

RB-0-H

60510.1223

Ch. TC

Рб. ^{A1197}
Rb⁺ и H₂O

1976

X 4-12810

Spears Kenneth G., Kim Sang Hyung.
Hydration structures for alkali (+) ions.
"J. Phys. Chem.", 1976, 80, N7, 673-679 (англ.)

0615 лнк

$Rb^+(H_2O)_n$

1983

Бекмуратова Э. ил.,
Понсаров С. Л. и др.

и;

не. груз. жилище, 1983,
57, н 7, 1798 - 1800.

(сир. $Na^+(H_2O)_n$; III)

RbH₂O

[Ommuck 1559a]

1982

устойчивость,
кв. мех.
расчет

Broughton J. Q.,
Bagus P. S.,

J. Chem. Phys.,
1982, 77, N7, 3627-
3634.

$Rb^+(H_2O)$

1982

11 Б223. Частоты нормальных колебаний ионов $Rb^+(H_2O)$ и $Cs^+(H_2O)$. Ушанова Н. И., Александровская А. М., Котомина Р. А. «Ж. физ. химии», 1982, 56, № 2, 457—458

Проведена оценка частот колебаний ионов $Rb^+(H_2O)$ и $Cs^+(H_2O)$ в газовой фазе путем сравнительного анализа с использованием частот $Li^+(H_2O)$, $Na^+(H_2O)$, $K^+(H_2O)$. Рассчитанные на основании найденных частот энтропии первой ступени гидратации ионов Rb^+ и Cs^+ удовлетворительно согласуются с опытными данными.

Резюме

Di ;



(H) $Cs^+(H_2O)$ (Di)

X. 1982, 19, N 11.

$Rb^+(H_2O)_n$

[OM. 17452]

1983

Бекмуратова Э. М.,

Vi, 45

Изв. АН. Узб. ССР, Сер. Географ.-
мат., 1983, № 6, 59.

$RB^+(H_2O)_n$

1983

Bekmuratova E.M.,

Pozharov S.L., et al.

Vi;

Zh. Fiz. Khim. 1983,

57(7), 1798-1800.

(см. $Li^+(H_2O)_n$; III)

$Rb^+(H_2O)_n$

1984

Бекмуратов Э. М.,
Помаров С. Л. и др.

$Di, sm.$
поет.

ж. физ. химии,
1984, 58, 11, 133-138.

●
(сер. $Na^+(H_2O)_n$; III)

$Rb^+(H_2O)_n$

1984

Bekmuratova E.M.,
Pozharov S.L., et al.

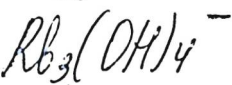
сер.
росси.

Zh. Fiz. Khim. 1984,
58 (1), 133-8.

(сер. $Na^+(H_2O)_n$; III)

[OM. 18226]

1984



Кудим Л. С., Бурдуков-
ская Т. Т. и др.,

Деполмеров. рукописи,
N 371 x 17 - Д 83, Черкаевы,

М. П.

1984.



$(\text{RbOH})_2$

1990

114: 235378 Electron diffraction studies of saturated vapors of rubidium hydrazide. Girichev, G. V.; Lapshina, S. B.; Tumanova, I. V. (Ivanov. Khim. Tekhnol. Inst., Ivanovo, USSR). Zh. Strukt. Khim. 1990, 31(6), 132-4 (Russ). The structure is detd. of the dimer $(\text{RbOH})_2$ (content 45-14⁺³⁰ mol %): $r_z(\text{Rb}-\text{O}) = 2.49(2)$, $l(\text{Rb}-\text{O}) = 0.14(1)$, $r_z(\text{O}-\text{Rb}) = 2.73(3)$, $l(\text{Rb}-\text{Rb}) = 0.21(2)$, $r_z(\text{O}-\text{O}) = 2.59(43)$, $l(\text{O}-\text{O}) = 0.21(1)$, $r_z(\text{Rb}-\text{H}) = 3.10(33)$, $l(\text{Rb}-\text{H}) = 0.34(2)$ Å. The force field is calcd. of the Rb_2O_2 fragment of $(\text{RbOH})_2$. The results are compared to those for alkali metal hydroxides.

структура,

2,4 электро

координат.

С. А. 1991, 114, №24

$(\text{RbOH})_2$

Дт 36 168

1991

— 8 Б1198. Инфракрасные спектры димеров гидроксидов цезия и рубидия, стабилизированных в кристаллах инертных газов / Беляева А. А. // Оптика и спектроскопия.— 1991.— 71, № 2.— С. 303—307.— Рус.

Получены ИК-спектры поглощения молекул мономеров и димеров гидроксидов цезия и рубидия, стабилизир. в матрицах из инертных газов при 8 К в области $400\text{—}50\text{ см}^{-1}$. Детальная интерпретация полос, отнесенных к димерам, выполнена для случая матрицы из Ag в предположении плоской ромбич. структуры этих молекул симметрии D_{2h} . Зарегистрированы полосы всех разрешенных в ИК-спектре колебаний димеров гидроксидов Rb, Cs, кроме полос вал. кол. OH. Показано, что полосы вал. кол. OH не наблюдаются из-за их слабой интенсивности.

М.Н.

(+1) 

X. 1992, № 8

$(\text{BOH})_2$

$Rb^+(H_2O)_m$

$m = 1 \div 3$

структура,
тепловые
свойства

OM-36833

1992

Kaupp M., Schleyer

P.R.,

J. Phys. Chem. 1992,
96, 7316-7323.