

Вс (срост)

— Книжки, обзоры

Ю.гу.

1956

Cr

Уолы М. У.

London., 1956.

Кром. мам 1. Кимми про
ма и со содирменны.

1-57-16-54-169K.

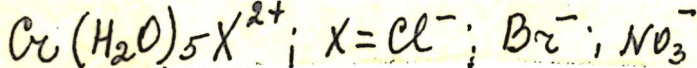
62. ПЛИНЕР Ю. А. и др.

Металлургия хрома

Изд-во «Металлургия», 14 л., т. 5 000, ц. 85 коп., в перепл.
(I квартал)

Хром является наиболее распространенным металлом, применяемым для создания сплавов с высокими механическими, физическими, химическими свойствами. Широкое промышленное использование находит хромирование поверхностных слоев изделий с целью повышения их твердости, износостойкости, уменьшения коэффициента трения. В книге освещаются теоретические основы и различные технологические варианты металлотермического производства металлического хрома, а также электролитический и другие способы производства этого металла. Приводится характеристика хромовых руд и способов производства хромовых соединений. Рассматриваются физико-химические свойства хрома и диаграммы состояния систем ряда элементов с хромом. Дается экономическая оценка металлотермических способов производства металлического хрома.

Предназначается для инженерно-технических и научных работников металлургических предприятий и научно-исследовательских институтов. Может быть полезна студентам высших учебных заведений.



1972

4 Б721. Акватация ацидопентааквохроми-комплексов. Энтальпии превращения. Powell H. K. J. The aquation of acidopentaquochromium (III) complexes: a consideration of transition enthalpies. «Austral. J. Chem.», 1972, 25, № 7, 1569—1570 (англ.)

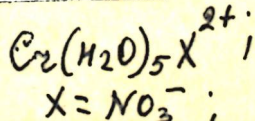
Рассмотрены энтальпии (ΔH_n) к-тно-независимой р-ции акватации: $\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{X}^{2+} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6^{3+} + \text{X}^-$ (1), и обсуждена природа переходных соединений. ΔH_n р-ции (1), найденные как разность $\Delta H_a - \Delta H$, где ΔH_a — энтальпия активации, а ΔH — изменение энтальпии в процессе р-ции (1), равны $30,9 \pm 0,7$ ($\text{X} = \text{Cl}^-$), $28,9 \pm 0,5$ ($\text{X} = \text{Br}^-$), $26,1$ и $24,5 \pm 0,6$ ($\text{X} = \text{SCN}^-$), $26,1 \pm \pm 0,3$ ккал/моль ($\text{X} = \text{NO}_3^-$). Полученные данные показывают, что нестойкость переходных соединений по отношению к продуктам р-ции (1) (т. е. ΔH_n) возрастает в ряду $\text{X} = \text{H}_2\text{O}$, NO_3^- , Br^- , Cl^- . Е. Ф. Перегудов

(ΔH_n)

Х. 1973. № 4.



(+1)



Обзор: экономика

1975

Rao C. N. P.

смысл.
привнес.

" U.S. Dep. Comme Nat Bur
Stand. Nat. Stand Ref
Data Ser " 1975, N 56, VI,
33pp. ill (англ.)

(ср. сфераты; I

61126.89

TC, Ch

У38913 (обзор)
термод. св-ва, хим.
раствор., стандарт. потенциалы

1976

4876

Dellien Ingemar, Hall F.M., Hepler
Loren G. Chromium, molybdenum, and
tungsten: thermodynamic properties,
chemical equilibria, and standard poten-
tials. "Chem.Revs", 1976, 76, N 3,
283-310 (англ.)

0755 лнк

698 721

747

ВИНИТИ

1976

Химия и технология хромовых соединений: Соединения трехвалентного хрома : [Сборник статей / Ред. коллегия: канд. техн. наук Ткачев К. В. (гл. ред.) и др.]. — Свердловск : УНИхим, 1976 ©. — 72 с. : ил.; 21 см. — (Уральск. науч.-исслед. хим. ин-т. Труды ; Вып. 39).

Списки лит. в конце статей.

50 к. 500 экз.

И. Ткачев, К
Сборники.

В , ред. — — 1. Хром, соединения —

546.763+661.876.3

№ 40201 15.3.1+16 10.2
12 № 414 [77-51647ж] п тп
Вс. кн. пал. 3 XI 77 X465

Cr

1985

Coord. Chem. Rev., 1985,
62, 1-281.

Менделеев
(сбор)

(сер. Zn; ~~II~~^I)