

Ce-As

ScAs, YAs, LaAs, CeAs, PrAs, NdAs, SmAs, 1967
GdAs, TbAs, DyAs, HoAs, ErAs, TmAs, YbAs,
LuAs (OHf) As (OHf) 8 VIII 95

Hanks R., Factor M.H.,
Trans. Faraday Soc., 1967, 63, NS, 1130-1135 (anr)
Quantitative application of dynamic differential
calorimetry. Part 2. Heats of formation of
the group 3A arsenides

PLH Ann. 1968
165804

M (P)

18

8

VIII 4892

1970

Tests

Tsuehida Tatashi: T_{t_2} Kawai Masahiko,
Nakamura Foji

"J. Phys. Soc. Jap.", 1970, 28, no. 5, 528 (a.u.).

Электронное сопротивление
и температурное расширение.

○ AA MS

BM, 1970, 8 и 237

$CeH_3AsO_3^{4+}$, $CeH_2AsO_3^{3+}$ (Kp) 8 1971

Everett K.G., Skoog D.A. BP VII 5140
Anal. Chem., 1971, 43, N12, 1541-1547 (ann)

Study of the uncatalyzed oxidation of
arsenic (III) by cerium (IV) in perchloric
acid medium.

PHY. Chem., 1972

5B211

8
B 9

СсА3033

Бор-5626-VII

1973

Анганова Л. Е.

Серебрянников В. В.

(Тм)

Ис. Невотал. Жилищ

1973, 18, 2292-94

1973

30709.9656

X, МТ

$CeAsO_4 \cdot 2H_2O$ 737 гр.
(Т_и)

VIII-5765

Термическая устойчивость арсенатов редко-
земельных элементов. Ангелова Л.Е.,
Серебрянников В.В.

"Ж. неорганической химии", 1973, 18, № 6,
1706-1708

Б есть ориг.
0310 0118

887 892 9 04

реф

ВИНИТИ

CeP; CeAs; NdP; NdAs; 1973
LaP; LaAs; LuP; LuAs (Cp) V^{III} 5827
Aeby H., Hulliger F., Natterer B.

8 Solid State Commun, 1973, 13,
N9, 1365-8 (anon.) #2
Specific heat and Schottky and
malies of cerium phosphide,
cerium arsenide, neodymium
phosphide, and neodymium
arsenide. B (CP) CA, 1974, 80, N8, 41657g

CeAs

1973

Hulliger F

cp

5TT N 16, ep 69.

2-20K

CeAs ¹⁹⁷⁷ Halliger F; et al.

T+7. Z. Physik, 1978, B29
(1), 47-59

(see. CeP; I)

CeAs Lammuck 10604 1980.

Mulocozi A. M.

(AHF) 7. Less-Common Metals,
1980, 75, 125 - 132

С. А. С.

оштинск 12472

1981

Ружмадзе В. Г. и др.

(Ср)

Сообщ. АН Груз. ССР,
1981, 103 (1), 129-131.



$\frac{1}{2} - \text{AsCe}$

1982

23 Б1114. Термодинамика и кинетика процесса переноса химических паров в системе йод — GeAs. Hillel R., Bec C., Bouix J., Michaelides A., Monteil Y., Tranquard A., Bernard C. Thermodynamics and kinetics of iodine chemical vapor transport of GeAs. «J. Electrochem. Soc.», 1982, 129, № 6, 1343—1347 (англ.)

термодинамика

Определены термодинамич. характеристики, исследованы хим. р-ции и явления массопереноса в системе $\text{I}_2 - \text{AsCe}$ в условиях равновесия. Методами спектроскопии КР in situ, измерения суммарного давл. и с помощью расчетов, основанных на принципе минимума свободной энергии, показано, что $> 350^\circ \text{C}$ основными газ. частицами являются GeI_4 , GeI_2 и As_4 , находящиеся в равновесии с тв. фазой GeAs в соответствии с р-цией: $\text{GeAs (тв.)} + \text{GeI}_4 (\text{газ.}) \rightleftharpoons 2\text{GeI}_2 (\text{газ.}) + 1/4\text{As}_4 (\text{газ.})$. Из полученных результатов рассчитаны скорости массопере-

Х. 1982, 19, № 23.

