

$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$

V 2200

11909

Guntz and Martin

1. Bull. soc. chim. France 5, 1004 (1909)

Ni(NO₃)₂; Co(NO₃)₂; Cu(NO₃)₄ ; Mn(NO₃)₂

ΔHf

Circ. 500

W.

F

~~5277~~ $Ni(NO_3)_2$

V-7029 / 1954

Hmix, S, H / $Mn(NO_3)_2$, $Co(NO_3)_2$.

$Ni(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2$, $ZnSO_4$, $K_2C_2O_4$.

$(NH_4)_2C_2O_4$ /; K / $Zn(C_2O_4)_2^{2-}$ /;

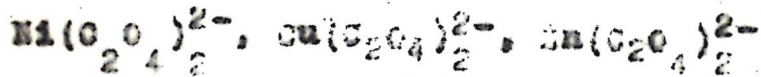
H, K $Fe(C_2O_4)_2^{2-}$ /; K, H, S, P

/ $Fe(C_2O_4)_2$, $Mn(C_2O_4)_2^{2-}$, $Co(C_2O_4)_2^{2-}$.

M, L₄

100-100-100

NiN_2O_6



Яценковский К.Б., Золоторев Н.К.

С.физ.химии, 1954, 28, №7, 1292-1298

К термодинамическим характеристикам комплексов...

Ni (NO₃)₂

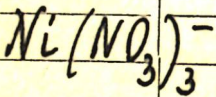
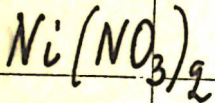
BP-V-5696
BP-VI-3831

[1964]

David D. Y.

(4 wks)

Anal. Chem. 1964,
36, 11, 2162-2166



Кс

Х. 1969. 13

13 В67. Потенциометрическое и спектрофотометрическое изучение нитратных комплексов двухвалентного никеля в расплаве диметилсульфона и в расплаве эвтектической смеси нитрат лития — нитрат натрия — нитрат калия. Liu C. H., Hasson John, Smith G. Pedro. Potentiometric and spectrophotometric studies of nickel (II) — nitrate complexes in molten dimethyl sulfone and in the molten $\text{LiNO}_3\text{—NaNO}_3\text{—KNO}_3$ eutectic. «Inorgan. Chem.», 1968, 7, № 11, 2244—2247 (англ.)

Потенциометрическим методом исследовано комплексообразование $\text{Ni} (2+)$ с ионами NO_3^- в диметилсульфоне при 125° с применением Ni -амальгамного электрода. Установлено, что образуются комплексы $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ и $\text{Ni}(\text{NO}_3)_3^-$, константы устойчивости к-рых $\beta_2 = [\text{Ni}(\text{NO}_3)_2] / [\text{Ni}^{2+}][\text{NO}_3^-]^2$ и $K_3 = [\text{Ni}(\text{NO}_3)_3^-] / [\text{Ni}(\text{NO}_3)_2][\text{NO}_3^-]$ равны $\beta_2 = 2,7 \cdot 10^3$ и $K_3 = 6,0$. Образование комплексов подтверждено спектрофотометрич. методом при исследовании комплексообразования $\text{Ni} (2+)$ в расплаве диметилсульфона и в расплаве тройной эвтектич. смеси $\text{LiNO}_3\text{—NaNO}_3\text{—KNO}_3$ при 125 ; рассчитаны величины β_2 и K_3 , равные $3,6 \cdot 10^3$ и $3,5$ соответственно. Т. Б. Ильина

1968

59226

1/1

$Ni(NO_3)^+$

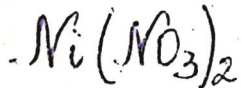
1973

Pederson V. H.
'et al.

Remad:

"Zh. Neorg. Khim."
1973, 18 (5), 1274-7.

(eu. $Co(NO_3)^+$; 7)

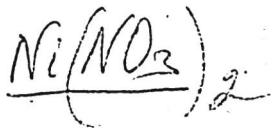


1973

Hitchinson H.H., Higginson W.C.E.,
J. Chem. Soc., 1973 (12) 1247-53
"Stability constants..."

K cmad.

(corr. MnBr_2 i I)



1976

Чурынов П. И. 1997

М. обл. Хит. 1976, 50,

(ΔH_f , ΔG_f)

№ 11, 2989-90.

(ср. C_2NO_3 ; I.)

$Ni(NO_3)_2$

1976

Чукаров Т.М. и др.

рег. №. физ. хим.
РМ СССР (BUNITE IN
2746-76 del)

(ΔGf
ΔHf)

[c.u. $Fe(NO_3)_2$] I

$Ni(NO_3)_2$

1977

Budu G. V.

K emad

Zh. Neorg. Khim 1977,
22(4) 1128-30 (Russ)

(an $Co(NO_3)_2$; 7)

$Ni(NO_3)_2$

1978

Маменин А.А. и др.

Δ Gf

Рукотисъ ген. в ОНУИТЭХИМ
г. Черкассы 4 мая 1978 г.,
№1629/78 ген



см. $Co(NO_3)_2$ - I

$Ni(NO_3)_2$

1976

Шамова В.А. и др.

Рук. ген. в БУХИЛ
N 2276-76

(Δ/Красно
Ср)

[с.и. $Ni(NO_3)_2$] I



[omnuch 7665]

1949

Spitzer J. J. et al.

J. Chem. Thermodyn., 1949, 11(3),
233-8.

C_p

(see. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$; $\bar{I}$)

$Ni(NO_3)_2$

nummer 8773

1979

Richter J., Vreuls W.

Ber. Bunsenges Phys. Chem.,
83, 1023-26, 1979.

$I_{298} = 165,5 \text{ g.e.}$
analyse

$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$

1982

P-P Sadowska Teresa,
Libus Włodzimierz.

розр.

J. Solut. Chem., 1982,

актывн. 11, N 7, 457-468.

($\text{cer-Co}^{\bullet}(\text{NO}_3)_2; \text{I}$)

$Ni(NO_3)_2$

1990

Андреева Т.А.,
Бондаренко Е.М.

Электро-
проводн.

№. изв. автор. 1990.
64, N 11. С. 3122-3124.

(сод. KNO_3 ; Fe^{I})

$Ni(NO_3)_2$

1990

Д. 16 Б3142. Исследование плотности и вязкости растворов нитрата никеля II / Мельников Ю. А., Куча М. И., Ильченко А. Ф., Чернышев А. К., Рюма Н. А. // Хим. пром-сть.— 1990.— № 2.— С. 97—98.— Рус.
В интервале т-р 298,15—373,15 К исследованы плотность (d) и вязкость (η) водн. р-ров $Ni(NO_3)_2$ конц-ий (C) 16,1—61,4%. Концентрац. зависимости d и η аппроксимированы ур-ниями $d=a_0+a_1C+a_2C^2+a_3C^3$ и $\lg(\eta/\eta_0)=A_0+A_1C+A_2C^2+A_3C^3$, постоянные которых a_i и A_i (зависящие от т-ры) табулированы.
А. С. Соловкин

Х. 1990, № 16