

Ng02

IX 2372

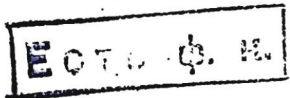
1959

MgO₂ (ze)

Vannenberg N. C.,

Arkiv. Kemi., 1959, 14, 112, 99-105,

M₁



P. X., 1960, 45780

V 730

1959

$\text{CrO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, $\text{CrO}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, $\text{BaO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2$,

$\text{BaO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}_2$, $\text{AgO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$, $\text{BaO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}_2$,

$\text{Na}_2\text{O}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}_2$, $\text{ZnO}_2 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$ (V i , 7 6 . . .)

Vannerberg H.

Arkiv kemi, 1959, 14, N 2, 107-113

Инфракрасные спектры некоторых
пероксидагов и гидратов перекисей

РЛ., 1960, N 16, 64272

J

Есть ф. н.

IX - 1029

1905

MgO₂, CaO₂, SrO₂, BaO₂, Li₂O₂, Na₂O₂,
K₂O₂, Rb₂O₂, Cs₂O₂ (E, D)

Wood R.H., D'Orario L.A.,

J. Phys. Chem., 1965, 69, 2558-2561

M, 10

Max, 1966, 215516

chem. spec.

Li_2O_2 , Na_2O_2 , K_2O_2 , Rb_2O_2 , 10 g 1969
IX 705

MgO_2 , CaO_2 , SrO_2 , BaO_2 , KO_2 , RbO_2 (V10.0)

Blum F. J., Hendra P. J., Mackenzie J. R.

Chem. Commun. 1969, N6, 278-9. 7

Laser Raman spectra of salts
containing the O_2^{2-} and $\text{O}_2^{\cdot -}$ anions.

10



ECTC

CA, 1969, 72, w26, 11507

50324.9013

Ch, TC

48536

MgO₂

1975

X 45-8326

Eysel H.H., Thym S.

Raman spectra of peroxides. "Z. anorg.
und allg. Chem.", 1975, 411, N 2, 97-102

(англ., рез. нем.)

(соч. Li₂O₂, III)

0324 пик

307 307

0316

ВИНИТИ

MgO₂

1976

Чаркин О.П. и др.

Ж. шорт. хим. 1976. 21,
№ 8, 2022-9

раств.
ж. сл.р.

(см BeF₂) III

1976

MgO₂

MgOH,
MgO, S

(превращ
зн. крист.)

Резолев ал. А. и др.

журн. геол. с ВИННИЦ
3685-76 ДЕТ,

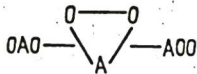
/ ал. Бет / III

$MgOO - O MgO$

1985

24 Б1015. Ab initio исследование потенциальных поверхностей перегруппировок $AOO - OAO$ для $A = Mg, Al, Si, P$. Зюбина Т. С. «Ж. неорган. химии», 1985, 30, № 8, 1934—1938

Неэмпирическими методами в базисах 3—21ГФ и двухэкспонентном Хузинаги—Даннингга с поляризационными функциями исследованы потенциальные поверхности перегруппировок для $A = Mg, Al, Si$ и P . Рассчитаны



равновесные геометрич. параметры и относит. стабильности альтернативных изомеров. Проведено сравнение полученных результатов с рассчитанными ранее аналогичными перегруппировками в диоксидах элементов второго периода.

Резюме

потенц.-
поверхн.,
ab initio
расчет

43

Х. 1985, 19, № 24

$AlOO - O AlO,$
 $SiOO - O SiO,$

P00 - QPO

Мгла

[от. 27553]

1987

Зюбина Т.С., Царким О.П.,
Зюбин А.С.,

струк-
тура
и
стабильн.

ж. неорган. химии,
1987, 32, N 11, 2616 -
- 2624.

MgO₂

30353

1988

Краснов К.С.,
Филиппенко М.В.

и.п.

ОНИИТЭХИМ.

(обзор)

Деп. N 378-ХП-86,
Черкассы, 1988.

MgO_2

1992

Bauschlicher Ch. W., Jr.,
Patridge H., et al.,

J. Phys. Chem., 1992, 96,
и.п. N 23, с. 9259 - 9264.

Термодинамические
свойства щелочных
от BeO_2 от FeO_2 .

изучение характеристик
пеллетных металлов
Рад.Х. N 19, 1994, 1951030

OMgO
MgOMgO

Am. 37 407

1993

UK & non-
pulse

119: 281107c Reaction of pulsed laser evaporated magnesium atoms with oxygen. Infrared spectra of linear OMgO and MgOMgO in solid argon. Andrews, Lester; Yustein, Jason T. (Dep. Chem., Univ. Virginia, Charlottesville, VA 22901 USA). *J. Phys. Chem.* 1993, 97(49), 12700-4 (Eng). Pulsed laser evapd. magnesium atoms were codeposited with O₂ in excess argon on a 10 K substrate. The sharp dominant product band at 767.7 cm⁻¹ showed magnesium and oxygen isotopic splittings and shifts in excellent agreement with shifts predicted for linear OMgO. Sharp 971.3- and 591.7-cm⁻¹ bands exhibited isotopic shifts appropriate for the linear MgOMgO species. The pulsed laser evapn. process imparts sufficient kinetic energy to Mg atoms to provide the activation energy for insertion into the O₂ mol.

☐ (4) MgOMgO

C. A. 1993, 119, N26

OMgO²⁻

1993

Boldyrev A.I.,
Simons J.

u.n. J. Chem. Phys. 1993. 98,
N6.C. 4745-4752.

( ²⁻;
2; III)

MgO₂.

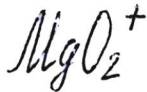
1993

Recio J.M., Pandey R.

Phys. Rev. A. 1993, 47,
(3), 2075-82.

срукт.,
сблн.,
ab initio
расчт

● (сер. MgO; III)



1993

118:198671r The bonding in the low-lying states of the superoxidomagnesium(1+) (MgO_2^+). Sodupe, Mariona; Bauschlicher, Charles W. Jr. (NASA Ames Res. Cent., Moffett Field, CA 94035 USA). *Chem. Phys. Lett.* 1993, 203(2-3), 215-19 (Eng). The $^2\text{A}_2$ ground state of MgO_2^+ is of $\text{Mg}^{2+}\text{O}_2^-$ character with an Mg^+-O_2 binding energy of 23.3 kcal/mol. The linear $^4\Sigma^-$ state, which is bound by a charge-quadrupole interaction, has a significantly smaller binding energy (5.9 kcal/mol). Unlike many Mg^+ -ligand systems, there are no observable bound-bound transitions for MgO_2^+ below 35,000 cm^{-1} .

$X^2\text{A}_2$, Hep uul
 cbilju

C. A. 1993, 118, N 20

AgO₂

(OM 38 363)

1996

Lester Andrews, George V.
Chertihin et al.,

UK U.

mid
panel

J. Phys. Chem., 1996, 100,
10088-10099

Infrared Spectra and Quantum
Chemical Calculations Group

2 MO_2 , O_2 MO_2 , and Related
Molecules.

№ 92 О₂

1996

Чаркин Я.О.

комбат. Коп. глас. Хлмеев. —
гастайн, 1996, 22, № 9, с. 706-708
геометр.
фигур.
стабильн.

(см.



Bez CD₄; III)

MgO_2

1998

Korrigstein, Markus;
et al.,

смаг. и
структура,
теор. расч.

J. Solid State Chem.
1998, 140 (1), 103-115

(см. BaO_2 ; ● III)