носа в изученной системе на основе модели Klosser—
Ullersma. Сравнение рассчитанных величин с эксперим.
показывает удовлетворительное соответствие при t -рах
 $< 550^\circ$ и суммарной конц-ии $J_2 \leq 4$ мг/см³. Данные
рентгенографии, хим. анализа и электронного микро-
анализа показывают, что в этих условиях переносится
только GeAs. При увеличении t -ры и конц-ии J_2 уве-
личивается кол-во отложений $CeAs_2$ и $Ge_{38}As_8J_8$,
а кол-во GeAs уменьшается. Резюме



(eAzik)

19583,

1983

Рухселадзе В.Г. Цагарей -
сербия Д. И. и др.,

Джб;

Изв. Акад. Наук Грузин. ССР,
1983, 9, N1, 48 -

GeAs

1986

106: 126896x The As-Ce (arsenic-cerium) system. Gschneidner, K. A., Jr.; Calderwood, F. W. (Rare-Earth Inform. Cent., Iowa State Univ., Ames, IA 50011 USA). *Bull. Alloy Phase Diagrams* 1986, 7(3), 276-7 (Eng). Only lattice spacing and structural data are available on the compds. and elements in the title system. Three compds. are known; Ce_4As_3 , CeAs_2 , and CeAs . Heat of formation and heat capacity are available for CeAs . No liquidus, melting, soly, peritectic or eutectic data are reported.

(As/H)

C. A. 1987, 106, N 16.

CeAs₃S₆

1988

, 109:177627c Arsenic trisulfide - cerium monosulfide (cerium sesquisulfide) systems. Mamedov, A. I. (USSR). *Zh. Neorg. Khim.* 1988, 33(9), 2385-7; (Russ). Physicochem. anal. methods were used to study the As₂S₃-CeS and As₂S₃-Ce₂S₃ systems. The isotherms were constructed and the regions of soly. were defined. Compds. with compns. CeAs₄S₇, CeAs₃S₆ (in. congruently), CeAsS₃, and CeAs₂S₄ are formed. The system As₂S₃-Ce₂S₃ is a quasibinary section of the ternary Ce-As-S system.

(T_m)

C.A. 1988, 109, N 20

LiAs_4S_7
 LiAs_3S_6

~ 1988

24 Б3072. Системы $\text{As}_2\text{S}-\text{CeS}$ (Ce_2S_3). Маме-
ния микротвердости изучены системы $\text{As}_2\text{S}_3-\text{CeS}$ и
2385—2387

Методами ДТА, РФА, высокот-ного ДТА и измере-
ния микротвердости изучены системы $\text{As}_2\text{S}_3-\text{CeS}$ и
 $\text{As}_2\text{S}_3-\text{Ce}_2\text{S}_3$, построены их $T-x$ диаграммы. Определе-
ны границы обл. р-имости на основе исходных компо-
нентов. Обнаружены соединения составов CeAs_4S_7 , $\text{Ce-As}_3\text{S}_6$ (плавятся конгруэнтно), CeAsS_3 , CeAs_2S_4 (обра-
зуются по перитектич. реакциям). Автореферат

ТМ;

X. 1988, N 24

6A3

Om. 35461 !

1990

Suzuki T., Kwon Y.S. et al.,

(6p) J. Magn. and Mater. Mater.
1990, 90-91, 493-495.

CeS - As
Cucumera

1994

CeAsS(Tm)

121: 19336c The system CeS-As. Aliev, O. M.; Mamedova, N. M.; Aliev, F. G.; Mamedov, V. N.; Albendov, A. A. (Azerb. Tekhnol. Inst., Baku, Russia). *Zh. Neorg. Khim.* 1994, 39(1), 169-71 (Russ). The phase diagram was studied of the title system by DTA, x-ray-phase- and microstructure analyses. The formation was established of 2 ternary compds. CeAsS and Ce₃AsS₃; CeAsS melts congruently at 930°C and Ce₃AsS₃ is formed by peritectic reaction.

C.A. 1994, 121, N2

$CeAsS$
 Ce_3AsS_3

1994

11 БЗ034. Система $CeS-As$ /Алиев О. М., Мамедова Н. М., Алиев Ф. Г., Мамедов В. Н., Албендов А. А. //Ж. неорган. химии .—1994 .—39 ,№ 1 .—С. 169—171 .—Рус.

Методами ДТА, РФА и микроструктурного анализа изучены фазовые равновесия в системе $CeS-As$ и построена ее фазовая диаграмма. Установлено образование двух тройных соединений состава $CeAsS$ и Ce_3AsS_3 . Из них $CeAsS$ плавится конгруэнтно при $930^\circ C$, а Ce_3AsS_3 образуется по перитектич. реакции.

(Тм)

Х. 1994, № 11

le As

1997

Swane A., Szotek Z.
et al.,

M. CMP-PA,
gray. nepercy
neop.
pauet

Solid State Commun.
1997, 102(6), 473-77

1997. CeN; III)