

Be 3

1975

Be₃

33292p Exchange repulsion between beryllium atoms.
Bulski, Marek (Quantum Chem. Lab., Univ. Warsaw, Warsaw, Pol.). *Mol. Phys.*, 1975, 29(4), 1171-9 (Eng). The 1st order interaction energy of ground state Be₃ was calcd. assuming the wave functions for free atoms in the form of the closed shell 5d¹⁰ determinants. The atoms occupied the vertices of an equilateral triangle with interatomic distances of 4.0-10.0 bohr. Decompos. of 2- and 3-body interaction energies into individual intershell contributions was proposed. The electrostatic energy was approximated by the interaction of outer shells. For 2- and 3-body exchange energies this approxn. applied only for small orbital overlaps.

*RC. 2020
fasc. 212*

C.A. 1975. 83 14

X 3 - 14810

1976

Be₃

Be₄

Kb. uelx.
pacet.

86: 8804m The importance of non-additive terms in the interaction energy of tetrahedral tetraatomic beryllium clusters. Kolos, W.; Nieves, F.; Novaro, O. (Inst. Fis., Univ. Nac. Auton. Mexico, Mexico City, Mex.). *Chem. Phys. Lett.* 1976, 41(3), 431-4 (Eng). Study of 3- and 4-body interaction energies in the Be₃ (equilateral triangle) and Be₄ (tetrahedral) clusters at several internuclear distances is presented. The SCF LCAO MO method with a 9s2p gaussian basis set for each Be atom was used. At this level of approxn. it is concluded that the 2- and 4-body terms give a repulsive contribution to the interaction energy, whereas the 3-body terms are attractive. Although the latter are not sufficiently strong to stabilize the Be₃ clusters they do imply a bound state for Be₄ in the region that is close to the nearest neighbour distance in solid beryllium.

(+1)



C.A. 1977 86 N2

Be_3

ommeca 5731

1977

Brueck L. W. et al.

номенк

этапов J. Chem. Phys., 1977
67, N5, 2371-74

Be_3

1977

Received
M.N.

Jordan R. D. et al.
"J. Chem. Phys." 1977, 67,
4027-4037 (errata)

CORR. Erratum:

J. Chem. Phys., 1978, 69(3)



1324

corr. $\text{Be}_2 - \overline{\text{C}}$

Be_3

commerce 5990

1977

Be_4

Be_5

kb. ext.
packers

88: 79240b Nonadditive effects in small beryllium clusters.
Novaro, O.; Kolos, W. (Inst. Fis., Univ. Nac. Auton. Mexico,
Mexico City, Mex.). *J. Chem. Phys.* 1977, 67(11), 5066-9
(Eng). A SCF anal. of few-body contributions to the energy of
 Be_3 , Be_4 and Be_5 clusters is presented. Some nonadditive terms
are decisive for the stability of such clusters. An explicit
evaluation of the nonadditive 5-body interaction is given.



C.A. 1978. 88 n12

Be_3

отмеч 6325

1978

Murrell J. N.

Chem. Phys. Lett.

рассоб. 1978, 55 (1), 1-5...

коэффиц. potential energy surfaces...

Be_3

1979

Dauday J.P. et al.

J. Chem. Phys. 1979, 71(4),
9297-303.

K.B. 0000.
parcourir.

coll. Mg_3 - III

Be_3

1982

Be_3^-

Jordan Kenneth D.,
Simons Jack:

pacem Ei,

nomeru. J. Chem. Phys., 1982,
esperioe. 77, N 10, 5250-5252.

(ee. Be_2^- ; III)

Be_3

Handy N. C.

1984

Faraday Symp. Chem. Soc.,
1984, N 19: Symp. clol.
Electron. Struct. Calc.

meth. and Appl., Cambridge,
12 - 13 Dec., 1984, 17-37.

(cet. H_2O ; III)

Be₃

(Om. 24 134)

1986

105: 85498c Perturbation calculations of the nonadditivity of the exchange-dispersion energy for the beryllium trimer system. Bulski, M.; Chalasinski, G. (Dep. Chem., Univ. Warsaw, 02-093 Warsaw, Pol.). *Chem. Phys. Lett.* 1986, 128(1), 25-30 (Eng). The nonadditivity of the exchange-dispersion energy for the Be trimer in the region of small overlap is calcd. using UCHF wavefunctions and an outer-shell approxn. This effect, unlike in He₃, cannot be neglected even for sepns. twice as large as the nearest-neighbor distance in the Be crystal. The role of various contributions to the total nonadditivity of the interaction energy is discussed.

(recd. parcial)

c. A. 1986, 105, N 10

Be₃

[Om. 23316]

1986

Be₄

Harrison R.J., Hardy N.C.

Hydrogen
cluster,
melted
vacuum

Chem. Phys. lett.,
1986, 123, N 4, 321-326.

блз

1986

7 6 Д121. Роль корреляции электронов в системах Be_n и $\text{Be}_n\text{-H}$ ($n=3, 4, 5$). The effect of electron correlation in the Be_n and $\text{Be}_n\text{-H}$ systems ($n=3, 4, 5$). Rubio J., Illas F., Ricart J. M. «Afinidad», 1986, 43, № 406, 467—468 (англ.; рез. исп., каталон.)

