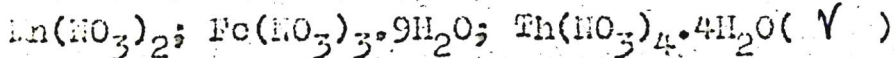
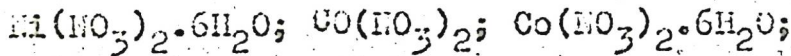
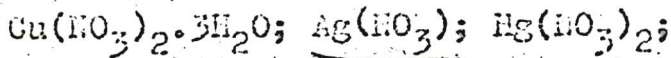
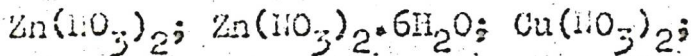
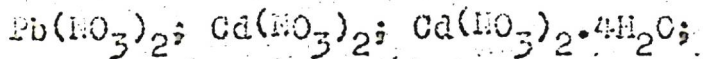


AgNO_3

V 3608

7121
1960



Addison C.C., Gatehouse B.M.

J.Chem.Soc., 1960, Febr., 613-616

The infrared spectra...

PX., 1960, N 19,76201

to

AgNO_3

Bcp-3638-VI 1961

$\text{AgNO}_3(\text{ne})$

Fantz R. J. et al.

J. Chem. Phys.

doc. identifier

1961, 15 n 2, 739-
-744

Нитраты
щел.
металлов,
дгг NO₃

James L.W. Diss. Abstrs, [96], 21, VII, 3280 [1961]
„Ionic interactions in fused
salts”

Спектр раман-спектры от Т-по макс.
до 500°C. Рассчитаны для раманов.
нитратов с помощью программного

3367-VI

1966

AgNO₃ (vi), ~~ZnNO₃, NaNO₃, KNO₃, CsNO₃~~

Wait S.C., Ward A.T.

J.Chem. Phys. 1966; 44, N 2, 448-450

Ionic association in molten AgNO₃.

PJF, 1966, 11D192

J.

NOV 1966

1964

AgNO₃

Walrafen G. E., Irish D. E.

J. Chem. Phys., 1964, 40, 911 (N^o 3)

спектр
раствора

Рамаан спектр раствора
нитрата серебра

AgNO₃

ИК-спектр.

11-4171

1966

11 Д297. ИК-спектр расплавленного нитрата серебра. Devlin J. Paul, Williamson Ken, Austin Glen. Infrared spectrum of molten silver nitrate. «J. Chem. Phys.», 1966, 44, № 5, 2203—2204 (англ.)

Изучен ИК-спектр расплавленного нитрата серебра в области внутренних колебаний нитрат-иона (700—2000 см⁻¹). В исследованном спектральном интервале получено большое кол-во частот, которое сравнено с частотами, известными из работ по спектрам КР и отражения. Некоторые особенности, замеченные в спектре для основных колебаний иона NO₃⁻, позволяют предположить возможность нитрат-иона образовывать в рас-

ф. 1966. 112

плавле AgNO_3 линейный комплекс $\text{Ag}(\text{NO}_3)_2^-$, имеющий симметрию D_{2h} , или существования в расплаве такого локального упорядочения, что правила отбора для внутренних колебаний будут приближаться к орторомбическому кристаллу. Последнее имеет место в случае *site* симметрии аниона C_s и фактор-группы D_{2h} . Оба предположения удовлетворительно объясняют происхождение спектра. В соответствии с этими предположениями дается интерпретация наблюдаемых полос.

С. Карпов

AgNO₃

Всп-в 198-V
и 106-VI

1966

Поняменко М. А.

Vi

Упр. груз. мс,

1966, 11 (3), 317

V 5560

1966

AgNO₃, TlNO₃, LiNO₃, NaNO₃, KNO₃, RbNO₃,
CsNO₃, (enob. uer. V me-o)

Wait S.C., Ward A.T., Jausz G.J.,

J. Chem. Phys., 1966, 45, 133-137

CA, 1966, 65, N6, 8193d

10

cert q.r.

1966

AgNO₃

und. wef-
 agn
 Ag-O .

Ionic association in molten AgNO₃. S. C. Wait, Jr., and A. T. Ward (Rensselaer Polytech. Inst., Troy, N.Y.). J. Chem. Phys. 44(2), 448-50(1966)(Eng). An interpretation of the vibrational spectrum of molten AgNO₃ based on normal coordinate analysis is presented. The results indicate that ion pairing may be responsible for the observed splitting of 1 degenerate fundamental and appearance of the ir-active band in the Raman spectrum. A force const. of 0.5 millidyne/A. is estd. for the Ag-O interaction.

RCJQ

C.A. 1966. 64. 6

7549h-

2; (LiNO_3 , NaNO_3 , AgNO_3) 1869

James D W, Leong W. H. ²⁰ 6
VI 7029

J. Chem. Phys, 1969, 51, n2, 640-646
(aur-)

Structure of molten nitrates
III Vibrational spectra of LiNO_3 ,
 NaNO_3 and AgNO_3

PuXue, 1970, 65246 ○ 10 8

LiNO_3 , NaNO_3 , KNO_3 , RbNO_3 , (Vi) $\sqrt{17301}$ 1970
 CsNO_3 , AgNO_3 , TeNO_3 (specimen) 10 6 15

Brooker M.H., Irish D.E., 14
Can. J. Chem., 1970, 48, No 8, 1183-97 (am.)

