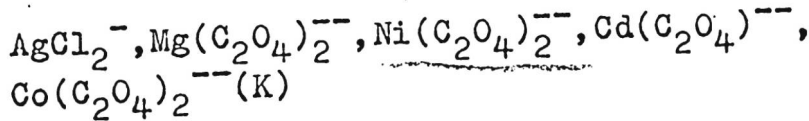


Ni-оксалаты и
оксалатные комплексы

1951



Barney J.E., Argersinger W.J., Reynolds C.A.
J. Am. Chem. Soc., 1951, 73, 3785-8

A study of some complex chlorides and oxalates
by solubility measurements.

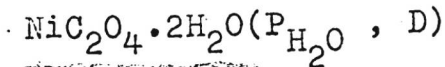
CA, 1951, 8931h

Ja.

F

1953

V1-620



Allen J.A., Scaife D.E.

J.Phys.Chem., 1953, 57, N8, 863-64.

The dissociation pressure of nickel oxalate dihydrate.

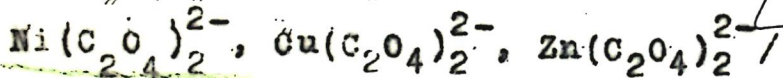
Est/F
ECTB Q. K.

RX., 1954, N16, 37437

M

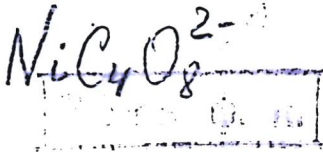
V 1029

1954



Яцимирский К.Б., Золотарев Е.К.
Ф.Физ.химии, 1954, 28, №7, 1292-1298

К термодинамике оксалатных комплексов...



~~21~~

Hmix, S, H, /Mn(NO₃)₂, Co(NO₃)₂,
Ni(NO₃)₂, Cu(NO₃)₂, ZnSO₄, K₂C₂O₄,
(NH₄)₂C₂O₄/; K /Zn(C₂O₄)₂²⁻/;
H, K /Fe(C₂O₄)₂²⁻/; k, H, S /Fe
(C₂O₄)₂²⁻, Mn(C₂O₄)₂²⁻; Co(C₂O₄)₂²⁻;

(NiC_2O_4 , MnC_2O_4 , CoC_2O_4)

K_p , ΔZ , ΔH , ΔS , C_p .

McAuley A., Hamollas G.H.

J.Chem.Soc., 1961, May, 2215-21.

Thermodynamics of ion association.
Part VII. Some transition-metal oxalates.

RA., 1962, 9 536

Est/orig.

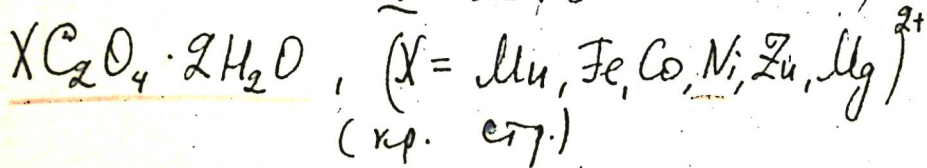
Ja, Be

102
V1-619

1961

VI 6876

1967



Schmittler H.,

Monatsber. Dtsch. Akad. Wiss. Berlin,
1967, 9, 445-462



Mu

еетб ф.к.

1968

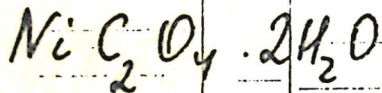
 NiC_2O_4 Термич.
разложение

20 Б1053. Исследование термического разложения оксалата никеля. Charcosset Henri, Tournay-an Louise, Trambouze Yves. Étude de la décomposition thermique de l'oxylate de nickel. «Bull. Soc. chim. France», 1968, № 3, 925—928 (франц.; рез. англ.)

