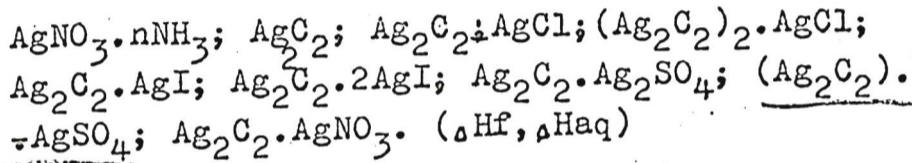


Ag-C-S-coag

Berthelot M. and Delepine

1. Ann. chim. phys. 19, 5 (1900)



Circ. 500

W. 3

V 2731

~~1585~~

1957

$\text{CF}_3\text{SO}_2\text{F}$ (Tb, P, ΔHv)

Tm ($\text{CF}_3\text{SO}_2\text{ONa}$, $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{K}$, $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{K}$, $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{Na}$,

$(\text{CF}_3\text{SO}_2\text{O})_2\text{Ba}$, $(\text{CH}_3\text{SO}_3)_2\text{Ba}$, $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Ag}$,

$\text{CH}_3\text{SO}_3\text{Ag}$)

Tb ($\text{CF}_3\text{SO}_2\text{OC}_2\text{H}_5$, $\text{CF}_3\text{SO}_2\text{OCH}_3$, $\text{CF}_3\text{SO}_2\text{H}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$)

$\text{CF}_3\text{SO}_2\text{NH}_2$ (Tm)

PX., 1957, 11799

AgCF_3O_3

Gramstad T., Haszeldine R.W.

J. Chem. Soc., 1956, Jan.,
173-180 ()

Perfluoroalkyl derivatives of

•••

7846

V 2730 (1959)

$(\text{CF}_3\text{SO}_3)_2\text{Ba}$ (Tm), $\text{CF}_3\text{SO}_3^- \cdot \text{H}_3\text{O}^+$ (Tb),
 $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{H}$ (Tb), $(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2\text{O}$ (Tb),
 $(\text{CF}_3)_2\text{S}$ (Tb), $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{K}$ (Tm),
 $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Na}$ (Tm), $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Ag}$ (Tm), CF_3SCl (Tb.)

Gramstad T.

Tidsskr. Kjemi, bergvesenog.
mettallurgi, 1959, 19, N 2, 30-33

Perfluoroalkane- sulphonic...

Be

AgCSF₃O₃

1

$\text{Ag}(\text{Thio})_3\text{Cl}^-$; $\text{Ag}(\text{Thio})_3\text{Br}$; $\text{v} \bar{1} 6 4 0 4$
 $\text{Ag}(\text{Thio})_2\text{I}$; $\text{Ag}(\text{Thio})_2\text{I}_2^-$; $\text{Ag}(\text{Thio})\text{I}_3$
 $\text{Ag}(\text{Thio})_3\text{CN}$; $\text{v} \bar{1} \text{g}(\text{Thio})_2(\text{CN})_2^-$ (Кр)
1969, 2

Боос Г. А., Попель А. А.,
В сб. "Исслед. по электрохимии,
магнетизму и электрох.
методом анализа" вып. 2, Казань,
1969, 243-49. Исследование тимо-
логенно-калогенных цинку-
ных комплексов серебра
РХ 69, 19378 ЕСТЬ Ф. Н. Ду

3437-VI

1963

Ag(CH₃)₂SOClO₄ (Tm, Tb, Ttr, ΔHtr)

Skerlak T., Papo A.

Glasnik hem. i tehnol. BiH, 1963,12, 89-92

Enantiotropy of a new complex of dimethyl
sulfoxide with silver perchlorate, Ag(DMSO)
ClO₄.

PJX, 1965, 14B23

Be.

Есть оригинал.

1971



64138c · Complexing of silver ions with some dimercaptokanesulfonates. Emchenko, N. L.; Pilipenko, A. T.; Ryabushko, O. P. (Kiev. Gos. Univ. im. Shevchenko, Kiev, USSR). *Ukr. Khim. Zh.* 1971, 37(9), 935-8 (Russ). HSCH₂CH(SH)CH₂SO₂Na and HSCH₂CH(SH)CHX(CH₂)₂SO₂Na where X = O, S, and SO₂, form di-Ag complexes at pH 5, of the type AgSCH₂CH(SAg)CH₂SO₃⁻, having dissoen. consts. whose neg. logs. are 35.8 ± 0.78 , 36.7 ± 0.51 , 35.5 ± 0.33 , and 36.6 ± 0.39 resp. These consts. were detd. by using an extn. method involving a CCl₄ soln. of Ag dithizonate. At pH 1-2, Ag⁺ forms a ppt. with these compds. involving 3 Ag⁺ per mol. and at pH 9.3 a cyclic complex with 1 Ag atom per mol. is formed.

