

Benz

Берг
2

Акишев Н.А.,
Спиридонов В.П.

1957
182

стриктура

Крестоцерврдий,
2, № 4, 475.

Электроэнергет. центр.
Строительство и эксплуатация
эл-тоб II групп.



Be^Y₂

CIP-PA

1/1

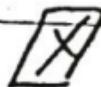
-2451

BIP

Аксенов Т. А.,
Суербеков Б. Т.,
Собаков Т. А.

ДФК, 118, № 6, 1134.-7

Задание посвящено
строению мол. и радио-
изотопов Be.



1958
210

TK 2450

1958

Be T₂ ($\gamma_{\text{Be}-\gamma}$)

Акишев П.А., Спирровский В.И.,
Кристаллография, № 1958, 3,
N₂, 260

10

Р.Х., 1959, N₁, 93

1959

Λ 671

XY_2 ($X = \text{Be}, \text{Mg}, \text{Ca}, \text{Sr}, \text{Ba}, \text{Zn}, \text{Cd}, \text{Hg}$,
 $Y = \text{F}, \text{Cl}, \text{Br}, \text{I}$) (\mathcal{E} , sil. post.)

Berry R.S.

J. Chem. Phys., 1959, 30, N 1, 286-90

Деэфракционные колебания в гало-
генидных иодидных II зоннерах.

PJX., 1959, N 15, 52380
J.

Est.f.k.

BET₂

paerei
cav. noct.

Buchler et;
et al.

1962
152

J. Chem. Phys., 1962,
36 (9), 2499-2508

(Cu. ZnCl₂)III

IX 2630

1962

M=Be, Mg, Ca, Sr, Ba, X=F, Cl, Br, I

MX₂ (anis. nosr, vi)

Краснов Л.С.; Максимов А.И.,

ж. синтез. химии, 1962, 3, №6,

403-6
10

0.08.1963, 7068.

если open

BeT_2 (2)

emmucce 1721.

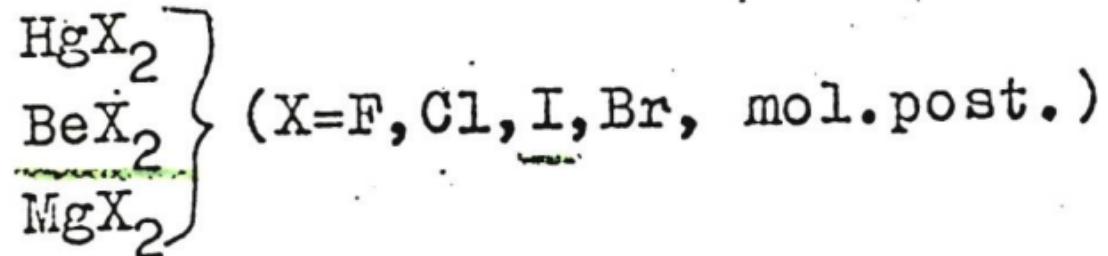
1963

u, n .

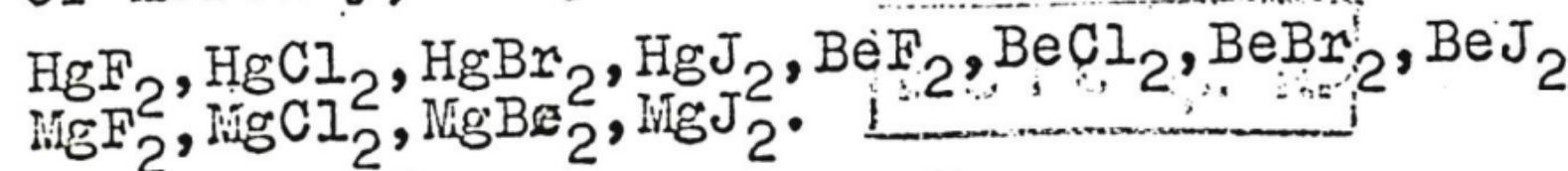
L.Brewer, G.R.Somayajulu et all.
J.Chem.Rev. 1963, 63, III
THERMODYNAMIC PROPERTIES.....

