

$C_2FH_3O_2$

9061 - IV

1919

Swarts

6. J. chim. Phys. 17, 3 (1919)

$C_2H_3O_2F$ (kp, Hf^O , Tm),

C_2H_5OF , $C_2H_2O_2F_2$, $C_2H_4OF_2$, $C_2H_5F_2N$,

$C_2H_4O_2F_2N_2$ (Tm, b, l, Hf^O),

C_2H_4OFN , $C_2H_3OF_2N$, C_2H_5OF , C_2H_2OFN (cp, Hf^O ,
Tm, b)

Circ. 500 M, Be

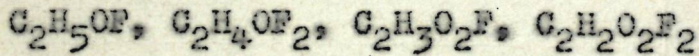


6966 - IV

1924

Swarts

3. Bull. classe sci. Acad. roy. Belg.
10, 14(1924)



(1, kp, Hcomb)

Circ. 500 M

4505 - IV

1933

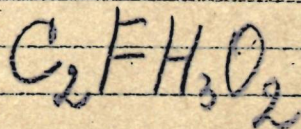
FCO_2CH_3 (Tb)

Goswami H.C., Sarkar P.B.

J. Indian Chem. Soc. 1933, 10,
537-9

"Ethyl and...

Bo



4509 - IV FCO_2CH_3 (T₆)

1933

Ray P.C.

Nature 1933, 132, 173

"A ren method of...

Be

IV-1612

1947

Tb(CH₂ClSO₂H; CH₂FCH₂Br; CF₃CO₂H.

CH₂FCH₂OH), CH₂FCO₂H (Tb, Tm)

Gryszkiewicz-Trochimowski,

Sporsynski A., Wauk J.

Rec. trav. chim. 1947, 66, 413-30

()

"Organic fluorine compounds in ...

C.A., 1948, 865c

6

4508

- IV

1953

$\text{FCH}_2\text{CO}_2\text{H}$; FCH_2COCl (Tb, Tm)

Gryrkiewicz-Trochimowski E.,
Gryszkiewsieh-Trochimowski O.,
Levy R.

Bull.soc.chim.France, 1953, 462-5
Organic fluorine ...

Be

$\text{C}_2\text{FH}_3\text{O}_2$

4507 - IV

1953

FCO_2CH_3 , ClCH_2F , $\text{C}_2\text{H}_4\text{BrF}$,
 $\text{C}_2\text{H}_3\text{OF}$ (Tb)

Olah G., Pavlath A.
Acta Chim. Acad. Sci. Hung.,
1953, 3, 191-7

Synthesis of organic...

Be

$\text{C}_2\text{FH}_3\text{O}_2$

CH₂FCOOH

отамин.

р

Давление
мерз.

Москва

ВФ-4506-IV

1855

Yasner G. Y., Miller G. B.,

J. Phys. Chem., 1855, 59, 441-42

Давление мерз. моногидрохлорид-
ной кислоты

4739 -

IV

1955

CH_2ClCOOH ; CH_2BrCOOH ; CH_2JCOOH ;

CH_2FCOOH (Kp, H, C, S)

Jves D.J.G., Pryor J.H.
J.Chem.Soc., 1955, July, 2104-2114

The conductometric...

γ M, Be

$\text{C}_2\text{FH}_3\text{O}_2$

CH_2FCOOH

1974

9 Б195. Исследование ионизации монофторуксусной кислоты методом спектроскопии комбинационного рассеяния. Covington A. K., Hassall M. L., Irish D. E. A raman study of the ionization of monofluoroacetic acid. «J. Solut. Chem.», 1974, 3, № 8, 629—632 (англ.)

К диссоц.

Исследованы спектры КР CH_2FCOOH в водн. р-рах при конц-ях от 0,2 до 5,07 М. На основании сопоставления со спектрами солей по относит. интенсивности линии 1340 см^{-1} вычислена степень ионизации, из к-рой рассчитана константа диссоциации $K_A 3,0 \pm 0,5 \cdot 10^{-3} \text{ М}$.

А. П. Курбакова

х. 1975. №9