Неэмпирическим методом ССП МО ЛКАО в базисе гауссовых ф-ций $4s4p/4s$, сгруппированном в $2s2p/2s$, с использованием псевдопотенциала и учетом конфигурац. взаимодействия (КВ) исследовано электронное строение систем Be_n и Be_nH ($n=3—5$) в различных состояниях. Структуры моделировали поверхность (0001) металлического Ве и хемосорбцию водорода. Обнаружено, что в ряде случаев ССП и КВ приводят к различным основным состояниям. Оценены энергии взаимодействия водорода с поверхностью Ве и обнаружено, что на нее значительное влияние оказывает структура не только поверхностного, но и следующего слоя атомов Ве.

В. Л. Лебедев

(4) 18

φ. 1987, 18, № 6

Be_n ($n=4, 5$)

B3

(om. 31013)

1988.

Gosavi R.R., Strausz O.P.,

honeycr.

cupbile

Museum.

mpund.

cosmoch.,

ab initio

per cent

Can. J. Chem. 1988, 66,
N 8, 2034-2040.

Be_3

On 34640

1990

Rendell A.P., Lee T.J.,

Korean
Academy
of Chem.
Phys.

J. Chem. Phys. 1990, 92,
N12, 7050 - 7056.

Vibrational frequencies
for Be_3 and Be_4

Be₃

1990

21 Б1036. Вклады трехкратных и четырехкратных возбуждений в связь в кластерах Be. Калибровочные расчеты Be₃. Triple and quadruple excitation contributions to the binding in Be clusters: Calibration calculations on Be₃ / Watts John D., Cernusak Ivan, Noga Jozef, Bartlett Rodney J., Bauschlicher Charles W. (Jr.), Lee Timothy J., Rendell Alistair P., Taylor Peter R. // J. Chem. Phys.—1990.—93, № 12.—С. 8875—8880.—Англ.

Исследованы вклады трехкратных и четырехкратных возбуждений в энергию связи кластера Be₃. Расчеты проведены различными вариантами метода связанных кластеров и ограниченного метода конфигурац. взаимодействия (КВ) с одноконфигурац. исходной волновой ф-цией. Использован базис атомных натуральных орбиталей, аппроксимир. набором сгруппир. гауссовых ф-ций [4s2p1d]. Результаты расчетов сопоставлены с данными полного метода КВ и метода КВ с однократными и

м.п.

X.1991, №21

двукратными возбуждениями по отношению к нескольким исходным конфигурациям. Показано, что метод связанных кластеров с однократными и двукратными возбуждениями не обеспечивает хорошей оценки энергии связи в Вез, однако различные варианты приближенного учета связанных трехкратных возбуждений приводят к достаточно точным результатам; вклады четырехкратных возбуждений малы. А. А. Сафонов

1992

$p +$
 Be_3

У 5 д78. Стабильность одно- и двухзарядных тримеров бериллия Be_3^+ и Be_3^{++} . On the stability of the singly and doubly charged beryllium trimers Be_3^+ and Be_3^{++} / Hogreve H. // Mol. Phys. — 1992. — 76, № 6. — С. 1489—1499. — Англ.

Неэмпирическим методом ССП МО ЛКАО с учетом корреляции электронов методом конфигурац. взаимодействия и частичной оптимизацией экспонент базиса гауссовых ф-ций $13s5p1d/8s5p1d$ исследовано электронное строение Be_3^+ (I) и Be_3^{2+} (II). Рассчитаны адиабатич. поверхности потенц. энергии для основных состояний, спектроскопич. постоянные. Обнаружено, что для I стабильна линейная симметричная форма с длинами связей 2,28 Å и энергией диссоциации 1,16 эВ (${}^2\Sigma_g^+$). Для II обнаружено метастабильное состояние $'\Sigma_0^+$, также линейное симметричное с длинами связей 2,17 Å. Исследование туннельной диссоциации II методом ВКБ показало, что время его жизни очень велико, поэтому можно рассчитывать на эксперим. обнаружение II.

М.Л.

оп 1993, № 5

1992

Be_3^+
 Be_3^{dt}
 Be_3

12 Б1019. О стабильности одно- и двукратно заряженных тримеров бериллия Be_3^+ и Be_3^{2+} . On the stability of the singly and doubly charged beryllium trimers Be_3^+ and Be_3^{2+} /Hogreve H. //Mol. Phys .—1992 .—76 ,№ 6 .—C. 1489—1499 .—Англ.

Методом конфигурац. вз-вия с несколькими исходными конфигурациями рассчитаны потенциальные поверхности основных электронных состояний ионов Be_3^+ и Be_3^{2+} . Найдено, что Be_3^+ имеет линейную равновесную конфигурацию (электронное состояние $X^2\Sigma_g^+$), межъядерное расстояние $R_e = 2,28 \text{ \AA}$ и энергию диссоциации $D_e = 1,16 \text{ эВ}$. Ион Be_3^{2+} метастабилен, локальный минимум энергии, лежащий на 1,44 эВ выше диссоциац. предела $\text{Be}_2^+ + \text{Be}^+$, отвечает линейной симм. конфигурации с $R_e = 2,17 \text{ \AA}$. Получена оценка времени жизни Be_3^{2+} , указывающая на возможность его эксперим. наблюдения.
Библ. 36.

