

DTO



Тв-г.

Libby W.F.

1943

ф-цм

У. Сн. Phys. H, 101, 1943

ДТО

оттиск 815

Результаты данной работы
присланы в Адм. при
содействии Службы / У. Рес. NBS 34,
147, 1945)

DTO

1954
275

ing. gizen
to 5000°K

Friedman AS., Maar 2
J. Ch. Phys 22, 2051

Мерцогин. ризм изамопекун
беге, еверематных на деа

Метод раерем а (сн H₂O)

Уосах нолуремн переематн и D₂O

(Benedict и  J. Ch. Phys 21, 1301, 1953)

$\nu_1 = 2290$; $\nu_2 = 1097$, $\nu_3 = 2733$, $x_{11} = 30,2$

$$\begin{aligned}
 x_{22} &= 6,09; & x_{33} &= 43,8; & x_{12} &= 5,48; & x_{13} &= 8,09; & x_{23} &= 11,6 \\
 \lambda_1 &= 0,039 & \lambda_2 &= 0,003 & \lambda_3 &= 0,045 & I_e^A &= 2,068 \\
 \gamma_e^B &= 4,861 & \gamma_e^C &= 6,928 & \rho &= 2,13 \cdot 10^5
 \end{aligned}$$

1962

ДТО

Цурвиг Н. В. и др.

каф

Москва, 1962

м. п.

Периодические св-ва
индивидуальных веществ.

ДОТ

Борисов М. И. и др. 1970

Редколлегия "ИФХ"
АН СССР

М., 1970, 10 стр.

т. ф. 1.

(См. № 2) II

DOI

Борисов М. И.

1970

и др.

ис. фис. химии,

ис. ф. 2, 44(3), 826.

● (См. MOD) I

1978

ДТО (2) Гурвич Л. В. и др.

м. ср. Термодинамика. св-ва
и инд. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 77.

л., Наука, 1978.