# محاسبات پتانسیل کامل جابهجایی تشدید مغناطیسی هستهای ترکیبات پروسکایت تیتانیوم برمبنای روش امواج تخت بهبود یافته

نعمت اللهی ، جواد <sup>۱</sup> ؛ جلالی اسد آبادی، سعید<sup>۱</sup> ؛ قاسمی ، زهر ۱<sup>۱</sup> ؛ فولادی اردکانی ، مهدی <sup>۱</sup>

### چکیدہ

جابهجایی شیمیایی تشدید مغناطیسی هسته ای اکسیژن <sup>17</sup>0 در ترکیبات پروسکایت تیتانیوم گروه دوم جدول تناوبی با استفاده از روش تمام الکترونی بر پایه امواج تخت بهبود یافته خطی محاسبه و با مقادیر تجربی مقایسه شدهاست. همچنین نتایج با محاسبات بر مبنای شبه پتانسیل مقایسه شدهاند. محاسبات نشان دهنده تغییر استحفاظ مغناطیسی به اندازه ۲۰۰ppm در این دسته از ترکیبات میباشند. بررسی های ما نشان میدهند که روش پتانسیل کامل تمام الکترونی جدید با استفاده از رهیافت پتانسیل تبادلی mBJ نتایج به مراتب نزدیکتری با داده های تجربی نسبت به محاسبات بر مبنای شبه پتانسیل ها به دست می دهند.

## Full-Potential Nuclear Magnetic Resonance Chemical Shift Calculations of Titanium Perovskites Compounds based on APW Method

#### Nematollahi, Javad<sup>1</sup>; Jalali Asadabadi, Saeid<sup>1</sup>; Ghasemi, Zahra<sup>1</sup>; Fuladi Ardakani, Mehdi<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Department of Physics, University of Isfahan, Isfahan

#### Abstract

The NMR chemical shift has been obtained from solid-state DFT calculations within the full-potential all electron linear augmented-plane-waves (LAPW) approach for <sup>17</sup>O-sites in titanium perovskites based materials and compared with experimental values. Our results show that the NMR shielding varies across the series by approximately 200 ppm. Our full optional results are in better agreement than those of the pseudopotential results as compared with the experimental values.

PACS No., 76.60, 71.15,

القایی و در نتیجه میدان القایی به شدت وابسته به ساختار اتمی و الکترونی ماده مورد بررسی هستند، اندازه گیری های NMR اطلاعاتی در این خصوص به ما میدهند. امروزه، تشدید مغناطیسی هستهای به طور معمول برای مطالعه ساختار مولکولها و جامدات استفاده می شود. تا کنون چندین روش محاسبه ابتدا به ساکن جابه جایی شیمیایی NMR برای مولکولها و جامدات ارایه شده

#### مقدمه

جابهجایی شیمیایی تشدید مغناطیسی هستهای (NMR) روش آزمایشگاهی پر کاربردی در تشخیص ساختار شیمیایی مواد میباشد. آزمایشهای NMR میدان القایی را در مکان هسته با سنجش انرژیهای گذار مربوط به جهت گیری اندازه حرکت مغناطیسی هستهای اندازه گیری میکنند[۱]. از آنجا که جریان

$$\vec{B}_{ind}(\vec{R}) = \frac{1}{c} \int d^{3}r \vec{j}_{ind}(\vec{r}) \times \frac{\vec{R} - \vec{r}}{\left|\vec{R} - \vec{r}\right|^{3}},$$
(Y)

همان طور که از رابطه (۲) قابل مشاهده است، چگالی جریان القایی  $(\bar{r})_{ind}$  کلید حل مساله میباشد. در مواد غیر مغناطیسی و عایق، تنها حرکت اوربیتالی الکترونها متأثر از میدان مغناطیسی می باشد که این الکترونها در چگالی جریان القایی شرکت میکنند. هامیلتونی تک ذره در حضور میدان مغناطیسی به شکل زیر خواهد بود:

$$H = \frac{1}{2} \left[ \vec{p} + \frac{1}{c} \vec{A}(\vec{r}) \right]^2 + V(\vec{r}), \qquad (7)$$

