

Су-хисъкоze-
HIGH

10

Ce - ransko -
Héeger

Carre Jean

1969

SH

These Doct. sci. phys.,
Fac. sci. Univ. Lyon,
1969, 113.



(Ce. Ho-ransko)
Héeger)

Си - халогениды

1971

З Б876 Д. Изучение термодинамических свойств мо-
нохалькогенидов серебра и меди. Определение энталпий-
ных кривых с помощью калориметра смешения и точек
электронных превращений методом ДТА. Саггé Jean.
Contribution à l'étude des propriétés thermodynamiques
des monohalogénures d'argent et de cuivre détermination
des courbes enthalpiques par calorimétrie à chute et des
points de transformation allotropique par analyse thermique
différentielle. Thèse Doct. sci. phys. Fac. sci. Univ. Lyon,
1969. 113 p., ill. (франц.)

(+1)

Х, 1942, 3



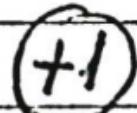
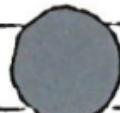
Си - халькогениды

1941

З Б939 Деп. Исследование давления паров и анализ межмолекулярного взаимодействия в системах одноименных халькогенидов меди и серебра. Глазов В. М., Корецчук Н. М. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН СССР). М., 1971. 10 с., ил., библиогр. 7 назв. № 3076—71 Деп.

Методом Кнудсена измерено давл. пара над сплавами системы $\text{Cu}_2\text{Te}-\text{Ag}_2\text{Te}$. Установлено, что для этой системы характерны отриц. отклонения от закона Рауля. По данным т-рной зависимости давл. пара проведена оценка энергии смешения вдоль линии солидуса и сделан вывод, что система может быть описана в приближении регулярных р-ров. С учетом аналогичного характера фазового равновесия, произведена оценка давл. паров над сплавами систем $\text{Cu}_2\text{S}-\text{Ag}_2\text{S}$, $\text{Cu}_2\text{Se}-\text{Ag}_2\text{Se}$.

Автореферат



Х, 1942, 3



Си - халькогениды

1971

3 Б938 Деп. Давление пара и термодинамические
свойства халькогенидов меди и серебра. Глазов В. М.
Коренчук Н. М. (Редколлегия «Ж. физ. химии» АН
СССР). М., 1971. 12 с., ил., библиогр., 8 назв. № 3157
71 Деп.

На основании масс-спектрометрич. определения соста-
ва паровой фазы и результатов эффузионных измерений
получены ур-ния т-рной зависимости общего и парц.
давл. пара над соединениями A_2B ($A = Cu, Ag$; $B = S, Se,$
 Te) и вычислены теплоты и энтропии р-ций их диссо-
циативного испарения. Установлена корреляция между
теплотами р-ций и характеристиками межатомного вза-
модействия, полученными по результатам исследования
термич. расширения.

Автореферат

+1

X

Cu₂X omnisca 3133 1972

X=O,S,Se,Te Smoes S., et al.

(80) Bull. Soc. chim. Belg.;
1972, 81 (1-2), 45-56.

● (cuu. CuO; III)

Cu₂S - Cu₂Te (IB. p-p)

1975

p, T.g., cl-69

1975. Vapor pressure and thermodynamic analysis of
alloys of the copper(I) sulfide-copper(I) telluride system.
Zehak, Yu. I.; Korochuk, N. M.; Kororchuk, S. V. (U. S. S. R.)
Usp. fiz. nauk, Izoz. Akad. Nauk SSSR, Ser. fiz.,
1975, 11(2), 201-3 (Russ). The activity of
Cu₂Te in this system at 1123°C was detd. The observed change in
activity of Cu₂Te indicated both pos. (+) neg. deviation from
Raoult's law. Such deviations from Raoult's law are apparently
due to the distortion of the crystal lattice. The partial molar
heat of displacement of Cu₂Te in the solid soln. changes from
+10 to -10 meq. (at 60.8% mole% Cu₂Te), due to the strong
interaction of the dissimilar atoms, which in turn results in
a more ordered crystal structure of these alloys.

