

CS₂, Gm

1930

Cs₂

Boeckner, Mohler
Bur. Standards. J.
Research, 5, 231 (1930)

Thymus guercuifolius

III (Cs₂)

1930

CS₂

Minkowski, Mühlenbruch.

Zeits. f. Physik 63, 198.

(1930):

мерами геометрии

III (CS₂)

1931

Cs₂

Fraudenker

Zeits. f. Physik 67, 417

(1931)

Мейер, Гуссоффман

IV (Cs₂)

1784

1934

Cs_2 g; ΔH°

Loomis ^{F.W.} ~~and~~, Kusch P.,
Phys. Rev., 1934, 46, 292

Circ. 500



M, H O

Есгб f. k

1955

Cs₂

Jenkins H.O.

Trans. Faraday Soc.,

1955, 51, 1042

Измерения свечения, метатом-
ные расстояния и серво-
тные колебательные в сериях
похожих молекул

III (Cs₂)

1960

As₂

Sontagacius

J. Chem. Phys., 1960, 33,
N5, 1541

Терми диссоциации
двухатомных молекул.

III (Cs₂)

CS₂

W.D. Good, J.L. Lacina,
J.P. Mc. Cullough.

1961

751

($\Delta H_f^\circ_{298,15}$)

Rep. "J. Phys. Chem.", 65
2229, 1961.

1962

CS₂

Majumdar K.

Proc. Nat. Acad. Sci, India,
1962, A32, N3, 335

Do, We

III (CS₂)

C_1S_2

(P, sH_2)

ommuck A-945

1967

Olette M.M. et al.

Vide, 1967, 22 N130

213-215

Cs₂ (Cp, H-H, p, Sme)

1969

Cs₂(Do), Cs(ΔHs)

Х 4254

Новиков И.И., Рогункин В.В.,

Глр. Всес. Научн-Техн. Конгр. Термодинам.

Секц. Термодинам. Свойства веществ,
1969, 84-95 (русск.)

Измерение, теплоемкость жидкого
цезия, давление насыщенных паров
и оптические свойства - темпе-
ратура - общие паров цезия.

Б, 10

⊗

СА, 1970, 73, №26, 134530P

4 0110.7332

Ph, MGU, TE

Cs₂

54969

T.g. q

1973

1573

Reiter_F.W. $t = 1000 - 10000$; $p = 1 \text{ атм.}$

Thermodynamische Zustandsgrößen von
Alkalimetallplasmen und von deren
Komponenten.

"Z.Naturforsch.", 1973, 28a, N 10, 1676-1686

(нем., рез.англ.)

002 002 0 0 1 5

0020 **ИНК** ВИНТИ

70222.6640

Ch, Ph, TC, MGU

96201

*Сз₂ (термич.
диссоц.)*

1976

X4-16867

Glas H.-J., Weber H.G. Studies on
the thermal dissociation of Cs_2 by the
optical pumping method. "Chem. Phys.
Lett.", 1976, 44, N 3, 574-575
(англ.)

0818-511

773 775 8.10

ВИНИТИ

Cs_2

1977

Behrens R.G., et al.

$(S; \Delta H)$

J. Chem. Thermodyn.,
1977, 9(11), 1033-44.

(cm^3 Cs ; I)

Cs_2 (u. n.)

10341-X 1979

Raab M., Hönig G., Gastell R.,

Demtröder W.,

Chem. Phys. Lett., 1979, 66, #2, 304-312 (a.u.)

Doppler-free polarization spectroscopy
of the Cs_2 molecule at $\lambda = 6270 \text{ \AA}$.

PuXue, 1980, 106-237

40



С2

1979

Volyak L. D., et al

Т.г. СВ-ВВ
(Табл.)

Тема. Сб. Научн Тр.
Моск. Авиатс. Ин-т
1979, (498), 80-8

Сл С ; I

Cs_2^+

[отм. 17068]

1983

Кудряв Л. С., Тогребина А. И.
и др.

Кр, I;

Изв. вузов. химия и
технол., 1983,
26, № 6, 685-688.

C₂

[Om. 20340]

1984

снелм

Amiot C., Crépin C.,
et al.,

лапп-уегу-
уууууууу-
фнгуууууу

γ. Mr. Spectrosc.,
1984, ● 107, N 1,
28-47.

$\text{Li}_2^+(2)$

LM. 22 4251

1925

Wagner G.S., Isenor N.R.,

Can. J. Phys., 1985, 63,
N7, 976-982.

A.H.,
Do

ζ_2^+ (2)

Гусаров А. В.,

1986

Автореферат диссертации на
соискание ученой степени
доктора физ.-матем. наук, Москва,
1986.

Кр,
 $\Delta f H$;

Равновесная полимеризация в парах
морталей. Соединения и термодинамика.
● свойства ионов.

62

(OM - 27132)

1987

Milpert R., Rutkardt R.,

Ber. Bunsenges. Phys.

