

CHBr₃

Stevenson D. P., 1938

Berch Y. V.

Ch/Br₃ Y. Chem. Phys., 1938, 6,
25, 108, 341.

СН Вр₃
из

т.ф.

Гуревич П.В. и др.

Москва, 1962

Периодическое св-во
индивидуальных введений

1962

СМВг₃

Ср

400-1000°K

Латидус И.И. и др.

1968

Мемориал. все т-р,
6, N1, 62.

Расчет меморископии
паров галогензамещенных
исопренов и метана.

(См. СН₃Сл) II

CHBr_3

Kudshacker S. H.

1975

m.g.p.

5-10568

"J. Phys and Chem Ref

Data" 1975, 4, N2, 457-470

(aure)

● (cu CH_3Br ; II)

1980

CHBr₃
CHCl₃

спектр
и.к.

потмас

17

(+1)

Ф. 1980. №7

7 Д417. Исследование контуров полос паров CHBr₃ и CHCl₃ возмущенных He, Ar, N₂. Band shape study of CHCl₃ and CHBr₃ in vapour phase perturbed by He, Ar, N₂. Hасura A., Zerda T. W. — Contributed Papers from the XIV th European Congress on Molecular Spectroscopy, Frankfurt, Sept., 1979. Part, 2. — «J. Mol. Struct.», 1980, 60, 277—280 (англ.).

Получены спектры ИК-поглощения паров хлороформа и бромформа в смеси с He, Ar и N₂ при давлении последних от 1 до 1500 атм в области колебаний ν_1 . Влияние возмущающего газа увеличивается в ряду He, N₂, Ar. Отмечено увеличение интенсивности полосы, в случае аргона десятикратное по отношению к невозмущенному спектру. По контурам полос рассчитаны корреляционные ф-ции, вторые моменты и времена релаксации. При возмущении аргоном вторые моменты после 250 атм сильно возрастают. Времена релаксации при увеличении давления убывают. При низких давлениях рассчитанные по спектрам корреляционные ф-ции согласуются с рассчитанными по модели J-диффузии. Расхождение при высоких давлениях объясняется влиянием колебательной релаксации.

М. Т.