 $\vec{A}(\vec{r})$  عملگر تکانه،  $(\vec{r})$  پتانسیل مؤثر تک ذره و  $(\vec{r})$  پ پتانسیل برداری مربوط به میدان مغناطیسی خارجی به صورت پتانسیل برداری مربوط به میدان مغناطیسی خارجی به عنوان وردش مرتبه اول مقدار چشمداشتی عملگر جریان نسبت به میدان خارجی محاسبه می شود. عملگر جریان در حضور میدان مغناطیسی در پیمانه کولن به شکل زیر است:

$$\begin{split} \vec{J}(\vec{r}') &= \vec{J}^{p}(\vec{r}') + \vec{J}^{d}(\vec{r}'), \\ \vec{J}^{p}(\vec{r}') &= -\frac{\vec{p} \left| \vec{r}' \right\rangle \langle \vec{r}' \left| + \left| \vec{r}' \right\rangle \langle \vec{r}' \right| \vec{p}}{2}, \\ \vec{J}^{d}(\vec{r}') &= -\frac{\vec{B} \times \vec{r}'}{2c} \left| \vec{r}' \right\rangle \langle \vec{r}' \right|, \end{split}$$

$$\tag{E}$$

که  $\vec{J}^{p}$  و  $\vec{J}^{p}$  به ترتیب عملگرهای جریان پارامغناطیس و دیامغناطیس هستند. بر اساس نظریه تابعی چگالی، چگالی جریان کل به صورت مجموع مقادیر چشمداشتی عملگر جریان اعمال شده بر حالتهای اشغال شده کان-شم محاسبه می شود. پس از کاربرد قاعده جمع f تعمیم یافته و مدوله کردن عملگر مکان [۷] جریان القایی را می توان به شکل زیر نوشت:

$$\vec{j}_{ind}(\vec{r}') = \lim_{q \to 0} \frac{1}{2q} \left[ \vec{S}(\vec{r}',q) - \vec{S}(\vec{r}',-q) \right], \qquad (\circ)$$

که در آن (r',q) یه کمک توابع موج بلاخ و تابع گرین به شکل زیر تعریف شده است:

 $\vec{\mathbf{S}}(\vec{r}',q) = \frac{1}{cN_{\vec{k}}} \sum_{\alpha=x,y,z} \sum_{o,\vec{k}} \operatorname{Re}\left[\frac{1}{i} \left\langle u_{o,\vec{k}}^{(0)} \middle| J_{\vec{k},\vec{k}+q_{\alpha}}^{p}(\vec{r}') G_{\vec{k}+q_{\alpha}}(\varepsilon_{0}) \vec{B} \times \hat{u_{i}} \vec{v}_{\vec{k},\vec{k}+q_{\alpha}} \middle| u_{o,\vec{k}}^{(0)} \right\rangle\right].$  ((1))

اند[٢،٣]. اين روشها –حداقل براي جامدات– ساختار الكتروني را بر اساس نظریه تابعی چگالی حل کرده اند. ولی در اکثر آنها از روش اختلالی برای ایجاد جریان استفاده شده است[٤]. هدف این پژوهش محاسبه و بررسی روش تمام الکترونی برای محاسبه جابهجایی شیمیایی NMR در جامدات است که بر مبنای نظریه تابعی چگالی و امواج تخت بهبود یافته میباشد[٥]. نمونه های انتخاب شده جهت محاسبه، تركيبات پروسكايت تيتانيوم گروه دوم جدول تناوبي (A = Mg, Ca, Sr, Ba) ATiO<sub>3</sub> مىباشىند. مشاهده شد با وجود ساختار شيميايي يكسان استحفاظ شيميايي اکسیژن در حدود ۲۰۰ppm بین این ترکیبات تغییر میکند. ساختار پروسکایت یکی از مهمترین مواد در فناوری است که خواص فیزیکی جالب زیادی دارد[7]. ساختار ایدهآل پروسکایت (مانند SrTiO3) دارای تقارن مکعبی میباشد. بسیاری از مواد پروسکایت در دمای اتاق تقارن مکعبی ندارند، اما با افزایش دما دارای تقارن مکعبی میشوند. در تقارن مکعبی تمام اکسیژن ها همارز یکدیگر هستند، اما با کاهش تقارن تعداد اکسیژنهای ناهمارز افزایش مییابد. پیش از بیان نتایج رویکرد استفاده شده برای محاسبه استحفاظ تشدید مغناطیسی هسته ای را شرح میدهیم. این روش بر اساس نظریه پاسخ خطی که به طور گسترده در محاسبات NMR استفاده می شود می باشد [۳و۷]. این رهیافت توسط لاسكوفسكى و بلاها با پتانسيل كامل تمام الكتروني تطبيق داده و در كد WIEN2k وارد شده است[٥].

