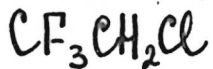


$CH_n F_m Cl_{4-n-m}$



1BQP-4851-IV | 1953

Nielsen, J. et al.

"J. Chem. Phys."

1953, 21, N6, 1060-69.

(T. g p.)

$\text{CF}_3\text{CHCl}_2$

Bp - 4851 - IV

1953

Nielsen J. et al.

(T.g.p)

"J. Chem. Phys"

1953, 21, N 6, 1060-69.

1949

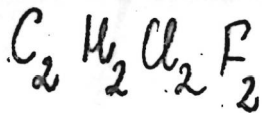
C-H-CF-F

1 Б690. Термодинамические функции 1,1,2,2-тетрахлорэтана и 1,1-дифтор-2,2-дихлорэтана. Kennedy R. G., Lielmezs Janis. Thermodynamic functions for 1,1,2,2-tetrachloroethane and 1,1-difluoro-2,2-dichloroethane. «J. Chem. and Eng. Data», 1969, 14, № 2, 217—219 (англ.)

Рассчитаны термодинамич. функции  $C_p^0$ ,  $S^0$ ,  $(H^0 - H_0^0)/T$  и  $-(F^0 - H^0)/T$  для транс- и скошенной форм 1,1,2,2-тетрахлорэтана и 1,1-дифтор-2,2-дихлорэтана в состоянии идеального газа от 273,15 до 1000° К при давл. 1 атм. Вклад внутреннего вращения для обоих соединений обработан с применением приближенного метода Лилмеза-Бонди (см. РЖХим, 1967, 24Б554).

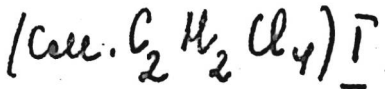
Е. Мирошниченко

X. 1970.1



Kennedy R. G. 1969  
Lielmezs J.

J. Chem. Eng. Data,  
T. 10, 2. 14(2), 217.



II

1972

 $C_2H_3ClF$  $C_2H_3BrF$  $C_2H_3IF_2$ 

log. ref)

m. sp.

C.A. 1972. 76. 16

90992w Thermodynamic functions for three 1-halo-2-fluoroethanes. Musbally, G. M.; Aleman, H.; Lielmezs, J. (Chem. Eng. Dep., Univ. British Columbia, Vancouver, B.C.). *Thermochimica Acta* 1972, 3(4), 327-31 (Eng). Thermodynamic functions  $C_p^\circ$ ,  $S^\circ$ ,  $(H^\circ - H_0^\circ)/T$ ,  $-(F^\circ - H_0^\circ)/T$  have been calcd. for 3 asymmetric 1-halo-2-fluoroethanes (1-chloro-2-fluoroethane, 1-bromo-2-fluoroethane, 1-iodo-2-fluoroethane) in the ideal gas state from 298.15 to 1000°K at 1 atm pressure. The restricted internal rotational contribution for all these compds. has been treated by the Lielmezs-Bondi approx. method.