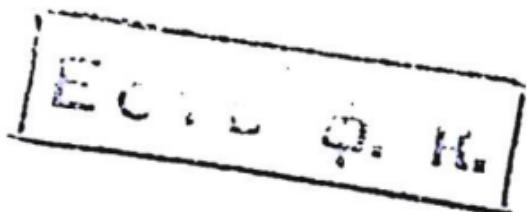


Ra - pagus

MCl / M-Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra) H952
RaCl / los. wos., Do) IX/1333

Lagerquist A.;
Arkiv Fysik, 1952, 6, 141-2.



10

Ra-cl

Ra-Bz

Ra-Y

расст.

и.ст.

расст.

Б9Р-5а-IV

1960

Каранетъену М.Х
Миңгүл-хан.

, №. Структурной
железы, Т1, №3, 1960.

RaX₂

X₂ = F, Cl, Br, I.

Чаркин О.Т.

Директора М.Э.

1964
198

№ Стружинске. Железо,
1964, № 3, 451-4.

Последняя геодезическая
запись об II группе не-
подогр.

(см. CaX₂) III.

Бумага / 198

Rao

1907

Schofield K.

Cheer. Revs, 67, n^o 6, 707.

Do

Keepsue pagoda chrysanthemum
gynaecium ciliatum ovuliferous
epimor II A.

(Coll. Rao) III

IX-919

1969

RaF₂, RaCl₂, RaBr₂, RaI₂, RaAt₂, coorib.

coor. Mo, Ba, Be, Ca, Sr(Vi, V_B)

Fačkob B. II.

Онн. в спектрофотом., 1969, 27, ~6;

923-929



РХ, 1970, 105252

Ra₂

Мартыновская Г.И. 1970

ауэска

Do

ИФХ,

44, №, 325

(ав. Фи₂) III

Rath[†]

1973

Gaspar R., Tanassy-Lentei I. 1973

"Acta phys. Acad. sci. hung.", 1973,

633, N° 3-4, 387-398.

(cm. CuH, III)

● (cm. CuH; III)

194

CuH⁺; AgH⁺; AuH⁺; ZnH⁺; CdH⁺; HgH⁺; β
NaH⁺; KH; RH⁺; CS^H; MgH⁺; CaH⁺; SrH⁺
BaH⁺; RaH⁺ (δ , τ , ρ , σ , α , ω) 18. 4174

Gáspár R., Tamásy - Lentei I.;
Acta phys. Acad. sci. hung., 1973
33, N3-4; 387-98

p 973

20 (4)

Актиниды

1974

Ra

(γ , T, ΔT)
термод.

11 Д288. Исправленные значения энергий ионизации нейтральных актинидов. Sugars Jack. Revised ionization energies of the neutral actinides. «J. Chem. Phys.», 1974, 60, № 10, 4103—4104 (англ.)



+14

см. на обложке

(см. оглавл.).

д. 1974. № 1

Ra	Am	
Ac	Cm	
Th	Bk	
Pa	Cf	(α , β , γ , ST, T)
U	Es	neutron
Np	Fm	
Pu	Md	
	No	

RaF₂ Автоматизирован (к.сп-дл.4) 1974.
RaCl₂ Барыков В. И.
RaBr₂
RaI₂ У.К. склоняется к назначе-
нию паров фторидов
RaH₂ Необходимо убедиться
(D₁, D₃) в целесообразности

Cl-Ra

OTT. 4824

1925

Kerr, J. A., et al

(Do)

HandBook Chem. Phys.,
55 th. Edt., 1974-75.

IX-5640

1977

$\left\{ \begin{array}{l} \text{MX} \quad M = Li, Na, K, Pb, Cs, X = F, Cl, Br, I \\ \text{MO} \quad M = Be, Mg, Ca, Sr, Ba \end{array} \right.$

$\left(\gamma_c \right) \left\{ \begin{array}{l} \text{AX} \quad A = H, Cl; \quad X = F, Cl, Br, I \\ \text{NY} \quad M = Cu, Ag, Au \end{array} \right.$

$F_2X \quad X = F, Cl, Br, I$ Rab (γ_c)

Peixoto E. M. A.

