

[本期目录](#) | [下期目录](#) | [过刊浏览](#) | [高级检索](#)[\[打印本页\]](#) [\[关闭\]](#)**论文****配体数与电子化物的一阶超极化率的碱金属原子序数依赖性**徐红亮¹, 李志儒¹, 吴迪¹, 陈巍², 于广涛², 王钦¹

1. 吉林大学理论化学研究所, 理论计算化学国家重点实验室, 长春 130021;
2. 日本九州大学分子材料学院, 福冈816-8580

摘要:

用MP2方法得到单配位电子化物M—X(M=Li, Na, K; X=NH₃, NCH, HF)和二配位电子化物M—(FH)₂(M=Li, Na, K)的几何结构。使用高水平的QCISD/6-311++G(3df, 3pd)计算了它们的一阶超极化率 β_0 。在单配位的电子化物中, 单调的一阶超极化率的碱金属原子序数依赖性未表现出来, 而二配位电子化物 M—(FH)₂(M=Li, Na, K)的 β_0 值随着碱金属原子序数的增加而增加, 这与文献报道的四配位相关体系的情况一致。这表明, 电子化物中配位数与一阶超极化率碱金属原子序数依赖性相关。

关键词: 电子化物 依赖性 超极化率**Whether the Coordination Number Influence Dependence of Static First Hyperpolarizability on the Atomic Number of Alkali Metal**XU Hong-Liang¹, LI Zhi-Ru^{1*}, WU Di¹, CHEN Wei², YU Guang-Tao², WANG Qin¹

1. State Key Laboratory of Theoretical and Computational Chemistry, Institute of Theoretical Chemistry Jilin University, Changchun 130021, China;
2. Department of Molecular and Material Sciences, Faculty of Engineering Sciences, Kyushu University, Fukuoka 816-8580, Japan

Abstract:

Using the MP2 method, the optimized structures of the one-coordination M—X(X=NH₃, NCH, HF) and two-coordination M—(FH)₂(M=Li, Na, K) with all real frequencies were calculated. Further, their static first hyperpolarizabilities(β_0) were studied by QCISD/6-311++G(3df, 3pd) level. The dependence of β_0 on the atomic number of alkali metal(M) is not monotonic in these one-coordination electrides. However, the dependence of β_0 value on the atomic number of alkali metal was observed in the two-coordination electrides M—(FH)₂(M=Li, Na, K), the dependence is accorded with that of reported four coordination related systems. These results show that the dependence of β_0 value on the atomic number of alkali metal is related to coordination number.

Keywords: Electride Dependence Hyperpolarizability

收稿日期 2008-03-10 修回日期 网络版发布日期 2009-04-10

DOI:**基金项目:**

国家自然科学基金(批准号: 20573043, 20773046, 20503010)和日本科学技术振兴会资助。

通讯作者: 李志儒, E-mail: lzs@jlu.edu.cn

作者简介:**参考文献:**

1. Eaton D. F.. Science[J], 1991, 253: 281—287
2. Cheng W. D., Xiang K. H., Pandey R., et al.. J. Phys. Chem. B[J], 2000, 104: 6737—6742

扩展功能**本文信息****Supporting info**[PDF\(247KB\)](#)[\[HTML全文\]](#)[\\${{article.html_WenJianDaXiao}}KB](#)[参考文献\[PDF\]](#)[参考文献](#)**服务与反馈**[把本文推荐给朋友](#)[加入我的书架](#)[加入引用管理器](#)[引用本文](#)[Email Alert](#)[文章反馈](#)[浏览反馈信息](#)**本文关键词相关文章**[► 电子化物](#)[► 依赖性](#)[► 超极化率](#)**本文作者相关文章**[► 徐红亮](#)[► 李志儒](#)[► 吴迪](#)[► 陈巍](#)[► 于广涛](#)[► 王钦](#)**PubMed**[Article by Xu G. L.](#)[Article by Li Z. R.](#)[Article by Wu D.](#)[Article by Chen W.](#)[Article by Yu G. T.](#)[Article by Wang Q.](#)

3. Ichida M., Sohda T., Nakamura A.. J. Phys. Chem. B[J], 2000, 104: 7082—7084
4. Geskin V. M., Lambert C., Brédas J. L.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2003, 125: 15651—15658
5. Nakano M., Fujita H., Takahata M., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2002, 124: 9648—9655
6. Long N. J., Williams C. K.. Angew. Chem. Int. Ed.[J], 2003, 42: 2586—2617
7. Kirtman B., Champagne B., Bishop D. M.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2000, 122: 8007—8012
8. Marder S. R., Torruellas W. E., Blanchard-Desce M., et al.. Science[J], 1997, 276: 1233—1236
9. Avramopoulos A., Reis H., Li J., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2004, 126: 6179—6184
10. Li Y., Li Z. R., Wu D., et al.. J. Phys. Chem. B[J], 2004, 108: 3145—3148
11. Chen W., Li Z. R., Wu D., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2005, 127: 10977—10981
12. Chen W., Li Z. R., Wu D., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2006, 128: 1072—1073
13. Jing Y. Q., Li Z. R., Wu D., et al.. Chem. Phys. Chem.[J], 2006, 7: 1759—1763
14. Chen W., Li Z. R., Wu D., et al.. J. Phys. Chem. B[J], 2005, 109: 601—608
15. Xu H. L., Li Z. R., Wu D., et al.. J. Am. Chem. Soc.[J], 2007, 129: 2967—1970
16. SUN Xiao-Ying(孙晓颖), LI Zhi-Ru(李志儒), WU Di(吴迪), et al.. Chem. J. Chinese Universities(高等学校化学学报)[J], 2007, 28(6): 1110—1112
17. Frisch M. J., Trucks G. W., Schlegel H. B., et al.. Gaussian 03, Revision B03[CP], Wallingford CT: Gaussian Inc., 2004
18. Oudar J. L., Chemla D. S.. J. Chem. Phys.[J], 1977, 66: 2664—2668

本刊中的类似文章

文章评论

序号	时间	反馈人	邮箱	标题	内容
				META http-equiv=Content-Type content="text/html; charset=unicode" Appreciation for the star heels	

Copyright 2008 by 高等学校化学学报