

Ру (Рутений) -

- книги, обзоры

Ру

Рейтер Дие. М., Мартин Р.С. 1955

В кн.: Жизнь и учение

М. Гаспариза, 1956, 385-392.

Обзор. Библ. 15 назв.

Жизнь и учение

Обзор. Библ. 15 назв.

а-56-20-64682.

Ри

Ос

1В53. Рутеній и осмій. Библиографический указатель лит. (1804—1960). Горюнов А. А. (сост.). М., АН СССР, 1962, 252 стр., 1 р. 54 к.

до 1963. 1.

1964

Ру

Звздинцев О. Е. ред.
Химия растений

Изд. "Наука", 2р 35к

Ри

1965

Химия

22 В46 К. Химия рутения. Звягинцев О. Е.,
Колбин Н. И., Рябов А. Н., Автократова Т. Д.,
Горюнов А. А. М., «Наука», 1965, 300 стр., илл.,
2 р. 10 к.

X. 1966. 22

Ru

1385

Zvyagintsev, O. E., Kolbin, N. I., Ryabov, A. N., Avtokratova, T. D., and Goryunov, A. A.: Khimiya Ruteniya (The Chemistry of Ruthenium). Moscow: Nauka. 1965. 299 pp. 2 r. 10 k.

C. A. 1965. 63. 11
14368 bc

Ru

От 21241

1985

17 ВЗ. Химия и термодинамика рутения и некоторых его неорганических соединений и водных растворов. Chemistry and thermodynamics of ruthenium and some of its inorganic compounds and aqueous species. Rard Joseph A. «Chem. Rev.», 1985, 85, № 1, 1—39 (англ.).

термодинамика:

(обзор)

Обзор работ (1910—1984 гг.) по химии и термодинамике неорг. соединений рутения и их водн. р-ров. В частности, рассмотрены св-ва газ., жидк. и тв. металлич. Ru и его гидридов, обсуждены фазовые диаграммы систем Ru с др. платиновыми металлами, актинидами, лантанидами, скандием, иттрием, др. переходными и непереходными металлами и неметаллами. Представлены термодинамич. данные для интерметаллич. соединений URu_3 , URu_3C_x , $ThRu_2$, $ThRu$, Th_3Ru_2 , Th_7Ru_3 , $PuRu_2$ и сплавов Fe—Ru, Mo—Ru—Pd и др.

X. 1985, 19, N. 17.

сплавов. Обсуждены св-ва халькогенидов, арсенидов и антимонидов Ru. Обсуждены св-ва оксисерных соединений, безводн. бинарных галогенидов, оксигалогенидов, «гидратированного трихлорида Ru», двойных галогенидов и гидратированных двойных галогенидов, нитратов и нитрильных соединений, бинарных и двойных оксидов, гидроксидов, рутения красного и коричневого. Рассмотрены термодинамич. св-ва бинарных галогенидов Ru и оксидов RuO_2 (тв.), RuO (газ.), RuO_2 (газ.), RuO_3 (газ.), RuO_4 (газ.). Обсуждены вопросы химии водн. р-ров и гидратированных оксидов (гидроксидов) Ru, в частности, соединения $\text{Ru}(6+)$, $\text{Ru}(7+)$ и $\text{Ru}(8+)$, р-римость $\text{RuO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ и $\text{Ru}(\text{OH})_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$, а также гидролизированные водн. пр-ные, водн. окисление—восстановление $\text{Ru}_4(\text{OH})_{12}^{4+}$, водн. комплексы сульфата и хлорида $\text{Ru}(4+)$, гидролиз и восстановление водн. $\text{Ru}_2\text{OCl}_{10}^{4-}$. Потенциал восстановления водн. $\text{Ru}(3+)/\text{Ru}(2+)$, константы гидролиза, водн. сульфаты $\text{Ru}(2+)$ и $\text{Ru}(3+)$, поведение $\text{Ru}(1+)$ в водн. растворах. Библи. 480.

Г. П. Чичерина