جریان القایی در نظریه تابعی چگالی و در پایه امواج تخت

برای یک میدان مغناطیسی خارجی کوچک، رابطهای خطی بین میدانهای القایی و خارجی برقرار است:

$$\vec{B}_{ind}(\vec{R}) = -\sigma(R)\vec{B}, \qquad (1)$$

که در آن  $\ddot{\sigma}$  تانسور جابهجایی شیمیایی است. برای محاسبه میدان القایی  $\vec{B}_{ind}$  به وسیله میدان خارجی  $\vec{B}$ ، قانون بیوساوار را به کار می گیریم:

در روش امواج تخت بهبود یافته [۸] سلول واحد به دو بخش کرات اتمی با مرکزیت هسته ها  $S_{\alpha}$  و ناحیه بین اتمی تقسیم میشوند. در ناحیه بین اتمی توابع پایه امواج تخت هستند که با ترکیبی خطی از هماهنگهای کروی ضرب در توابع شعاعی در هر کره اتمی بهبود یافتهاند. این نکته برای هر کمیت دیگری که با توابع موج محاسبه میشود (چگالی بار) نیز برقرار است. لاسکوفسکی و بلاها پیرو روش APW، چگالی جریان القایی را به صورت سریهای فوریه در ناحیه بین اتمی و بسط هماهنگهای کروی درون کرات به صورت زیر معرفی کردند [٥]:

$$\vec{j}_{ind}(\vec{r}) = \begin{cases} \sum_{\vec{G}} \operatorname{Re}\left[\vec{j}_{\vec{G}}e^{i\vec{G}.\vec{r}}\right], & r \in I, \\ \sum_{lm} \operatorname{Re}\left[\vec{j}_{lm}^{\alpha}(r)Y_{lm}(\hat{r})\right], & r \in S_{\alpha}, \end{cases}$$

که  $\overline{j}_{G}$  ضرایب فوریه و  $\prod_{m}^{\alpha} \overline{j}_{m}$  توابع شعاعی هستند که تنها به فاصله از هسته  $\alpha$  بستگی دارند. در نهایت، میدان مغناطیسی القایی کل در هسته  $\alpha$  به کمک رابطه (۲) و انتگرال گیری از چگالی جریان با استفاده از روش وینرت [۹] به صورت زیر بدست می آید:

$$\vec{B}_{ind}^{\alpha}(\vec{R}_{\alpha}) = \vec{B}_{ind}^{PW,\alpha}(\vec{R}_{\alpha}) + \vec{B}_{ind}^{S,\alpha}(\vec{R}_{\alpha}), \qquad (\Lambda)$$

که در آن ( $\vec{\mathbf{R}}_{\alpha}$  و ( $\vec{\mathbf{R}}_{\alpha}$ ) به ترتیب میدان مغناطیسی القایی بخش کروی و امواج تخت میباشند. اکنون با محاسبه میدان مغناطیسی القایی و بااستفاده از رابطه (۱) می توان جابه جایی شیمیایی را محاسبه کرد.