Микротермогравиметрическим методом и с помощью измерения уд. поверхности (S) методом БЭТ в вакууме (10^{-5} мм) и в токе H_2 при t -ре 245—255° исследована кинетика термич. разложения различных образцов NiC_2O_4 с различными S . Установлено, что степень превращения $(\alpha)\text{NiC}_2\text{O}_4$ увеличивается с ростом S и что α выше в токе H_2 , чем в вакууме. S_{N1} в вакууме:

X: 1968.20

с увеличением α проходит через максимум, соотв-щий $\alpha=0,5$; в токе H_2 S_{Ni} непрерывно растет. По мнению авторов, это указывает на то, что в вакууме, вследствие неполного удаления из системы H_2O , наряду с р-цией $NiC_2O_4 \rightarrow Ni + 2CO_2$ (1), имеющей место в токе H_2 , протекают также р-ции $Ni + H_2O \rightleftharpoons NiO + H_2$ (2), и $CO_2 + H_2 \rightarrow CO + H_2O$ (3). Измерена константа равновесия р-ции (3) $K=6,3 \cdot 10^{-3}$ при 250° . Образование NiO в значительной степени замедляет р-цию (1). Э. Межов



1970
Deyrieux R.
Pechoux A.

p-мемория Bull. soc. chim.
France, № 6, 2160.

(see. NiC_2O_4) I

$\text{NiC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

1971

Deyrieux Richard

Cp;
Kruem.comp.

Thèse doct sci phys Fac
Sci Univ Aix-Marseille 1971,
223p, ill (q/p)

(au $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$; I)

50916.1849

TC, Ch

 $\text{NiC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O} (\Delta G_f)$ $\text{NiC}_2\text{O}_4 (\Delta G_f) 189 (\Delta H_f)$ $\text{NiHC}_2\text{O}_4 \cdot 3\text{O}_4 (S^{\circ}_{298})$

1975

*U-9742

Deyrieux Richard, Canals Evelynne. Détermination des grandeurs thermodynamiques des constituants d'un système chimique complexe à l'équilibre.

"J. chim. phys. et phys.-chim. biol.",
1975, 72, N 6, 793-798 (См. MnC_2O_4 , I)
(франц., рез.англ.)

044544X

427 427

0433

ВИНИТИ

$\text{Ni C}_2\text{O}_4$ (aq)

1975

($\text{Ni H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{SO}_4$ aq) Deyrieux Richard.

ΔG_f ΔH_f

J. Chim Phys Phys-Chim Biol
1975, 72(6) Fz.

(all $\text{Mn C}_2\text{O}_4$; I)

NiCoD₄

1984

101: 158731c Thermodynamic analysis of the thermal decomposition of dehydrated cobalt and nickel oxalates. Trubinskii, V. V.; Sharov, V. A. (Ural. Politekh. Inst., Sverdlovsk, USSR). *Zh. Fiz. Khim.* 1984, 58(7), 1610-12 (Russ). Free energies were calcd. of all possible processes of decompn. of MC_2O_4 ($M = Co(II)$ or $Ni(II)$) in inert atm. The decompn. to M , MO , and MCO_3 with subsequent redn. of MO , and MCO_3 by CO_2 can occur spontaneously (from thermodyn. point of view). Thermal decompn. of Co oxalate leading to carbonate formation is more probable than it is for Ni oxalate. Formation of carbonate of Co or Ni according to the scheme $MO + CO_2 = MCO_3$ is not thermodyn. possible at temps. > 600 K. At 298-650 K, disproportionation of CO_2 is possible and that of CoO is not.

sf;

⊕ ⊗ CoCoD₄



C.A. 1984, 101, N 18

$Ni-(C_2O_4)_x$ - комплексы

1989

Hua-Kuan Lin, Zong-Xin Gu
and al.,

$\Delta+H$; (ICCTC, Beijing, China
August 25/28, 1989, ~~A~~7

NiC_2O_4

1989

24 БЗ190. Термическое разложение оксалата никеля с добавками следовых количеств других ионов металлов. The thermal decomposition of nickel oxalates doped with traces of other metal ions / Wang Jin Yong, Hall B. // Thermochim. acta.— 1989.— 147.— № 2.— С. 251—260.— Англ.

Методами ДТА, ТГА, МС и рентгенографии изучено термич. разл. $NiC_2O_4 \cdot (I) \cdot 2H_2O$ в вакууме, инертном газе (N_2) и в CO_2 . Изучено влияние добавок др. металлов (Li, Cr) в кол-ве 0,5, 1,5 и 10 ат.% на термич. разл. $I \cdot 2H_2O$. $I \cdot 2H_2O$ обезвоживается при 150—300° С. Безводн. I разлагается при 320—410° С с образованием CO, CO_2 и металлич. Ni (а также NiO). Определены кинетич. параметры дегидратации и разл. I. Скорость разл. зависит от способа приготовления образцов, скорости нагрева, кол-ва и типа добавки.

Л. Г. Титов

термическое
разложение

X. 1989, № 24