А. А. Сафонов

Х. 1993, N 12

1992

Be_3^+

Be_3^{2+}

117: 198938n On the stability of the singly and doubly charged beryllium trimers Be_3^+ and Be_3^{2+} . Hogreve, H. (Cent. Phys. Theor., CNRS, F-13288 Marseille, Fr.). *Mol. Phys.* 1992, 76, 1489-99 (Eng). Extensive multireference CI calcns. were carried out to generate adiabatic potential energy surfaces for the electron ground state of Be_3^+ and Be_3^{2+} . Resulting stability and other properties are investigated, showing that Be_3^+ is stable in a linear sym. equil. configuration with a bond length $R_e = 2.28 \text{ \AA}$ and dissociation energy $D_0 = 1.16 \text{ eV}$, the assocd. electronic state being $^2\Sigma_g^+$. The doubly charged system Be_3^{2+} is metastable due to relatively large and wide energy barriers. The corresponding local energy min. occurs also in a linear sym. geometry with $R_e = 2.17 \text{ \AA}$, but is unbound by 1.44 eV. A WKB est. for the tunnelling dissociation shows that the lifetime of Be_3^{2+} is sufficiently long to allow its exptl. observation.

meinem
Frieden
~~im Krieg~~,
De

C. A. 1992, 117, N 20

2 +
Be3

1994

120: 331617n Polyatomic molecules without electron-pair bonds:
high-spin trigonal, tetrahedral, and octahedral lithium clusters.
Glukhovtsev, Mikhail N.; Schleyer, Paul v. R. (Inst. Org. Chem.,
Friedrich-Alexander Univ. Erlangen-Nuernberg, D-8520 Erlangen,
Germany). *Isr. J. Chem.* 1994, 33(4), 455-66 (Eng). Bound polyat.
mols. without any spin-paired valence electrons are exemplified by
lithium clusters in high-spin states. Three unpaired valence
electrons are able to bind the (4A_1) quartet states of Li₃ and of Li₄⁺
in trigonal (D_{3h}) geometries. The tetrahedral Li₄ and Li₅⁺ (5A_1)
quintet state structures illustrate bound mols. with four unpaired
valence electrons. Five, six, and seven spin-uncoupled valence
electrons bind the square pyramidal Li₅(6B_1) structure, the Li₆($^7A_{2u}$)
distorted octahedral structure, and the Li₆-($^8A_{1g}$) octahedral (O_h)
octuplet, resp. However, these high-multiplicity structures are only
local min.; forms with lower spin states are more favorable energetically.
Other high symmetry, high multiplicity clusters, e.g., triangular Be₃⁺
($^6A_1'$), also have pos. atomization energies. The results demonstrate
that chem. bonding in multiatom species does not require spin-coupling.

(6 A₁)

(6)



C.A. 1994, 120, N 26

42 86

$\text{Li}_3^+ ({}^4A_1)$

$\text{Li}_4^+ ({}^4A_1)$

$\text{Li}_4^- ({}^5A_1)$

$\text{Li}_5^+ ({}^5A_1)$

$\text{Li}_6^- ({}^7A_{2u})$ (cmykunyka)

$\text{Li}_6^- ({}^8A_{1g}) - \cdot -$

X₃

1994

X-Wel-jen.

Microfilm

(CERKMP)

122: 145780b High-resolution spectroscopic studies of alkaline earth triatomic molecules. Scurlock, Christopher Todd (Arizona State Univ., AZ USA). 1994. 145 pp. (Eng). Avail. Univ. Microfilms Int., Order No. DA9424152. From *Diss. Abstr. Int. B* 1994, 55(4), 1455.

(cell. spec.)

C.A. 1995, 122, N 12

[09.40469]

2000

F: Be3

P: 3

133:313925 Nature of binding in the alkaline-earth clusters: Be3, Mg3, and Ca3. Kaplan, Ilya G.; Roszak, Szczepan; Leszczynski, Jerzy Instituto de Investigaciones en Materiales, Universidad Nacional Autonoma de Mexico Mexico City 04510, Mex. J. Chem. Phys., 113(15), 6245-6252 (English) 2000. The authors studied the interaction energy and its many-body decompr. for Ben, Mgn, and Can ($n=2,3$) clusters in a broad distance interval at the SCF and MP4 levels of

theory. The only stabilization factor in the dimers is the dispersion force; thus, the alk.-earth dimers can be attributed to the van der Waals mols. The trimers are stabilized by the two-body localized dispersion forces and three-body delocalized exchange forces. The binding in the alk.-earth trimers has a mixed phys. (van der Waals) and chem. (nonadditive exchange) nature. An NBO population anal. reveals a relatively large p-population in all clusters. A surprisingly large p-population at the MP4 level was also obtained for the isolated atoms.