3485-YI

1964



Nagarajan G.

Acta phys. austriaca, 1964, 17 N³, 246-53Mean amplitudes of vibration for the dihalides
of mercury, beryllium and magnesium.

PJX, 1965, 85154

J.

Nagarajan ^{et.}

1964

Be T_2 J. Molec. Spectrosc., 1964,
v. 2e 13, n 4, 361-392.

Средние асимметрические кон-
станты и эндрекий сокращения
Басмаковна - Яориню в не-
которых чистейших силици-
тических штамах - дигидро-
нидах.

2. 1965. 21

4-380

IX 1479

1965

Mg₂ (Vi, age M = Be, Ca, Sr, Ba, Mg)

$\frac{x}{a} = \text{various (F, Cl, Br; I)}$

Nagrajan C.,

Indian. J. Phys., 1965, 39, N9, 405-20

10

P.K., 1966, 226153

Be γ_2

B9P-1191-I \bar{x}

1966.

Hayes E.

(Recd. 4-17-66) Z. Phys. Chem.,
1966, 70, 3740-42.

Спиральные, бронзовые, никелевые Be, Mg, Zn
Cd, Zn, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, HgCB
лигатуры (см. note. предшествующ. альб. Kanda-
кии) VI 6991.

1968

Cziffra J., Vizi B., Veszpremi Vegyi
Szemle. Kerzlem., 1968, II (1), 83-9.

Mean amplitudes and shrinkage
effects of vibration for some linear.

BeT_2

Snelson A.

1908

N_i

corr. no^c.

J. Phys. Chem., 72, n^o,
250.

UK committee radioactive-
gob. Be.

(See. BeCe_2) III

Bez

LA-1438

1969

Dok. nr.
accord.
konsert.

Ceyvin S. J.,
kgl. Norske Vidensk.
selsk. Skr. 1969,
part 1, nr 1, 20 pp.

LiF_2 , CaF_2 , SrF_2 , BaF_2 , CaCl_2 , SrCl_2 , BaCl_2 ,
 Li_2O , MgO , BeO , MgO_{f} , BeO_{f} , $\text{MgO}_{\text{f}}^{\prime}$, $\text{MgO}_{\text{f}}^{\prime \prime}$,
 ~~K_2O~~ , MgAt_2 , CaAt_2 , SrBr_2 , SrF_2 , MgAt_2 , BaBr_2 , BaF_2 ; BaAt_2 , RaF_2
 RaO , RaBr_2 , RaF_2 , $\text{RaAt}_2(0)$; δ_3)

Baukōd B.U.

IX 919

Ovč. Český Šternberk., 1969, 27, N6,

923 - 29

(9P)

20

CATO

VO, LiO, Li₂O, Li₂O₂, B₂O₃, LiF, AlF₃, 1969

AlF₃, BeF₂, BeO₂, Be₃, MgF₂, CaF₂, SrF₂, BaF₂

NiF₂, CuF₂, NiO₂, NiBr₂, CoO₂, FeO₂, MuO₂

Welches W. 7/6/10 (V.) (0830P.)
vii/4960

Advanc. High Temp. Chem., 1969, 2, 85105

Matrix-isolation
to high temperature
① 35°C, 1970, 7/2, W20, 105401d

Be I₂

ommick 3589

1970

Hastie J.W. et.al.

vacuum,
u Si
encaps b
vacuum

Annual review of
Phys chem. 1970, II,
475-498

High temp chemistry...

Durchmessergruppe II Tschunka (enzyklop.; V.) 1972

Eliel I., Reger A., 9, 16
Coord. Chem. Rev., 1972, 9, H1-2, 183-
-200 (anw.)

Infrared spectra and geometry
of Group II metal dihalides.

