

Ac - S, Se, Te

1968

A-1216

Величье АС (ΔH±)

Амосов В.М., Яковлев В.Е.,

Ув. всем. учебн. заведения.
Химия и хим. техн.
1968, 11, N 10, 1128-1134.

1968

A-1216

Теплоумк АС (АНТ)

Амосов В.М., Яковлев В.Е.,

Ув. Презид. УССР. завершил.
Киев и Киев. технол., 1968,

11, N10, 1128 -

1124.

А - 1216

1968

Синьориты АС (ДНТ)

Амосов В.М., Плющев В.Е.,

Изв. Всес. удебн. заседаний.
Химия и хим. технol., 1968,
11, N 10, 1128-1124.

$AcCl^{2+}$, $AcCl_2^+$, $AcBr_2^{2+}$, $AcBr_2^+$, ? 1968

$AcNO_3^{2+}$, $Ac(NO_3)_2^+$, $AcSO_4^+$, $Ac(SO_4)_2^-$ (Kp)

VII-787

Shahani C. J., Mathew K. A., Rao C. L.,
Ramaniah M. V.

Radiochim. acta (BRD), 1968, 10, N3-4, 165-167 (aun)

Chemistry of actinium. I. Stability constants
of chloride, bromide, nitrate and sulphate
complexes.

ЕОТБ Ф. К.

РИХУМ, 1969

143141

○ B, 8y (ф)

$\text{Ac C}_2\text{O}_4^+$, $\text{Ac}(\text{C}_2\text{O}_4)_2^-$, Ac SO_4^+ , $\text{Ac}(\text{SO}_4)_2^-$, [1969
 Ac Cl^{2+} , Ac Cl_2^+ , Ac NCS^{2+} , $\text{Ac}(\text{NCS})_2^+$ (Kp)

Sekine Tatsuya, Sakurai Shizuo
Bull. Chem. Soc. Japan, 1969, 42, No. 2712-2713
(anna.) Vol 35 33

Studies of actinium (III) in various solutions.
II. Actinium (III) complexes with oxalate,
sulfate, chloride, and thiocyanate ions in
perchlorate media.

PJH Luan, 1970

10B103

○ 12 B (cp)

La F_n^{3-n} , Ac F_n^{3-n} , $\text{La}(\text{C}_2\text{O}_4)_n^{3-2n}$, 8 1970

$\text{Ac}(\text{C}_2\text{O}_4)_n^{3-2n}$, $\text{La}(\text{SO}_4)_n^{3-2n}$, $\text{Ac}(\text{SO}_4)_n^{3-2n}$ (1p)

Aziz A., Lyle S.J. VIII 3716

J. Inorg. and Nucl. Chem., 1970, 32, 116,

1925-1932 (approx)

Complexes of Lanthanum and actinium with
fluoride, oxalate and sulphate in aqueous
solutions.

Ph.D. thesis, 1970

11850

10

B(10)

Халькогениды

1972

Д 13 В16. Халькогениды и пниктиды актинидов.
Dell R. M., Bridger N. J. Actinide chalcogenides and
pnictides. «Lanthanid. and Actinid.» London e. a., 1972,
211—274 (англ.)

(отзэр)

Обзор, посвященный соединениям актинидов с серой, селеном и теллуром и с пниктидами (элементами главной подгруппы V группы — фосфором, азотом, мышьяком и сурьмой), а также с висмутом. Рассмотрены методы получения соединений, их крист. структура, магнитные, электрич. и хим. св-ва. Спец. раздел посвящен тройным системам, содержащим смешанные катионы или анионы. Библ. 255. С. С. Бердонос

Х. 1974 N 13

Оксиды, сульфиды, селениды,
нитриды, фосфиды и карбиды - (50 стр.,
изд. 1972) 1972
аккумуляторов
Fuger J. 8 A-1977

HTP (Med. Tech. Publ. Co.) Int. Rev.
Sci.: Inorg. Chem. Ser. One., 1972,
7 (Lanthanides Actinides), 157-210
(anal.)

Thermodynamic properties of simple
actinide compounds.

B, M (see. original) CH 1972, 76, 1118, 104662C

VIII - 5372

1973

AcS, CuS, LaS и др. (Kp)

Степанов А.В.,

М. неорг. химии, 1973, 18, №2,

371-374

В