

N⁺₂



$N_2^+(2)(4fH)$

~~1968~~

12-III-IIIKB

Ходеев Ю.С.

Потенциал ионизации молеку-
лы азота. - 9с

1968

N_2^+ (газ)

термод. функции

I2 -III - ТКВ

Юнгман В.С.

Термодинамические функции N_2^+ (газ).

4 с.

N_2^+ 2

Lindholm, Einar

1954

Arkiv för Fysik, 1954 8, 257-64
Ionization and fragmentation
of N_2 by bombardment with
atomic ions. Dissociation
energy N_2 .

högst möjliga värde $D_0(N_2) = 7,373 \text{ eV}$

$$D_0(N_2^+) = 6,338$$



N_2^+

1977

Rosenstock H. H. et al
J. Phys. Chem. Ref. Data,
1977, 6. Suppl. N1, p 1-216

T.G. CB-ba

N_2^+

1982

Olivier J. L., Loch R,
et al.

giccooua-
uus.

Chem. Phys. 1982,
68 (1-2), 201-211.

(see NO^+ ; I)

F: N₂ (T_{tr})
P: 1

N₂

2000

02.18-19БЗ.91.

Вычисления

стабильности

низкотемпературных фаз твердого аз Calculations on the
stability of low temperature solid nitrogen phases /
Fabianski Robert, Kuchta Bogdan, Firlej Lucyna, Etters
Richard D. // J. C Phys. - 2000. - 112, N 15. - С. 6745-
6748. - Англ.

Методом минимизации энергии исследована термодинамич.
стабильность низкотемпературных 'альфа'-, 'гамма'- и
'эпсилон'-фаз азота. Исследованы наиболее успешно
применяемых формы потенциала и результаты оказались
неудовлетворительными. Последняя форма потенциала была
модифицирована пут такой оптимизации ее параметров,
которая позволяет достичь наибольшего согласия с
экспериментом. Полученные в результате значения фазовых
перехо между 'альфа'-, 'гамма'- и 'эпсилон'-фазами, а
также другие важные термодинамич. свойства, оказались в
хорошем согласии с экспериментом. При такого успеха
объясняются.

T_{tr}