

BH-



BH-

#Y-5659

1974

Blustein P. H, Linnet J.W.,

M.H; T;

J. Chem. Soc. Faraday Trans.,  
1974., Part 2, 70, N5, 826-36.

(crys.  $\text{Li}_2^+$ ;  $^{111}$ )

BH

\*43-8282

1975

Gripping Karen M.  
Simons Jack.

(J, He, u.n)

"J. Chem Phys" 1975, 62,  
n2, 535-540 (ausw)  
(see BH; III)

1978

 $BH^-$  $AlH^-$  $(A_e^-, \gamma)$ (42)  $AlH^-$ 

загружено

21.04.1978

8 Б21. Исследования эффектов электронной корреляции методами ПНО—КВ и ПСЭП. VI. Сродство к электрону двухатомных гидридов ~~второго и третьего~~ периодов и спектроскопические постоянные их отрицательных ионов. Rosmus Pavel, Meyer Wilfried. PNO—CI and CEPA studies of electron correlation effects. VI. Electron affinities of the first-row and second-row diatomic hydrides and the spectroscopic constants of their negative ions. «J. Chem. Phys.», 1978, 69, № 6, 2745—2751 (англ.)

В рамках приближений конфигурац. взаимодействия с разл. по псевдонатуральным орбиталям (ПНО—КВ) и связанных электронных пар (ПСЭП) проведены расчеты величин сродства к электрону двухатомных гидридов АН элементов 1-го и 3-го периодов и определены спектроскопич. постоянные для основных электронных состояний соотв-щих отриц. молек. ионов  $AH^-$ . Использованы базисные наборы, составленные из функций  $s$ -,  $p$ -,  $d$ - и  $f$ -типа, дополненные диффузными орбиталями. Отмечено, что результаты расчетов методом

ССП сопоставлены базисными наборами близки к артификационному пределу. Сопоставление определенных в ПСЭП величин сродства к электрону с эксперим. данными показывает, что погрешность теор. расчета находится в пределах 0,15—0,35 эв. Спектроскопич. постоянные молек. ионов определены по энергиям, рассчитанным в 5—7 точках около положения равновесия. Отмечено, что погрешность ПСЭП для энергии диссоциации составляет 0,2 эв для атомов 2-го периода и 0,1 эв для атомов 3-го периода. Рассчитаны факторы Франка—Кондона для процессов  $\text{AH}^- \rightarrow \text{AH}$ . При сопоставлении эксперим. и теор. результатов сделано заключение о правильности отнесения эксперим. фотоэлектронных спектров. Однако, в большинстве случаев неправильно определены знаки изменений равновесных межъядерных расстояний при ионизации и присоединении электрона. Ожидается, что ранее не наблюдавшиеся молек. ионы  $\text{BH}^-$  и  $\text{AlH}^-$  являются стабильными со значениями Пт ионизации порядка 0,15 эв.

А. В. Немухин

Bf4-

1979

Silesi B.

J. chem. phys. et phys. chim. biol.,  
1979, 70, n° 1, 21-25.

Clerm.

(em.  $\text{CO}_2$ ;  $\underline{\text{III}}$ )

BH

1980

Yug L, et al.

K. -W.  
Pach. 2;  
M. Chayen

Theor. chim. acta, 1980,  
57, N.2, 131-44

coll. FH-17