Crystalline - field effects on the
infrared and Raman spectra
of powdered alkali metal,
silver, and thallous nitrates.
10 (5) Can. J. Chem., 1970, 48, No 2, 865-62

AgNO_3

Brooker M.H., Bredig M.

(vi)

J. Chem. Phys., 1973, 58
p 5319.

(непр. у Гуркина)

AgNO_3

1981

(УК и СКР
при флюорис-
сировании.)

95: 123181d Vibrational spectroscopy at high pressures. Part 30. Raman study of silver, ammonium, and potassium nitrates. Adams, David M.; Sharma, Shiv K. (Dep. Chem., Univ. Leicester, Leicester, Engl. LE1 7RH). *J. Chem. Soc., Faraday Trans. 2* 1981, 77(7), 1263-72 (Eng). Raman spectra of AgNO_3 , NH_4NO_3 , and KNO_3 were detd. at pressures ≤ 45 kbar. The results support the suggestion (Pistorius, C. W. F. T., 1976) that AgNO_3 VI has the calcite structure and are consistent with AgNO_3 III being of the CaCO_3 II type. The spectra of AgNO_3 IV could not be assigned on the basis of either the CaCO_3 III or aragonite structures but implied that its structure is substantially different from that of AgNO_3 VI. Phase transitions were obsd. in NH_4NO_3 at 4.5 and 27 kbar. The close similarity of the lattice modes of all 3 phases indicates that the structures are closely related to that of NH_4NO_3 IV. Results for KNO_3 IV are consistent with a structure based on the $\text{Pmm}2_1$ space group.

Δ
(+2)

C. A. 1981, 95, 114.

AgNO_3

1988

Π_{tr}

' 109: 139563y Phase transition investigation of silver nitrate at low temperature and high pressure by IR studies. Shen, Z.; Sherman, W. F.; Wilkinson, G. R. (Dep. Phys., King's Coll., Strand/London, UK WC2R 2LS). *J. Mol. Struct.* 1988, 175, 395-400 (Eng). The in-plane bending mode ν_4 of the NO_3^- ions in AgNO_3 single crystals in the region of 730 cm^{-1} was studied for pressure up to 7.5 kbar at 300-77 K (and down to 15 K at zero pressure). Three possible phase transitions are reported for the first time with a pressure-temp. phase diagram. The known high-temp. phase transitions of AgNO_3 are 1st order and sluggish. However the low-temp. transitions reported here are 2nd order and continuous. The equiv. ν_4 mode in KNO_3 and TlNO_3 was studied and similar possible phase transitions were found in KNO_3 .

C.A. 1988, 109, N 16.

AgNO₃

(OM. 32131)

1989

El-Kabbany F.,
Badr Y., et al.,

UK chemist,

Tt₂

Ann. Phys. (DDR), 1989,
46, N5, 355-366.

AgNO_3

[OM. 32905]

1989

El-Kabbany F.,
Taha S., Tosson M.,

спектры,
спектры

Ann. Phys. (DDR), 1989,
46, N 6, 429-438.



1995

F: AgNO₂

P: 3

5Б140. Теоретическое изучение связывания NO[2] с Cu и Ag. Theoretical study of the bonding of NO[2] to Cu and Ag / Rodriguez-Santiago Luis, Branchadell Vicenc, Sodupe Mariona // J. Chem. Phys. - 1995. - 103, N 22. - С. 9738-9743. - Англ.

РМХ 1997

Неэмпирическими традиционными методами с учетом электронной корреляции и методами, основанными на приближении функционала плотности, исследованы взаимодействия $\text{NO}[2]$ с Cu и Ag . Определены три структуры, отвечающие минимумам на поверхностях потенциальной энергии: $\eta^2\text{-O,O-бидентатная}$ симметрии $C[2v]$ и две монодентатные с $\eta^1\text{-O-координатной}$ симметрии $C[s]$ и с $\eta^1\text{-N-координацией}$ симметрии $C[2v]$. Для обеих систем $\text{CuNO}[2](\text{I})$ и $\text{AgNO}[2](\text{II})$ $\eta^2\text{-O,O-координация}$ определяет наиболее устойчивую структуру. Рассчитанные энергии диссоциации для I и II получены равными 56 и 47 ккал/моль соответственно. Библ. 46.

1995

F: AgNO₃

P: 3

15B1213. Масс-спектральное изучение термического разложения нитратов металлов. Mass spectral studies of thermal decomposition of metal nitrates / Jackson Jason G., Fonseca Rodney W., Holcombe James A. // Spectrochim. acta. B. - 1995. - 50, N 12. - С. 1449-1457. - Англ.

Методом масс-спектрометрии вторичных ионов изучены продукты низкотемпературного разложения нитратов Pb, Cu, Cd и Ag в вакууме. Показано, что в газовой фазе содержатся ионы MO^{+} , MNO_3^{+} и M_2^{+} , где M=металл. Процесс разложения металлонитратов зависит от физ. состояния образца. Обсуждены вероятные механизмы образования оксидов металлов.

РЖХ 1997