Cienc. Cult. (Sao Paulo) 1977, 29(5),
593-5

Raz

osmotic 8564

1979

Jones R. O.

M.N.

J. Chem. Phys., 1979, 71
(3), 1300 - 1308

RaH⁺

ommeca 8738

1979

RaH₂

Pyykkö P.

Kb. ulex.
jaecc

D₀; Z₀⁻; E

C_{in}, noo;

J. Chem. Soc. Faraday
Trans. II, 1979, p1256-76

Ra

1979

Sevier L. D.

M. Data Nucl. Data Tables
1979, 24(4), 323-45.

(3)

coll. Pm-111

1980

Ra
(g)
pacrem

(Ca₂₊-Mg²⁺; III)

Datta M.K.,
Indian J. Chem., Sect.
A 1980, 19A(7), 683-4.

01.11.1980 9455

1980

Ra (I)

8 Д260. Связанная серия $7snp\ ^1P_1^0$ в Ra I. Измерения и предсказания. Bound, $7snp\ ^1P_1^0$ series in Ra I: measurements and predictions. Armstrong J. A., Wyllie J. J., Tomkins F. S. «J. Phys.», 1980, B13, № 5, L133—L137 (англ.)

Методом классич. абсорбционной спектроскопии с помощью вакуумного спектрографа нормального падения с решеткой радиусом 3 м измерены линии ридберговской серии $7s^2\ ^1S_0$ — $7snp\ ^1P_1$ ($n=13\div52$) в спектре Ra I. Точность измерений длин волн оценивается в $\pm 0,001 \text{ \AA}$. Найдено новое значение для первого ионизационного предела: $42673,36 \pm 0,02 \text{ см}^{-1}$. Исходя из измерений, а также расчетов по многоканальной теории квантового дефекта, использующей систематич. тенденции в спектрах Ca I, Sr I и Ba I, предсказаны значения уровней с $n=9\div12$ и возмущающего их уровня $6d7p\ ^1P_1^0$. Предсказание сделано с надеждой инициировать измерения этих прежде не наблюдавшихся уровней. А. Н. Рябцев

Линии
Ридберг?
Серии

Ф 1980 № 8

Ra

announced 9455

1980

93: 16014p Bound, 7snp $^1P_1^o$ series in radium: measurements and predictions. Armstrong, J. A.; Wynne, J. J.; Tomkins, F. S. (Thomas J. Watson Res. Cent., IBM, New York, NY 10598 USA). *J. Phys. B* 1980, 13(5), L133-L137 (Eng). The Ra $7s13p-7s52p$ $^1P_1^o$ Rydberg series were measured in absorption and used to derive a value for the 1st ionization limit ($42,573.36 \text{ cm}^{-1}$). The results are used to predict energy values for the $7s9p-7s12p$ and $6d7p$ $^1P_1^o$ states on the basis of a systematic trend for the $^1P_1^o$ states in Ca, Sr, and Ba.

(E_i ; γ)

CA 1980 93 n2

Ra_2^{2+}

1981

Gáspár R., Tamássy-
Lentei I., et al.

pacréim
szépsücs

Acta phys. et chim.

Konkolyzász, debrec., 1981(1982), 24,
4. Szám, rész 1, 89-93.

Első

(csl. Mg_2^{2+} ; III)

RaM⁺

1981

Pygkko P., et al.

pacem
u.n.,
Cud. noei.

Chem. Phys. Lett.
1981, 83, N3; 432-437.

(CsI, OSH; III)

Ra_2^{2+}

1982

Gaspar R., Tamassy -
Lentei I., et al.