10

(B)

10 12

(anw. opuscula)

CA, 1973, 78, N12, 77420e

BeT_2

B9P-4030-IX 1972

Eliezer J. Reger et

al. noci.
factum.
Theor. chim. acta
1972, 26 n3, 283-88

BeI₂

December 15 1973

Kulkarni K.S., Sarma C.R.

Semiempirical methods in molecules

"J.Phys.B:Atom.and Mol.Phys.",

1973, 6, NII, 2377-2383.

26/12
class 4

Be I_2

BP-4742-R

1973

Coulson C. A.

redu.com/paper

Jsr. J. Chem 1973,

11, N 5, 683-690

(ammonia)

BeI_2

Nakatsuji Hiroshi

1973

"J. Amer. Chem. Soc"

260gr.

Cmp

1973, 95, №, 354-361.

"Форсир. молекул в азотной и
вод. соединениях"



(ал. BeI_2 ; II)

Be γ_2

автоматерерам 1974

Баиков В.И.

$\beta_1; \beta_3$

У.К. спектр от нордаль.
паров фторидов церия.
и церия-гал. спектр.

Be.I₂

запечатан
в ящике и
запечатан

Отчет по научно-исследовательской работе
по гидротехническим изысканиям
и гидрографическим изысканиям
на реке Каспийской

1975

Руководитель
Ильин И. В.

Бюджет И. С.

автор: канд. гидролога Б. В.

BeJ2

1976

ондем : УБТАК

онд. № 8 1976г.

онд. кем. Бердюжев Г.А.
Эмб. 10.с.

(д.и.
р.и.)

IX-5386
1976

paper Do, rev. el. C7. (BeF₂, BeCl₂, BeBr₂,
BeI₂, MgF₂, MgCl₂, MgBr₂, MgI₂, CaF₂, CaCl₂,
CaBr₂, CaI₂, SrF₂, SrCl₂, SrBr₂, SrI₂, BaF₂, BaCl₂,
BaBr₂, BaI₂) Guido G. Giger, L.

~~1976, 65, 1397-1402/sem,~~
J. Chem. Phys., 1976, 65, 1397-1402/sem,
Ion model and equilibrium configuration
form of the gaseous alkaline earth
dihalides.

~~ppg. c27~~

Publ. 1974, 3511

10
4 pg. c27

(P)

Bey₂ Masucci y Yerbara | 1979

de Maria G., Spoliti et al.
Centro di Studio per
la termodinamica chimica
alle alte temperature
(Cesct)-CNR, Italy, Univ. Roma.

Tables: Spectroscopic properties
of inorganic molecules.

BeI₂

документ 8664

1979

Сибирь.

Dyane H.C., et al.

Monday's

J. Electrochem. Soc.

Di

1979, 126(8) 1387-96

Бедж

1980

Краснодар Б.Б.

М.Н.

200000000

Альбома геологических

на сороканадской гряде

автора К.С.Н.

М., МГУ, 1980.

BeF_2

1991

Kaupp Martin, Schleyer

Paul v. R., et al.

смесь катализаторов
последовательно
J. Am. Chem. Soc. 1991,
113(16), 6012-20.

(Cu⁺  BeF_2 ; Li^+)

1996

F: BeI₂

P: 3

16A42. Изогнутые молекулы дигалогенидов щелочно-земельных металлов. Bent alkaline-earth dihalides / Tudela David, Seijo Luis [Education in Chemistry] // Educ. Chem. - 1996. - 33, N 4. - C. 95. - Англ.

Авторы продолжают дискуссию о пространственном строении галогенидов II группы. В рамках теории молек. орбиталей рассмотрена возможность образования тех или иных конформаций (линейные или деформир. структуры) и делается вывод о том, что способность образовывать нелинейные структуры предпочтительна для атомов тяжелых металлов и легких галогенидов, что согласуется с квантовомех. состоянием вакантных орбиталей рассматриваемых атомов и их электроотрицательностью.

РНСХ 1997