

BrF₃

Br F₃

S₂₉₈

Oliver G D, Grisard y W.

J. Air Chem Soc 1952, 74, 2705

1952

$$S_{298,16}^{298,16} = 71,57 \pm 0,10$$

Ученые. Якова fue muy
cooperativa, a fue para no perder
ya cooperativa. Ученые
много, работала и не знает
ученые. работа.

BrF_3

Claassen H. H.,
Weinstock B.,
Malm J. G.

1958

J. Chem. Phys.,
28, 285

Калибровочный спектр и
т.-г. св-ва BrF_3 и ClF_3



BrF_3 (ray)

YANAF

1965

m. q.

100-6000°12

BrF_3
(Ideal gas)
 $100^\circ - 6000^\circ \text{K}$
(1965)

YANAF
II ууу.

1971

BrF_3

Christe K.O. et al. 1971

Spectrochim. acta, A27 (6),
931.

T.O.,

(see BrF_3) III



Bz F₃ (2)

книга у Юшванс 1976

Ред. Талкин Н.П.

т. г. ф.

Оск. св-ва неорган. фторидов

Атомиздат, Москва 1976
стр 264 - 383

ВчФз (2) Турвси Л.В. и др.

1978

м.ф. Периодический. св-ва
и др. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 119.

Л., Москва, 1978.

BrF₃(2)

1984

Pankratz L.B.

m.g.
298,15
2000K

U.S. Bureau of
Mines, Bull. 674, P 92.

BrF₃

[om. 32761]

1989

Stølevik R.,

m. op. 2.
pacrem.

Acta Chem. Scand., 1989,
43, n 8, 758-762.