

CYD

C_2H_4 + 41 молекула.

~~1974.~~

(критич. пост.)

290-IV-ТХВ

Байбуз В.Ф.

КРИТИЧЕСКИЕ ПОСТОЯННЫЕ ГАЛОГЕНЗАМЕЩЕННЫХ
МЕТАНА, 15 с.

C_2F_4 (х)
(T_m)

~~1977~~

666-IV-ТНВ

Баскаков В.И.

Температура плавления тетрафторэтена, 1 с.

$$CJ_2 = CJ_2(2)$$

(термод. ф.)

1971

666-IV-ТХВ

Васильев И.А.

Термодинамические функции ($C_p, S, H-H^0$)

$$CJ_2 = CJ_2 \text{ г/моль, 2 с.}$$

C₂ T₄ (m)
(sfH)

1971
672-IV-ТКВ

Колесов В.П.

Энтальпии образования йодистого метилена,
йодоформа и четырехйодистого этилена, 5 с.

СЖ 12)
(ЛФН)

1277
664-IV-ТКВ

Медведев В.А.

Энтальпия образования

СЖ 1Г1, 4 с.

СЖ (2)

(термод. ф.).

~~1971~~

664-IV-ТКВ

Хачкурузов Г.А.

Термодинамические функции газообразного
четырёхродистого углерода, 3 с.

CG

(Dm. 39968)

1999

Paul Marshall et al.,

J. Chem. Phys., 1999,
(D_fH298) 110, N4, 2069-2073

Cg
2

DM. 40107

1999

Martin Schwartz[†] and
Paul Marshall[†]

A & H
(parent)

J. Phys. Chem. A 1999,
103, 7900 - 7906