John Howe Scott

Rgucce

C. A. 1972. 76. 12

Ag₂SO₄ - C BP 4466-IX 1971.

AG 1

Vanderborgh, N.E., et al.
" Rec. Symp. Electron., Ion,
Laser Beam Technol., "
Ith, 1971, 403-12.

● (cur. AgNO₃; T)

$[Ag(C_2H_5SO_2S)_2]^-$ XVI 1816 1974
 $[Ag(C_2H_5SO_2S)_3]^{2-}$, $Ag(C_2H_5SO_2S)_2$,
 $[Ag(C_2H_5SO_2S)_3]$, $[Ag(C_2H_5SO_2S)_4]^{2-}$ (Кр)

Тундорина А. А., Сереева А. Н.

Ж. неорган. химии, 1974, 19, № 2, 334-

338

В

68

Ag(CH₃SO₃)₂

1975

13Б524. Кристаллографические данные для двух безводных производных метансульфоновой кислоты: Ca(CH₃SO₃)₂ и Ag(CH₃SO₃). Charbonner F., Faure R., Loiseleur H. Crystal data for two anhydrous compounds of methanesulphonic acid: Ca(CH₃SO₃)₂ and Ag(CH₃SO₃). «J. Appl. Crystallogr.», 1975, 8, № 6, 694—695. (англ.)

Проведены хим., ТГА и рентгенографич. (методы порошка, Вейсенберга и прецессии, λ Cu и Mo) исследования двух новых соединений: Ca(CH₃SO₃)₂ (I) и Ag(CH₃SO₃) (II), полученных взаимодействием метансульфоновой к-ты CH₃SO₃H с CaCO₃ и Ag₂O соотв. Параметры решеток: I ромбич., *a* 17,235, *b* 10,08, *c* 9,17 Å, ρ (изм.) 1,88, ρ (выч.) 1,92, Z=8, ф. гр. Pbc₂a; II монокл., *a* 8,70, *b* 5,772, *c* 8,260, β 100,2°, ρ (изм.) 3,32, ρ (выч.) 3,30, Z=4, ф. гр. P2₁/c. Для обоих соединений не отмечено никаких фазовых превращений вплоть до т. раз. 430° для I и 350° для II; т. пл. II 259°. Приведены данные рентгенограмм порошка. С. В. Соболева

(Тм)

ж 1970 № 11

Agc. (C-H-S)

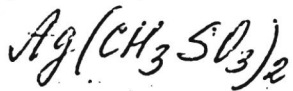
1975

Saxena R.S.
Bhatia S.K.

(ΔH , ΔG)

"J. Indian Chem Soc"
1975, 52, No, 785-
787 (am)

(cu kaun
Cu-C-H-S: I)

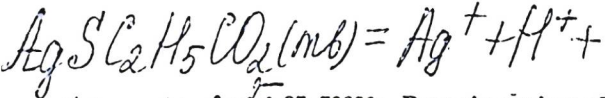


1979

Charbonnier F.

(Tm; Tz)

Thermochim. acta,
1979, 33 31-39.●
(em. Col - C; I)



1981



97: 79830e Potentiometric study of the solubility equilibria of the silver/3-mercaptopropionic acid system. Valiente, M.; Sastre, A. (Fac. Cienc., Univ. Auton. Barcelona, Barcelona, Spain). *An. Quim., Ser. B* 1981, 77(2), 238-41 (Span). Soly. equil. was detd. for the system Ag^+ -3-mercaptopropionic acid at pH 3-4.5. Chem. anal. of the solid phase showed the compn. of the solid as $\text{AgC}_3\text{H}_5\text{O}_2\text{S}$. Emf. data was interpreted on the basis of the reaction: $\text{AgSC}_2\text{H}_5\text{CO}_2(\text{s}) = \text{Ag}^+ + \text{H}^+ + \text{SC}_2\text{H}_4\text{CO}_2^{2-}$; $\log K_s = -16.7 \pm 0.2$. H. C. Andersen

log K

e.A. 1982, 97, N 10