

RB-N

Rb⁺ NO⁻

1973

Tovault, David E., et al.

J. Phys. Chem.,

1973, 77, 113, 1646-9.

vi
comp. at.

(^{cc}cm. Na⁺ NO⁻; III)

41110.1262

Ch, Ph, TC, MGU

lb-N₂ 30088

02 1974

2660

Lijnse P.L. Electronic-excitation transfer collisions in flames. VI. Interpretation of the temperature dependence of alkali-quenching by N₂ and general conclusions about the energy transfer mechanism.

"J. Quant. Spectrosc. and Radiat.

Transfer", 1974, 14, N11, 1143-1155 (англ.)

210

213

220

0228

ПИ

ВИНИТИ

KNO_2 , $RbNO_2$, $CsNO_2$ ВХ-292 1976

(А. Р. ионов M^+ , NO^+ , N_2O^+ , $N_2NO_2^+$
и термохимические характеристики(?))

Верхотуров Е. А., Митин О. Т.,
Резниченко И. "Искр. Личн. ун-та, Химия."
м. 1976, Ден Висестр 2098. 1976,
N 4456 - 76 ден)

использование паров испаров паров, ру-
дус и других методов исследования уде.

Ри Хим, 1977, 75-75 ден.

См. сри!
10, м (P)

BX-620

1977

KN_3 , RbN_3 , CSN_3 (V_2)

Ti S.S., Kettle S.F.A., Ra O.,

J. Raman Spectrosc. 1977, 6(1), 5-12.

Weaker spectral features in the
Raman spectra of MN_3 ($M = \text{K}, \text{Rb}, \text{Cs}$)

C.A. 1977, 87, 112, 13748W

10



6

ВХ-3+

¹⁹⁷⁸
У ($\text{LiNO}_3, \text{NaNO}_3, \text{RbNO}_3, \text{CsNO}_3, \text{LiNO}_2, \text{NaNO}_2$
 $\text{RbNO}_2, \text{CsNO}_2, \text{Li}_2\text{O}, \text{Na}_2\text{O}, \text{Rb}_2\text{O}, \text{Cs}_2\text{O}$)

$\text{D}_0, \Delta H_f (\text{LiNO}_3^+, \text{NaNO}_3^+, \text{RbNO}_3^+, \text{CsNO}_3^+, \text{LiNO}_2^+$
 $\text{NaNO}_2^+, \text{RbNO}_2^+, \text{CsNO}_2^+, \text{Li}_2\text{O}^+, \text{Na}_2\text{O}^+, \text{Rb}_2\text{O}^+, \text{Cs}_2\text{O}^+,$
 $\text{H}_2\text{NO}_3^+, \text{Rb}_2\text{NO}_3^+, \text{Cs}_2\text{NO}_3^+, \text{Na}_2\text{NO}_2^+)$

Багратян Н.В., Никитин О.Т.,

Вест. МГУ. Химия, 1978, N 4, 421-425

Ионизация диссерных молекул нит-
ратов щелочных металлов электрон-
ным ударом.

РМХ Хим, 1979. 15131

Ю, ел

Omni 6140 BX 839

1978

$\text{NH}_3\text{-Bi}^+$, $\text{NH}_3\text{-As}^+$, $\text{NH}_3\text{-K}^+$ (20)

Castleman A.W., Jr.,

Chem. Phys. Lett. 1978, 53 (3), 560-4

The properties of clusters in the
gas phase: ammonia about H^+ and H_2^+
(1+), lithium (1+) and ...

C.A. 1978, 88, N20, 142487e

10 сеп
опи. 



1979

Верхошуров Е. Н. и др.

(доп. АР.)

Вестн. МГУ. Химия,
1979, 20 (5), 423-25● (см. Li_2NO_2^+ ; III)

RbF·NH₄F₂(K) (om. 26120) 1987

Christe K.O., Wilson R.D.,

racmom Inorg. Chem., 1987,
26, n 6, 920-925.

$Rb^+(NH_3)_m$

$m = 1 \div 3$

[OM. 36833]

1992

Kaupp M., Schleyer

P.R.

структура,
жесткость
связи

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

RBNr

(DM 41462)

2002

Laura Fagliardi,

meop.
pa chem

J. Am. Chem. Soc.,

2002, 124, W29,

8757-41