#### روش محاسبه

در بخشهای قبل به بررسی تحلیلی روابط پرداخته شد. به منظور اعتبار سنجی روش محاسباتی جدید که بر مبنای امواج تخت بهبود یافته است، جابهجایی شیمیایی همسان گرد محاسبه شده از روش مذکور با داده های تجربی مقایسه شدهاند. برای این منظور از کد محاسباتی تمام الکترونی WIEN2k استفاده شد[۱۰]. محاسبات ب

تقریب شیب تعمیم یافته PBE-GGA انجام شد. بعلاوه از پتانسیلهای تبادلی بکه جانسون (BJ) و TB-mBJ نیز در محاسبات

جدول ۱ : گروه فضایی همراه با استتار شیمیایی <sup>IBB</sup> محاسبه شده با تقریب پتانسیل mBJ برای <sup>17</sup>O . نتایج آزمایشگاهی چینج کر مقابل ماده شاخص H2O اندازه گیری شده اند[۱۲]. جابهجایی شیمیایی <sup>IBB</sup> را برازش داده های حاصل از محاسبات با نتایج آزمایشگاهی در نمودار شکل (۱) بدست آمده اند. تمام کمیتها بر اساس ppm هستند.

	Space group	$\sigma^{^{mBJ}}_{_{iso}}$	$\delta^{\scriptscriptstyle mBJ}_{\scriptscriptstyle iso}$	$\sigma^{\scriptscriptstyle GIPW}_{\scriptscriptstyle iso}$	$\delta^{ ext{exp}}_{ ext{iso}}$
	group			[1٣]	
MgTiO <sub>3</sub>	$R\overline{3}$	-17/87	٣٨٧/٩٧		۳۹۸/۰
CaTiO <sub>3</sub>	$Pm\overline{3}m$	-29/1.	270/32		
CaTiO	Dhum	A & / <b>) 7</b>	< < \//\ 7		66
Carlos	1 Diun	-////	22 1/1 1		22/1/4
		-V0/WA	227/97		223/2
SrTiO <sub>3</sub>	$Pm\overline{3}m$	$-\Lambda \mathbf{J}/\Lambda \mathbf{Y}$	٤٥٣/•١	291/70	٤٦٥/٠
BaTiO <sub>3</sub>	$Pm\overline{3}m$	-170/90	021/17	07./07	
BaTiO <sub>3</sub>	P4mm	-1157/5.	٥٣٧/٧٤	0£1/£9	072/•
		-121/17	017/27	٥٣٢/٢٣	٥٢٣/٠



شکل ۱ : رابطهی بین جابهجایی شیمیایی تجربی با استحفاظ مغناطیسی محاسبه شده با تابعی های BJ ،PBE و mBJ (بر حسب ppm) برای <sup>17</sup>O همراه با برازش خطی مربوط به آنها. داده های تجربی از مراجع ۱۲ و ۱۳ استخراج شدهاند.

## مرجعها

- C. M. Grant and R. K. Harris, "Encyclopedia of NMR, (Wiley, New York, 1996).
- [Y] T. Helgaker, M. Jaszuński, and K. Ruud, "Ab Initio Methods for the Calculation of NMR Shielding and Indirect Spin–Spin Coupling Constants," *Chem. Rev.*, **99**, No. 1, (1999) 293–352.
- [٣] F. Mauri, B. Pfrommer, and S. Louie, "Ab Initio Theory of NMR Chemical Shifts in Solids and Liquids.," *Phys. Rev. Lett.*, **77**, No. 26, (1996) 5300–5303.
- [٤] W. Kohn and L. J. Sham, "Self-Consistent Equations Including Exchange and Correlation Effects," *Phys. Rev.*, **140**, No. 4A, (1965) A1133–A1138.
- [o] R. Laskowski and P. Blaha, "Calculating NMR chemical shifts using the augmented plane-wave method," *Phys. Rev. B*, 89, No. 1, (2014) 014402.
- [7] F. Dogan, H. Lin, M. Guilloux-Viry, and O. Pena, "Focus on properties and applications of perovskites," *Science and Technology* of Advanced Materials, 16, (2015), 0301.
- [v] C. Pickard and F. Mauri, "All-electron magnetic response with pseudopotentials: NMR chemical shifts," *Phys. Rev. B*, 63, No. 24, (2001) 245101.
- [A] D. J. Singh, Planewaves, Pseudopotentials and the LAPW Method, 2nd ed. Springer, New York, (2006).
- [9] M. Weinert, "Solution of Poisson's equation: Beyond Ewald type methods," J. Math. Phys., 22, (1981) 2433.
- [11] P. Blaha, K. Schwarz, G. K. H. Madsen, D. Kvasnicka, and J. Luitz, WIEN2k, "An augmented plane wave+local orbitats program for calculating crystal properties," *Techn. Univ. Wien, Austria*, (2001).
- [11] Anmin Zheng, Shang-Bin Liu, and Feng Deng, "<sup>19</sup>F Chemical Shift of Crystalline Metal Fluorides: Theoretical Predictions Based on Periodic Structure Models", J. Phys. Chem. C, 113, (2009) 15018– 15023.
- [17] G. L. Turner, S. E. Chung, and E. Oldfield, "Solid-state oxygen-17 nuclear magnetic resonance spectroscopic study of the group 11 oxides," *Journal of Magnetic Resonance*, 64, (1985) 316.
- [17] T. J. Bastow, P. J. Dirken, M. E. Smith, and H. J. Whitfield, "Factors controlling the 17O NMR chemical shift in ionic mixed metal oxides," *The Journal of Physical Chemistry*, **100**, (1996) 18539.