S. A. Mosh

Cu₂Se - Cu₂Te (B. p-p)

1975

(P, 4H mix)

The electronic properties of copper selenide and telluride and their solid solution Cu₂Se - Cu₂Te were studied. Korenev, L. N., Kurenkov, S. V., Feayzhan, Ye. I. (Izvov Gos. Tekhn. Univ. im. R. E. Alekseeva, Nauk. Akad. Nauk SSSR, Novosibirsk, 1975, 14(2), 207-6 (Ussr). Using the mass-spectrometric method, the vapor pressure and pressure over the Cu₂Se-Cu₂Te system was studied and the thermodynamic parameters were calculated. It is shown above that the stoichiometric compositions of Te₂Se and Te₂Te₂ for Cu₂Te, and of Se₂Te₂ for Cu₂Se at 1000°C do not differ from the results of previous investigations. Graphs of the activity dependence for the ionic currents of Te₂₊ for Cu₂Te, Te₂₊ and Se₂₊ for Cu₂Se were constructed. The magnitude of the Se₂₊ ionic current for the various analogs of Cu₂Se-Cu₂Te system is less than the ionicity of the Te₂₊ ionic current. The activity of Cu₂Te in the Cu₂Te system at 1000°C was found. The partial molar heat of mixing of Cu₂Te in the solid state changes from pos. to neg. in the 66-70 mole % Te₂ composition range. A similar change of the thermodynamic properties of the Cu₂Se-Cu₂Te system has been reported.

S. A. Massal

C.A. 1975, 83
N4

Cu - Te - S (Se)

1977

6 Е360 ДЕП. Термофизические свойства халькогенидов меди. Астахов О. П., Федоров В. И. (Редколлегия ж. «Термофиз. высок. температур» АН СССР). М., 1977, 14 с., ил., библиогр. 12 назв. (Рукопись дел. в ВИНИТИ 10 марта 1977 г., № 881—77 Деп.)

(C_p) Методом тепловых импульсов измерены теплоемкость, температуропроводность и теплопроводность халькогенидов меди. Исследованные материалы характеризуются низкими величинами решеточной составляющей теплопроводности, находящейся в пределах от $3,7 \cdot 10^{-3}$ до $4,7 \cdot 10^{-3}$ вт/см·град. По температурным зависимостям термо-э. д. с. и электропроводности рассчитана термоэлектрич. эффективность. Для селенида меди и тройных сплавов Cu—Te—S в области высоких т-р параметр zT находится в пределах 1,4—1,9.

Автореферат

7



Q. 1977 № 6

Медь - халькоген

1984

14 Б3051 Деп. Термодинамический анализ реакций в системе медь — халькоген. Есиркегенов Г. М., Прохоров В. Н.; Каз. политехи. ин-т. Алма-Ата, 1984. 8 с. Библиогр. 12 назв. (Рукопись деп. в КазНИИНТИ 14 марта 1984 г., № 595Ка — 84 Деп.)

При рафинировании теллура в вакууме трудноотделяемыми примесями являются его аналоги — селен и сера. Известны методы удаления примесей с помощью рафинирующих добавок. Для обоснования выбора в кач-ве рафинирующей добавки металлич. меди проведен термодинамич. анализ р-ций взаимодействия в системе медь — халькоген, протекающих при атмосферном давлении и в вакууме (13,33 Па). Установлено, что введение добавки металлич. меди при вакуумной дистилляции теллура приводит к связыванию указанных примесей в прочные халькогениды меди Cu_2Se и Cu_2S , переходящие в остаток от дистилляции и не загрязняющие конденсат. Возможная область применения — цветная металлургия, химическая технология.

Автореферат

Х. 1984, 19, N 14

Ci-XarbKorelegt

1990

113: 199034u Use of the solubility product to characterize nonionic copper chalcogenides. Makarov, G. V.; Batrakov, V. V. (Karagand. Gos. Univ., Karaganda, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1990, 64(8), 2191-6 (Russ). Construction and superposition of Pourbaix diagrams for Cu-H₂O, chalcogen (S,Se,Te)-H₂O, and Cu chalcogenide-H₂O systems established that fields of stability of metal ions and chalcogenides (X²⁻) define regions of existence of solid phases composed of native metal chalcogenides. Potentials measured under equil. conditions are controlled by the metallic component of the chalcogenide and do not agree with thermodn. calcns. of concns. of potential-detg. ions based on formal solv. products. At lower ion concns., solid phase phase stability fields shrink and narrow down to the point at which regions of existence of 3 (not 2) ions touch. It is concluded that nonionic Cu chalcogenides which are good elec. conductors cannot be characterized by thermodn. solv. products in the equil. state in aq. media.

C.A.1990, 113, N 22

Ханкокенгиз Си

1994

Даут В.Н., Бурханов А.С.,

ЗОЖ. А.Н(Россия) 1994, 335,
№ 4, с. 459 - 462.

Обращение посвященное в память о
Ханкокенгизе Си Си, первому президенту
Республики Киргизия
15.10.1995, № 15 3046