

Na- Ptenera

960

1930

Na_2IrCl_6 ; Na_3IrCl_6 (e.m.f.)

Terrey H., Baker H.C.
J.Chem.Soc., 1930, 2583-6

The potential of iridi-irido-
chloride electrode.

W

CA, 1931, 2042

956

 Na_2PtCl_6 ; $\text{Na}_2\text{PtBr}_6 + \text{Br}$;

 $\text{Na}_2\text{PdCl}_6 + \text{HCl}$ (*Vi ионов MX_6^{2-} в водн. растворе*)

Woodward L.A., Creighton I.A.
Spectrochim. Acta, 1961, 17, N 6,
594-599

Raman spectra of the hexachloropala-
date, ...

J

PX, 1962, 5676

vi. (Hex. PtF₆, Oct 1963) 1963

Woodward L.A., Nov, 1952

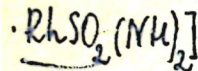
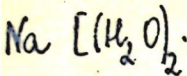
was n.f.

spectrochem. acta, 1963, 19, 111, 115-120
vib. spectral spectra of the hexafluoro-
platinate ion PtF_6^{2-} and the question
of $d_{\pi}-d_{\pi}$ bonding in the hexachloro- and
hexabromoplatinate ions.

Pinkus, 1964, 5589

W

6



Vi

4 Б98. Связь металл-лиганд в сульфамидном комплексе трехвалентного родия. Torrible E. G. Metal-ligand linkage in the rhodium(III)-sulphamide complex. «J. Inorg. and Nucl. Chem.», 1966, 28, № 3, 907—909 (англ.)

Исследован ИК-спектр поглощения в области 4000—300 см^{-1} комплекса $\text{Na}\{[(\text{H}_2\text{O})_2\text{RhSO}_2(\text{NH})_2]\}$ (I) и поставлен со спектром $\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$ (II). Полосы поглощения при 3505, 1640 и 800 см^{-1} отнесены к колебаниям координированных молекул воды, полоса при 3280 см^{-1} — к вал. кол. группы N—H. Полосы вал. кол. группы S—O в спектре I смещены на 50 см^{-1} в сторону низких частот, а сим. и асим. вал. кол. группы S—N на 80 и 25 см^{-1} соотв. в сторону более высоких частот по сравнению с II. Это говорит об ослаблении характера двойной связи S—O и усилении характера двойной связи S—N в комплексе. На основании этого высказано предположение о наличии в I связи Rh—O.

Н. Федоренко

х. 1967. 4

1966

Na_2PtCl_6

1968
14 Б179. Колебательный спектр гексахлорплатинеат-аниона. James D. W., Nolan M. J. Vibrational spectra of the hexachloroplatinate (IV) anion. «Inorgan. and Nucl. Chem. Letters», 1968, 4, № 2, 97—99 (англ.)

Исследованы спектры КР и ИК-поглощения Na_2PtCl_6 . Линии в спектрах КР тв. образца и р-ра при 345, 320 и 160 см^{-1} отнесены колебаниям $\nu_1(A_{1g})$, $\nu_2(E_g)$ и $\nu_5(F_{2g})$ соотв., а ИК-полоса тв. образца при 321 см^{-1} отнесена колебанию $\nu_4(E_{1u})$. Показано, что линия $\nu_1(A_{1g})$ в спектре р-ра в согласии с ожиданиями интенсивнее линии $\nu_2(E_g)$, тогда как в спектре тв. образца наблюдается обратная картина. Повышение интенсивности линии $\nu_2(E_g)$ тв. образца обусловлено понижением симметрии положения аниона в кристалле, что приводит к смещению форм колебаний $\nu_2(E_g)$ и $\nu_4(E_{1u})$, частоты которых почти совпадают.

М. Р. Алнев

X. 1968. 14

$\text{Na}_2[\text{RuNOCl}_5]$, $\text{Na}_2[\text{RuNOBr}_5]$ $\bar{x}$ 4586
 $\text{Na}_2[\text{RuNOJ}_5]$; $\text{K}_2[\text{RuNOCl}_5]$;
 $\text{K}_2[\text{RuNOBr}_5]$; $\text{K}_2[\text{RuNOJ}_5]$;
 $\text{Rb}_2[\text{RuNOCl}_5]$; $\text{Rb}_2[\text{RuNOBr}_5]$;
 $\text{Rb}_2[\text{RuNOJ}_5]$; $\text{Cs}_2[\text{RuNOCl}_5]$; $\text{Cs}_2[\text{RuNOBr}_5]$;
 $\text{Cs}_2[\text{RuNOJ}_5]$ (vi).

Сивухин Н.М., Петров К.И., М. Ситух-
 нурм. химии, 1968, 2(1), 45-53

W

Na_3RuO_4

1977

механизм
обменных
взаимодейств.

21 Б17. Изучение термодинамических свойств тетраядерных группировок. Применение к соединению Na_3RuO_4 . Drillon M., Darriet J., Georges R. Etude des proprietes thermodynamiques d'un groupement tetranucleaire. Application au compose Na_3RuO_4 . «J. Phys. and Chem. Solids», 1977, 38, № 4, 411—418 (франц.; рез. англ.)

На основе кристаллографич. данных проведен теор. анализ возможных механизмов обменных взаимодействий в Na_3RuO_4 (I), в к-ром ионы Ru^{3+} ($S = 3/2$) координированы приблизительно по октаэдру атомами кислорода и образуют тетраядерные группировки Ru_4O_{16} , изолированные друг от друга атомами натрия. Показано, что в первом приближении обменные взаимодействия в I можно описывать изотропным спиновым гамильтонианом (СГ) вида $\hat{H} = -2J_1 (\hat{S}_1\hat{S}_2 + \hat{S}_2\hat{S}_3 + \hat{S}_3\hat{S}_4 + \hat{S}_4\hat{S}_1) - 2J_2 \hat{S}_2\hat{S}_4$, где J_1 и J_2 — обменные параметры. Приведено аналитич. решение этого СГ, получаемое

Х. 1977 № 21

при введении двух промежут. квантовых чисел $S_{13} = S_1 + S_3$ и $\hat{S}_{24} = \hat{S}_2 + \hat{S}_4$. По полученным энергетическим уровням построена корреляц. диаграмма I и найдено, что основным состоянием при $J_2/J_1 < 4/3$ является синглет, а при $J_2/J_1 \geq 4/3$ — триплет. Рассчитаны и проанализированы теоретические зависимости намагниченности, магнитной восприимчивости и магнитных вкладов в энтропию и уд. теплоемкость. Установлено, что магнитная восприимчивость I хорошо описывается теор. кривой при $J_1/k = -19,5^\circ \text{ K}$, $J_2/k = -22,5^\circ \text{ K}$. Ю. В. Ракитин

$Pd\ CONa$
 $Pd\ CONa^+$

1988

Bonacis-Koutecky V.,
Koutecky J. et al.,

модель-
расчет
смагнень.
и ступенчат

J. Catal. 1988,
111(2), 409-17

C.A. 1988, 109, N 26, 237293e