استفاده شد. انرژی جداسازی بین حالتهای ظرفیت و هسته Ry ۰/۰ و <sup>۱</sup> -۱۲ (au) و G<sub>max</sub> = ۱۲ (au) و ۲/۰ و −۲/۰ برابر با  $^{1/7}$  (Ry) و تعداد نقاط k بهبنه سازی RMT<sub>max</sub>K<sub>max</sub> شده برابر ۱۰۰۰ انتخاب شد. در مقایسه با محاسبات حالت یایه، محاسبه تشديد مغناطيسي هستهاي به تعداد اوربيتالهاي موضعي اضافی (NMR-LO) بیشتری نیاز دارد. بدین منظور این مقدار برابر با ۱۵ در نظر گرفته شد. از آنجا که در طبف تجربی تشدید مغناطیسی هسته ای، استحفاظ شیمیایی را نمی توان مستقیماً اندازه گیری کرد و کمیت قابل اندازه گیری جابهجایی شیمیایی می باشد جهت مقایسه داده های اندازهگیری شده از تجرب با داده های محاسبه شده رابطه بين اين دو كميت به صورت تعریف می شود[۱۱]. در شکل ۱ اسـتحفاظ  $\delta(\vec{R}) = \sigma_{ref} - \sigma(\vec{R})$ مغناطیسی محاسبه شده (٥) با مقدار تجربی جابهجایی شیمایی (δ) مقایسه شده است. نمودارهای کوچکتر روند تغییرات جابهجایی شـيمايي تجربـي و محاسـباتي و همچنـين اسـتحفاظ مغناطيسـي محاسبه شده را با رهیافت mBJ نشان میدهد. نتایج نشان میدهـد که با وجود ساختار شیمیای یکسان در این مواد استحفاظ مغناطیسی با افزایش عدد اتمی فلز قلیایی خاکی کاهش مییابد. با استفاده از داده های تجربی و برازش خطی آنها با استحفاظ  $\sigma = 272.3 - 1.17\delta$  الطلب خطبی  $\sigma = 272.3 - 1.17\delta$ GGA برای جابه جایی شیمیایی نظری با رهیافت  $R^2 = 0.956$ به دست آمد. شیب نمودار بدست آمده توافق خوبی با محاسبات قبل دارد[٥]. با این حال، نتایج ما نشان میدهـد هنگامی کـه از پتانسیل تبادلی mBJ استفاده کنیم شیب نمودار برابر ۰/۹۹۰-خواهد شد که به مقدار ایدهآل ۱- نزدیکتر می باشد.

## نتيجه گيرى

مقایسه مقادیر محاسبه شده جابهجایی شیمیایی با نتایج تجربی و محاسباتی بر مبنای شبه پتانسیل ها نشان دادند که محاسبات بر مبنای پتانسیل کامل تمام الکترونی تطابق به مراتب بهتری با تجربه دارند. نتایج نشان دادند استحفاظ شیمیایی پروسکایتهای تیتانیوم محاسبه شده با پتانسیل تبادلی mBJ نسبت به پتانسیلهای BBF و BJ به مقدار ایدهآل نزدیکتر هستند. همچنین طبق دادههای بدست