-вом мостиковых атомов О в полиэдрах AO_n и способом сочленения полиэдров, а также обсуждены причины кристаллоструктурных различий между рассмотренными молибдатами и аналогичными по стехиометрич. составу сульфатами.

Резюме

Х. 1985, 19, № 24.

Мо, славны

1986

Цагараева, Элеонора Александровна.

Фазовые равновесия и свойства сплавов молибдена с иттрием, титаном, ниобием и рением : Автореф. дис. на соиск. учен. степ. канд. хим. наук. (02.00.01). — М., 1986. — 17 с., граф.

В надзаг.: МГУ им. М. В. Ломоносова. Хим. фак. Библиогр.: с. 15—16 (5 назв.).

№ 15729

А 9 № 777 [86-2332a]

ВКП 15—19.09.86

Молибдаты

1986

6 Б2001 К. Кристаллохимия и свойства двойных молибдатов и вольфраматов. Трунов В. К., Ефремов В. А., Великодный Ю. А. Л.: Наука, 1986. 173 с., ил.

Изложены и развиты современные методы и описат. аппарат неорг. кристаллохимии: концепция «валентных усилий», исследование топологии катионного остова, статистич. анализ кристаллоструктурных данных и др. С этих позиций на основе структурно-генетич. принципа рассмотрено строение представит. группы двойных молибдатов и вольфраматов, интерпретированы нек-рые их св-ва. Из резюме

Кристалло-
химия и
св-ва

⑦187 Вольфраматы

Х. 1987, 19, № 6.

Мо-сплавн

1986

10 E409. Тепловое расширение низколегированных сплавов молибдена при температурах 1200—2200 К. Жук А. З., Петухов В. А., Чеховской В. Я. «Теплофиз. высок. температур», 1986, 24, № 2, 522—524

Приведены результаты измерений теплового расширения промышленных марок молибдена, содержащего до 0,8 ат.% примесей переходных металлов и карбида циркония. Показано, что при высоких т-рах такие концентрации примесей не приводят к заметным на фоне эксперим. погрешностей, отклонениям от значений коэф. расширения, характерных для чистого молибдена.

В. Е. Зиновьев

тепловое
расширение

ф. 1986, 18, N 10

Мо - соединения

1987

3 Б3072. Зависимость термохимических свойств соединений типа $\text{MoO}_2\text{R}_2 \cdot n\text{A}$ от природы растворителя А. К и м Л. К., Арипов Э. А., Шарипов Х. Т., Азизов Т. А. «6 Всес. совещ. по химии невод. растворов неорганич. и комплекс. соедин., Ростов н/Д, 29 сент. — 1 окт., 1987. Тез. докл.» М., 1987, 206

Рассчитаны кинетич. и термодинамич. параметры то-
похим. р-ции термич. диссоциации $\text{MoO}_2 \cdot \text{R}_2 \cdot n\text{A} \rightarrow$
 $\rightarrow \text{MoO}_2\text{R}_2 + n\text{A}$. Установлено, что кол-во молекул
р-рителя А в составе исследуемых в-в зависит от при-
роды и св-в р-рителя (полярность, фиктивность) и от
числа функциональных групп в молекуле растворителя.

Из резюме

Kp;

Х. 1988, 19, N3

Mo - соедин.

W - соедин

1988

Волков С. В., Колесниченко В. Л., Тимошенко Н. И.

Новые халькогалогениды молибдена и вольфрама

// Журн. неорган. химии. — 1988. — Т. 33, вып. 4. —
С. 819—822.

Библиогр. : 9 назв.

— — 1. Молибден — Комплексные соединения, халькоген-
галогенидные. 2. Вольфрам — Комплексные соединения, халь-
когенгалогенидные.

+1

№ 75413

УДК 541.49 : 542 : 546.77.78

18 № 3569

НПО ВКП 19.07.88

ЕКЛ 17.4

Мо-моб-от. 33 865
гатъ

1990

Зоренков В. А.,

(обзор) Успехи химии, 1990,
59, N 7, 1085-1110

Особенности кристаллохимии
молибдатъ и вольфра-
матъ РЗЭ.

Мо-

[От 33435]

1990

Мелидате

Козленкова Н.М.; Корсун В.А.
и др.,

дл. неотан. химии, 1990,
35, N 4, 835-838.

Пройные мо-лидате
метил, барил и редкоземель-
ные элементы

Мо-мори- [От - 33 434] 1990

гаты

Колесникова Н.М., Килма-
ева Е.Н. и др.,

М. Неотек. химии, 1990,
35, N 4, 874-877.

Пальмирипоролит  Железные трой-
ные молибдаты $\text{Li-AFe}(\text{MoO}_4)_3$
(A - Cu, Mg, Zn, Co, Ni, Mn)