

Co(OH)₂(K)

Co 104/2 (K) 1882 THO 1882

Thomsen J.
14H Thermochemische
Untersuchungen.

Leipzig: Verl. von J.
A. Barth, ● 1882-1886

Co(OH)₂ K

30 HLT/KAS

1930

Hüttig G.F., Kassler R.

Kp

Z. anorg. und allgem. Chem.,
1930, 187, N 1, 16-23

Beiträge zur Kenntnis der Oxidhydrat-
rate. XXI. Das System Kobalt (II)
oxyd - Wasser

Chem. auswertung oxymetrisches Cobalt

Komp. graph. $p_{H_2O} = 10 \text{ mm}$

нагревается t , при котором, при
этом выделяется H_2O , происходит реакция



$$t = 168^\circ C \quad (p = 10.2 \text{ атм})$$

Co (OH/2 (K) 50 GAY/GAR 1950

4/4 Gayer K.H.,
Garrett D.B.

- J. Amer. Chem. Soc.,
1950, 72, p. 3921-3923

Co (CH)₂(K) 54 FEI/HAR 1954

Aff. Feit & Necht W.,
Hartmann G.

- Chimia, 1954, 8, p. 85

Do (CH/2(k) 63 FEI/SCH 1963

Afh Feitknecht w.,
Schindler p.

- Pure and Appl. Chem.
1963, 6, p. 130-199.

Co (OH)₂(n) of GED/BER 1967

Aff Gledansky G.M.,
Bertranel G.L.,

Hepler G.L.

- J. Chem. and Eng. Data,
1967, 12, No. p. 135-137

С. (СН/2(К) * 68 БУЗ/ТЕМ 1968

СН БУЗОВ К. Д.,
Темева С. М.

— Журн. неорган. химии,
1968, 13, № 9, с 2343-46.

Co(OH)₂(H)

± 72 МЕД / БЕР

1972

ММ°

Ильверд В.А., Бермен Г.А.,
Васильев В.П., Турбин Л.В., Алексеев В.И.,
Калесов В.П., Юннин В.С., Цодуре Н.Т.,
Виредов А.Ф., Резицкий Л.А.,
Хореновский И. А., Смирнов Н.А.,
Галенин Г.А., Байдуз В.Ф.

Ч. 05

Термические ● константы веществ
сирошени в десят. вычислениях.

Группы VI (Zn, Cd, Hg, Cu, Ag, Au, Fe, Co, Ni,
Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt). Звезда нефтяная. М., БИЛАН, 1972

1972

$\text{Co}(\text{OH})_2$

82WAG/EVA

1982

HH

Wagman D.D., Evans W.H.,
Parker V.B., Schumm R.H.,
Halow I., Bailey S.M., Churney
K. L., Nuttall R. L.

The NBS tables of chemical thermodynamic properties. Selected values for inorganic and C_1 and C_2 organic substances in $\bullet$ SI units.

J. Phys. Chem. Ref. Data, 1982, 11, 1-392

$\text{Co}(\text{OH})_2(\text{H})$

* 85 БЕР/ВАС

1985

Бершан Г. А., Васильев В. П.,
4 в. Гурьян Л. В., Мерверт В. А.,
Хорраковичи И. А., Ютчан В. С

Приведены результаты
исследования влияния
химической среды на
кобальт, никель и их соединения.

Советский научно-исследовательский институт

С. 105

КОДАТА-ИЧИС. Работы группы по
ключевым термодинамическим величинам.
Москва, 1985, 54с.