

Ge-J-H

$T_2 \text{ Ge H}_2(x)$

(T_m)

~~297~~

3635-IV. ТКВ

Баскаков В.И.

Температура плавления диодгермана, 1 с.

$\text{J Ce H}_3 (\text{x}_1, \text{m})$

197

(T_m, T_c)

36.34-IV-ТХВ

Баскаков В.И.

Температуры плавления и кипения йодгермана,

1 с.

Ge₂H₅I (к) Tm

~~1971~~

Шукеев С.В.

3636-IV ТКВ

Температура таяния
поддержана, т.е.

10056 - IV

1964

GeH_3D , GeH_2D_2 , GeHD_3 , GeH_3J , GeH_2DJ ,
 GeHD_2J , GeD_3J , GeHJ_3 , GeH_2J_2 , GeHDJ_2 ,
 GeD_2J_2 , GeDJ_3 (t.d.f.)

АНТОНОВ А.А., НОВЫШЧУК Л.С.,
НАСЛОВ П.Г.
Термодинамические функции ...
Укр.хим.ж., 1964, 30, № 1, 20-24

Ge₂H₅I

[BD-9741-IV]

1964

Digermanyl iodide. K. M. MacKay and P. J. Roebuck (Univ. Nottingham, Engl.). *J. Chem. Soc.* 1964(Mar.), 1195-6. Ge₂H₆ reacted with iodine at -63° to give HI and Ge₂H₅I (I); m.p. -17°. No GeH₃I was obtained. The infrared vapor spectrum of I showed bands at 2095sh, 2080s, 860w br, 788s, 780s, 680sh, and 675vs cm.⁻¹ I was extremely unstable in the liquid state, rapidly turned yellow, evolved H and deposited solid Ge iodides. Studies of the reaction of I with AgCl at 0° indicated the formation of Ge₂H₅Cl ($\nu_{\max}$. 2100, 790, 730, and 720 cm.⁻¹); with Ag isocyanate the only volatile compds. obtained were cyanic acid and monogermane.

G. S. Hammaker

(M)

C.A. 1964 60 N10 11597f

1965

Ge₃H₇J

В 23 В21. Реакция тригермана с йодом. Маска
ска у К. М., Robinson P. The reaction of trigermane
with iodine. «J. Chem. Soc.», 1965, Sept., 5121—5123
(англ.)

Изучено взаимодействие Ge₃H₈ (I) с J₂ при —63°,
приводящее к нестойкому ~~невыделенному~~ йодирован-
ному производному I вероятного состава Ge₃H₇J. На ос-
новании исследования продуктов взаимодействия и син-
теза дейтерированного германа из йодированного про-
изводного I и LiAlD₄ сделан вывод, что при взаимо-
действии I с J₂ происходит расщепление связи Ge=H.
А. Каменев

ВX. 1966.23

Ge K₃ J

1966

) 13 В16. Новый синтез гермилйодида. Griffiths James E. Beach Alexander L. A new synthesis of germyl iodide. «Canad. J. Chem.», 1966, 44, № 10, 1227—1229 (англ.)

Взаимодействием GeA_4 (I) с CF_3J (II) в эвакуированной запаянной трубке в т-рном интервале $25\text{—}235^\circ$ или пропусканием I и II через трубку, нагретую до $195\text{—}260^\circ$, получен GeA_3J (III), где A—H или D. Отделение III от продуктов р-ции осуществлялось фракционной конденсацией, а также испарением смеси в вакууме. Для III сняты ИК-спектры. Ю. Глубоков

20. 1967. 13

GeH_3I

Cradock S.,
Eds worth E. A. V.

1967

Кр

У. Chem. Soc., A, 8, 1226.

Химия германия. II Реакции
обмена между галогенидами
сильна и германия

(сое. SiH_3F) I

IX-8462-сб
BQ-2978-XIV

1967

 GeH_3I
 GeH_2I_2

43265v Germyl chemistry. I. A convenient synthesis of germyl iodide and di-iodogermane. S. Cradock and E. A. V. Ebsworth (Univ. Chem. Lab., Cambridge, Engl.). *J. Chemn Soc.*, A 1967(1), 12-13(Eng). GeH_3I and GeH_2I_2 have been prepared in high yield at room temp. by reaction of HI wit. GeH_3Cl and GeH_2Cl_2 , resp. GeH_2I_2 has been characterized for the first time; its ir and N.M.R. spectra are described. RCGF

C. A. 1967. 66.10

Ус H_2 T_2

1967

T_m

18 В32. Химия гермила. Часть I. Простой способ получения йодида гермила и дийодгермана. Cradock S., Ebsworth E. A. V. Germyl chemistry. Part I. A convenient synthesis of germyl iodide and Diodogermane. «J. Chem. Soc.», 1967, А, № 1, 12—13 (англ.)

Дистиллированную смесь GeH_3Cl и небольшого избытка HJ нагревают до $\sim 20^\circ$ в течение 1 мин., охлаждают с помощью жидк. N_2 и фракционной конденсацией при -78° улавливают GeH_3J (I). Для получения GeH_2J_2 (II) смесь, состоящую из GeH_3Cl и GeH_2Cl_2 , обрабатывают пятикратным избытком HJ . Летучие в-ва удаляют при $\sim 20^\circ$ и сублимированием остатка получают бесцветные кристаллы II с т. пл. $45-7^\circ$ в атмосфере N_2 . I и II идентифицированы методом хим. анализа, ИК- и ЯМР-спектроскопии.

В. Р. Бердников

х. 1967. 18

GeH_3J

GeD_3J

(T_m; P)

22 В14. Получение йодогермана и дейтерированного йодогермана по реакции германа с йодом. Anderson J. W., Barker G. K., Drake J. E., Hemmings R. T. Synthesis of iodogermane and iodogermane- d_3 from germane and iodine. «Synth. Inorg. and Metal-
org. Chem.», 1973, 3, № 2, 125—128 (англ.)

Синтезированы GeH_3J (I) и GeD_3J (II) по р-ции GeH_4 или GeD_4 с J_2 в запаянной ампуле (под вакуумом) при перепаде т-р от -78° до комн. т-ры в течение 9 час.

Когда реакц. смесь окрасится в желтый цвет, р-цию прекращают. Выход I и II 76%, т. пл. I и II -15° , давл. пара при 0° для I и II равно 20 мм. Получен спектр ПМР I; этим же методом доказана изотопная чистота II. Сняты ИК-спектры I и II, в к-рых основные полосы поглощения лежат при 2121, 2110, 854, 558, 248 и 1525, 1508, 603, 582, 404, 248 см^{-1} соответственно. Р. А. Лидин

Х. 1973 № 22

1973

11V

Вр-4823-XIV

70221.6679

Ch, TC, Ph, MGU

58817 GE

*GeH₃I (No) **

1977

4-16827

Donovan R.J., Fotakis G., Gillespie H.M. Primary and secondary processes in the photolysis of GeH_3I .

"J. Photochem.", 1977, 6, N 3, 193-198
(англ.)

0816 ммк

770 773 8 0 8

ВИНИТИ

Ge γ H₂

[Om. 17006]

1983

Kp, ΔH

Noble P.N., Walsh R.,

J. Chem. Phys., 1983,

15, N6, 561-568.