

CU 504

V 1321

1951

$\text{CdSO}_4 \cdot 8/3\text{H}_2\text{O}$, $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, $\text{NiSO}_4(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $\text{CuSO}_4(\text{NH}_3)_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$; $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$, $\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (We.)

Matsumara O.

Met. Faculty Sci. Kynsyu Univ. 1951, 1B, 1-3
Infrared absorption bands of water of crystallization.

Chem. Abstr. 1952, 46, N1C
4365i

J.

1959

V 928

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (V1)

Duval C., Lecomte J.

C.r.Acad. sci., 1959, 248, n 13, 1977-1979

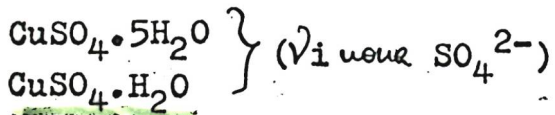
Инфракрасные спектры поглощения
смешанных кристаллов: сульфат меди и сульфат
цинка, интерпретация спектров

РХ., 1959, n 22, 77423 (●)

3

V 2133

1961



Gamo Itaru

C.r. Acad.sci., 1961, 252, N 16, 2402-03

Bandes d'absorption dues a l'ion SO_4^{2-} dans
 $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ et dans $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

PJX, 1962, 19b92

J.

Est.orig.

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

ВФ-V - 4031

1964

Nakagawa T. et al.,
Spectrochim acta.,
1964, 20, N3, 429-39.

см. носы.

$CuSO_4$

спектр,

ν_i

ф. 1965.

128

+3

12 Д245. Сравнение ИК-спектров ($4000-70\text{ см}^{-1}$) некоторых гидратов и безводных солей переходных металлов. Ferraro J. R., Walker A. Comparison of the infrared spectra ($4000-70\text{ см}^{-1}$) of several hydrated and anhydrous salts of transition metals. «J. Chem. Phys.», 1965, 42, № 4, 1278—1285 (англ.)

В области $4000-70\text{ см}^{-1}$ получены спектры в различной степени гидратированных и безводных солей меди и кобальта ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$, $CuSO_4 \cdot H_2O$, $CuSO_4$, $CoCl_2 \cdot 6H_2O$, $CoCl_2 \cdot H_2O$, $CoCl_2$, $Co(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$, $Co(NO_3)_2 \cdot 2H_2O$, $Co(NO_3)_2$, $Cu(NO_3)_2 \cdot 3H_2O$, $Cu(NO_3)_2$. Образцы готовились в виде взвеси порошков в вазелиновом масле. Дано отнесение частот. По мере обезвоживания гидратов их спектры усложняются, т. к. симметрия аннона уменьшается и снимается вырождение колебаний. Кроме того, у частично дегидратированных солей наблюдаются полосы либрационных колебаний молекул воды, а в спектрах безводных солей появляются полосы, отвечающие колебаниям металл — анион.

А. Станевич

1965

VI-3152



Vi(MSO₄·H₂O,

M=Ni, Mg, Co, Zn, Fe,
Mn, Cu)

M'S₂O₄, M=Co, Zn)

A-678 1965

Oswald H.R.

Helv.chim.acta, 1965, 48, N3, 600-08

Über die Binfung der wassermolekul in den
verbindungen MeSO₄·H₂O and MSO₄-H₂O. 11

Infrarofspektroskopische und kernmagnetische
Resonanz-Unter-Suchungen(M=Mg, Ni, Cu, Co, Fe,
Zn, Mn)

PJX, 1967, 10, 177

J

1967
VI-5745

Vi($\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$, $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$,
 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, $\text{VO}_2(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$)

Rush J.J., Ferraro J.R., Walner A.

Inorgan. Chem., 1967, 6, N2, 346-51.

Neutron-scattering study of the motions of
water molecules in hydrated salts of
transition metals.

RX., 1968, 14/86

J