

HNO₂

HVO_2
 энерг
 метр. с.

Jones L. K., Badger R. M.,
 Moore G. E.,

B99-5110-III

J. Chem. Phys., 1951, 19, 1599.


ИК спектры и энергетика газо-
 адсорбции азота на VO_2

$$S_{25^\circ\text{C}} (\text{жидк}) = 54,9 \text{ э. е.}$$


$$S_{25^\circ\text{C}} (\text{чист}) = 54,8 \text{ э. е.}$$

Рассчитаны константы с учетом


энергии испарения. Работы см.

ссылка  $S_{25^\circ\text{C}} = 56,0 \text{ э. е.}$

NO NO: / use / name / ka oshchennyye usuz. gain.

v_1	3426	3590	cyprypr		
v_2		1696	"	cypr	name
v_3	~1292	1260	2to	0,98	0,98 (assumed)
v_4	856	794	2ON	<u>1,46</u>	1,46 (= use)
v_5	598(?)	598	2NO	1,20	1,20 (assumed)
v_6	637	593	2NO	(103)	(105)
<hr/>			2NO	<u>114</u>	<u>118</u>

use - name = 506
 kashchennyye ± 250
 kashchennyye ~ 12
 kashchennyye

I_A 10,13 7,83
 I_D  68,4 75,2

HNO₂

Aletskuller A.P.

№-9 группа
 90 1500°K

J. Ph. Chem, 1957, 61, №2, 251

Периодические функции
 NO₂ и HNO₂

HNO₂ сущ. в чист. и тран-формациях (Jones L. J. Ch. Ph 19, 1595, 1951; D'Or L. v. sp. Bull. Soc. Roy. Sci. Lg, 478, 1951). Молек. параметры даны в *)

$\tau_{ON} = 1,46 \text{ \AA}$; $\tau_{NO} = 1,20 \text{ \AA}$ • Угол: для чист. $\angle HON = 103^\circ$ $\angle ONO = 114^\circ$
 тран. $\angle HON = 105^\circ$ $\angle ONO = 118^\circ$

Для чист. $\chi_A = 10,1310 \times 10^{-40}$; $\chi_B = 68,4$; $\chi_C = 78,5$

Для тран. $\chi_A = 77,83$; $\chi_B = 75,2$; $\chi_C = 83,0$ } Р. и б. 2

	no xx) cis trans		no x) cis trans		субназ гео (ранс у xx) и x)
0.1	43425	3590	3462	3590	оренб репортел
0.2	1639	1700	41696	1696	x) same same d2 u d5 plus
0.3	1370	1267	1292	1260	учс. d3 same учс дарагас
0.4	855	793	856	784	как средне 1350
0.5	525	598	578(?)	598	фактун по I упрот
0.6	638	545(?)	637	543	

$\Delta \Sigma$ мененг транс и cis: 500 $\frac{\text{руб}}{\text{метр}}$
 Энтропие мененг cis и транс группс вносит
 Клад в су оп*

ПК	р	S
29816		
400		
600		
800		
1000		

HNO_2

1961

Филипп В.С.

Автореферат к.х.н.

м.г.р.

1964

HNO_2

Waldorf A. M., Babb A. L.

m.p.

J. Chem. Phys. 40(4), 1165.

Vapor - phase equilibrium of
 NO , NO_2 , and HNO_2 .

(see NO)

C.A. 1964. 60. 9

9972 f

1963

HNO_2 (gas)

JANAF

T. ϕ .

100-6000°K

HNO_2 (2.)

McGraw G.E.

1966

Диссертация 147 стр.,
N66-8743

m. q.

Diss. Abstr.,

B, 1966, 27, N3, 783

II

☒

HNO_2
(Ideal gas)

JANAF
Data

1971

100 - 6000°K
(1963)

1974

HNO_2

Отчет по научно. исслед.
работе ИВТАН, отдел №8
"Термодинамические св-ва
азота, водорода и их соеди-
ний"

т.г.ф.

1978

HNO_2 (2)

Турвиев Л.В. и др.

т. сб.

Термодинамика св-ва
и др. в-в, 3^е изд. т. 1.
Стр. 237.

И., Наука, 1978

1978

транс- $\text{MNO}_2(2)$

Гурвич Л.В. и др.

Периодический. Св-ва

т. ср.

и му. в-в, 3^е изд. т. 1.

Стр. 238.

М., Наука, 1978.

цис- HNO_2 (2)

1978

Турвич Л.В. и др.

Периодический св-ва
хим. в-в, 3^е изд. т. 1.
стр. 239.

т.ф.

л., Наука, 1978