Sts;

Chem., 1987, 91, N^o 7,

724-731.

62

1987

6 Б4552. Динамика Cs_2 , возбуждаемого синхронно накачиваемым лазером на красителе с синхронизацией мод, и эффекты магнитного поля. Dynamics of Cs_2 excited by a synchronously pumped mode-locked dye laser, and the effects of magnetic field. Katô Hajime, Yokoyama Kazushige, Baba Masaaki, Tamai Naoto, Yamazaki Iwao, Nagakura Saburo. «J. Chem. Phys.», 1987, 87, № 4, 1987—1993 (англ.)

Измеряли спектры Фл с пикосекундным разрешением во времени паров Cs при различных давл. (1,3—5,6 Торр) при их возбуждении импульсами света 15841 см^{-1} со спектральной шириной линии $6,1 \text{ см}^{-1}$ длительностью 10 нс и частотой следования 800 кГц. Эта длина волны соответствует возбуждению молекул Cs_2 в состояние $\text{C}^1\Pi_u$. В обл. $16050\text{—}15300 \text{ см}^{-1}$ наблюдали серии линий с колебат. последовательностями, к-рые соответствуют резонансной Фл Cs_2 в переходах

X. 1988, 19, 46

$C^1\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$ и $d^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+$. Имеются также серии
 линий в обл. 16 200—14 100 и 13 300—11 800 см^{-1} , при-
 писанные Фл с уровней, заселяемых в процессах пе-
 реноса энергии из возбуждаемых лазером состояний,
 и линии атомной Фл Cs. На основе анализа кинетич.
 кривых нарастания и затухания Фл на различных пере-
 ходах в зависимости от давл. и т-ры паров Cs опре-
 делены пути столкновит. переноса энергии электронно-
 го возбуждения в молекулах Cs_2 , бесстолкновит. време-
 на жизни возбужденных состояний и константы скоро-
 сти тушения. Показано, что наложение внешнего магн.
 поля приводит к значит. снижению Фл в переходе
 $\text{Cs}_2(d^3\Pi_u - X^1\Sigma_g^+)$. Это влияние магн. поля объяснено
 преддиссоциацией, индуцированной электронным зеема-
 новским взаимодействием между состояниями $d^3\Pi_u$ и
 $c^3\Sigma_u^+$.

В. Е. Скурат

Cs_n^{2+}

1991

Alonso J.-A., Lopez

J. M. et al.

quediguas
naceenmp

At. Fis., Ser. A.

1991, 87(1), 131-7.

($\bullet$ Na_n^{2+} ; III)

Cs₂

1993

от асн 4800 Å
на е есм E''

118: 243687p The 480-nm system of the cesium dimer studied in a very cold molecular beam: direct observation of a new E' and the ion-pair states. Kim, Bongsoo; Yoshihara, Keitaro (Inst. Mol. Sci., Myodaiji, Japan 444). *J. Chem. Phys.* 1993, 98(7), 5990-2 (Eng). The 480-nm absorption system of Cs₂ is studied in a mol. beam using the resonance enhanced 2-photon ionization method. The ion-pair state (0_u⁺) and a new E' state are directly obsd. for the first time.

C. A. 1993, 118, N24

F: Csn

P: 1

133:94820

An orbital-free molecular dynamics study of melting in K₂₀, K₅₅, K₉₂, K₁₄₂, Rb₅₅ and Cs₅₅ clusters.

Aguado, Andres Departamento de Fisica Teorica, Universidad de Valladolid Valladolid 47011, Spain Los Alamos Natl. Lab., Prepr. Arch., Phys., 1-23, arXiv:physics/0005053 (English), 2000. The

melting-like transition in potassium clusters KN, with N = 20, 55, 92 and 142, is studied by using an orbital-free d.-functional const.- energy mol. dynamics simulation method, and compared to previous theor. results on the melting-like transition in sodium clusters of the same sizes. Melting in potassium and sodium clusters proceeds in a similar way: a surface melting stage develops upon heating before the homogeneous melting temp. is reached. Premelting effects are nevertheless more important and more easily

2000

established in potassium clusters, and the transition regions spread over temp. intervals which are wider than in the case of sodium. For all the sizes considered, the percentage melting temp. redn. when passing from Na to K clusters is substantially larger than in the bulk.

Once those two materials have been compared for a no. of different cluster sizes, we study the melting-like transition in Rb₅₅ and Cs₅₅ clusters and make a comparison with the melting behavior of Na₅₅ and K₅₅. As the at. no. increases, the height of the sp. heat peaks decreases, their width increases, and the melting temp. decreases as in bulk melting, but in a more pronounced way.

Li 55

2001

Aguado, Andres,

(Im) Phys. Rev. B: Condens.
Matter Mater. Phys.
2001, 63 C(11), 115404/1-
- 115404/9

(Call. #20; I)