J, re, Acta Phys. Chim. Debrec.
meopuū. circa 1982, 24, 89-93.
pG.Creces

(cees. $\bullet \text{Mg}_2^{2+}$; III)

Ra

1989

Gao Yufei, Whitehead

M. A.

(He)

Phys. Rev. A. 1989. 40,
N. C. 28 - 34.

(Cell. Ca ; \bar{H})

Ra⁻

(DM. 31892)

1989

Kim L., Greene Ch.H.,

J. Phys. B. 1989, 22, n 8,
175-182.

Stable negative ions of
the heavy alkaline-
earth atoms.

Ra⁻

1989

Vosko S. H., Zagowski
Jolanta B. et al.

(ei)

Phys. Rev. A. 1989. 39, N1.
c. 446 - 449.

(cei. S₂⁻; $\ddot{\text{u}}$)

R₂⁻

1991

Cowan R.D., Wilson M.

He, Phys. Scr. 1991. 43,
Ei N.Z. C. 244-247.

(cell. Be⁻; III)

^{226}Ra

1993

(Ae)

120: 87087b Observation of the negative ions: radium(1-), protactinium(1-), and plutonium(1-). Zhao, X.-L.; Nadeau, M.-J.; Garwan, M. A.; Kilius, L. R.; Litherland, A. E. (Dep. Phys., Univ. Toronto, Toronto, ON Can. M5S 1A7). *Phys. Rev. A* 1993, 48(5), 3950-2 (Eng). The neg. ions of the isotopes ^{226}Ra , ^{231}Pa , and ^{244}Pu have been obstd. by means of accelerator mass spectrometry and their properties compared with the neg. ions of Th and U. The electron affinities of all these elements have been estd. to be similar and greater than 50 meV.

($+2$) \square ^{231}Pa , ^{244}Pu

C.A. 1994, 120, N 8

Ra⁻

1994

Chevally J. A.

Diss. Abstr. Int. B

Ф. Концеп-
туализм
основного
состоити.

1994, 54(9), 4728-9.

● (Cee. Sz⁻; iii)

Ra^+

1996

Eliav E., Kaldor U.,
et al.

OCP. cccr.
 $(n-1)d^2\Delta$,
Kopree reag
2S.

Phys. Rev. A: At.,
Mol., Opt. Phys.
1996, 53(5), 3050-
3056.

(ccc. Ba^+ ; III)



1996

стекло,
стекло

cb. 830,

стекло

стекло.

стекло

Glendening E. D.,
Feller D.

J. Phys. Chem. 1996,

100 (12), 4790-4.

(стекло, $\text{Mg}^{2+}(\text{H}_2\text{O})_n$; 2)

Ra (m. 39040) 1997

Jorge F.E., Barreto M.T.
et al.,

meop.
pacem

Chem. Phys. 1997, 221,
45-51

La^-

1997

Dzuba V.A., Fri Baker, F.F.,

neopen.
pacem
mokkou
cmo-
phys. Rev. A: At., Mol.
Opt. Phys. 1997, 55(3);
2443 - 2446

(cell: La^- ; III)

1999

F: Ra-

P: 3

131:262877 Binding-energy calculations for negative
alkaline-earth ions. Malinovskaya, S. V.; Polevoi, A.
N.; Kivganov, A. F.; Efimov, V. A.; Serbov, N. G.;
Drozdov, A. I.; Shpinareva, I. M. Odessa

Hydrometeorologic Institute Russia Russ. Phys. J.,
Volume Date 1998, 41(10), 1010-1013 (English) 1999 The
electron binding energy in neg. ions of the alk.-earth
atoms Ca and is calcd. on the basis of the polarization
potential formalism and the ze approxn. model
relativistic perturbation theory. The results refine
the published data for the sought neg. ions.

RaF₂

[Om. 41099]

2001

Edmond P.F. Lee, Pavel
Konecny, Soldain et al.,
Frencia
Kohuya - Inorg. Chem. 2001, 40,
1800 5979 - 5984.