Research Paper

Calculation of Electronic Structure and Energy band of InP in Nanowire and Bulk and Using Pseudopotential¹

Hamdollah Salehi^{*2}and Hossein Tolabinejad³

Received: 2020.12.03 Revised: 2021.04.29 Accepted: 2021.06.15

Abstract

In this paper, electronic and structural properties such as lattice constant, energy band structure, and density of states of InP in bulk and nanowire are calculated. The calculations have been performed using the Pseudopotential method in the framework of density functional theory (DFT) with local density approximation (LDA), and generalized gradient approximation (GGA) by Quantum Espresso package. The results show a direct bandgap of 1.4 eV at the Γ point in the Brillouin zone and have not cut the Fermi level, with a good agreement with the available experimental results. Also, band structure in nanowires of about 1.49 eV was calculated, which shows an increased bulk state. The calculated results show good agreement with the available experimental results.

Keywords: *InP, Density Functional Theory (DFT), Pseudo-Potential, Compressibility, Band Structure, Nanowires.*

³M. Sc. Graduated, Department of physics, Faculty of Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran. Email:h-toulabi@scu.ac.ir





¹ DOI: 10.22051/ijap.2022.34219.1181

² Associate Professor, Department of physics, Faculty of Science, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran. (Corresponding Author). Email: Email: salehi_h@scu.ac.ir

مقالة پژوهشى

محاسبهٔ ساختار الکترونی و نوارهای انرژیInP در حالت نانوسیم و انبوهه به روش شبه پتانسیل ^۱

حمداله صالحي*7 و حسين طولابي نژاد^۳

تاریخ دریافت: ۱۳۹۹/۰۹/۱۳ تاریخ بازنگری: ۱۴۰۰/۰۲/۰۹ تاریخ پذیرش: ۱۴۰۰/۰۳/۲۵ فصلنامهٔ علمی فیزیک کاربردی ایران دانشکدهٔ فیزیک، دانشگاه الزهرا سال دوازدهم، پیاپی ۳۰، پاییز ۱۴۰۱ صص ۶۲ – ۷۵

چکیدہ:

در این مقاله ویژگیهای الکترونی و ساختاری از جمله ثابتهای شبکه، ساختار نوارهای انرژی و چگالی حالتهای Inp در حالت انبوهه و نانوسیم محاسبه و مورد بررسی قرار گرفته است. محاسبات با استفاده از روش شبه پتانسیل در چارچوب نظریهٔ تابعی چگالی (DFT) و با استفاده از نرم افزار کوانتوم اسپرسو با تقریبهای چگالی موضعی (LDA) و تقریب گرادیان تعمیم یافته (GGA) صورت گرفته است. نتایج به دست آمده نشان می دهد که نوارهای انرژی سطح فرمی را قطع نکرده و دارای یک شکاف انرژی به اندازه ۱/۴ الکترون ولت در نقطه آ در منطقه بریلوین می باشد که ساز گاری خوبی با نتایج تجربی دارد. همچنین شکاف نواری در حالت نانوسیمها حدود ۱/۹ الکترون ولت به دست آمد که نسبت به شکاف نواری در

واژگان كليدى: InP، نظريهٔ تابعى چگالى، شبه پتانسيل، تراكمپذيرى، ساختار نوارى، نانوسيم.

¹ DOI: 10.22051/ijap.2022.34219.1181

^۲دانشیار، گروه فیزیک، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران. (نویسندهٔ مسئول). Email: salehi_h@scu.ac.ir ۳دانش آموختهٔ کارشناسی ارشد، گروه فیزیک، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران.Email: h-toulabi@scu.ac.ir





۱. مقدمه
 اینیدیوم فسفید یک ترکیب غیر آلی با فرمول InP میباشد. جرم ملکولی این ترکیب ۲۰۸٬۸۰ گرم بر مول و نقطه ذوب آن ۱۰۷۰ درجهٔ سانتیگراد میباشد. این ترکیب در دمای ۳۰۰ کلوین در فاز مکعبی مرکز سطحی و دارای ساختار بلندروی با گروه فضایی (216) F43 m میباشد که شکاف مکعبی مرکز سطحی و دارای ساختار بلندروی با گروه فضایی (216) F43 m میباشد که شکاف مستقیم ۱۳۴۴ الکترون ولت دارد [۱۰۲] . ضریب شکست تجربی این ترکیب ۱۳/۱۳ است [۳]. به دلیل مستقیم ۱۳۴۴ الکترون ولت دارد [۱۰۲] . ضریب شکست تجربی این ترکیب ۱۳/۱۳ است [۳]. به دلیل مستقیم ۱۳۴۴ الکترون ولت دارد [۱۰۲] . ضریب شکست تجربی این ترکیب ۱۳/۱۳ است [۳]. به دلیل ویژگیها و کاربردهای فراوان این ماده در الکترونیک، الکترواپتیک، نانوفناوری و سایر رشتهها پژوهش های تجربی بسیاری بر روی آن انجام شده است. به دلیل سرعت بالای الکترونهای این ترکیب در الکترونیای ایزار پژوهش های تجربی بسیاری بر روی آن انجام شده است. به دلیل سرعت بالای الکترونهای این ترکیب در الکترونیک بسامد بالا، توان بالا و همچنین به دلیل شکاف نواری مستقیم آن برای ابزار ایتوالکترونیک چون دیودهای لیزری، لیزرهای مادون قرمز و سلولهای خورشیدی آزمایشی برای ماهواره ها استفاده می شود. به تازگی پژوهش هایی برروی ترکیبات ایندیوم فسفید برای جایگزینی با سیلیکون در میکروچیپها صورت گرفته است [۳]. در شکل (۱)، شماتیک بلور InP با استفاده از نرم افزار مافزار مافراست (۲].



شكل ۱ شماتيك بلور InP.

از نانوسیمها در ساخت مدارهای الکتریکی دراندازههای کوچک استفاده می شود. ساختار شیمیایی نیمرساناها سبب ویژگیهای جالب توجهی شده است. یکی ازاین نیمرساناها اینیدیوم فسفید میباشد. این ترکیب در ساختار ورتسایت با گروه فضایی (P63mc(186 به صورت نانوسیم در میآید.





۲. روش محاسبات

محاسبات با استفاده از نظریهٔ تابعی چگالی و حل معادلات کوهن- شم با استفاده از پایههای موج تخت، با استفاده از بستهٔ محاسباتی کوانتوم اسپرسو انجام گرفت [۹]. از آن جا که در روش تابعی چگالی با روش موج تخت حجم محاسبات بالاست، شبه پتانسیلی که بتواند ویژگیهای بلور را شرح دهد و حجم محاسبات را نیز کاهش دهد، بسیار با اهمیت است.

در این مطالعه برای ساخت شبه پتانسیل عناصر تشکیل دهندهٔ این ترکیب از روش شبه پتانسیل بارپایسته استفاده می شود. الکترون های ظرفیت در این ترکیب برای اتم اینیدیوم برابر Ss²,5p¹ و برای اتم فسفر برابر Ss²,3p³ می باشند. ثابت شبکه ای که در این محاسبات برای حالت انبوهه در فاز بلندروی از آن استفاده شده است برابر با (.a.u) ۱۱/۰۹ می باشد. همگرایی را بر مبنای انرژی قرار دادیم که با ۸ چرخه و با دقت ^{۷-} ۱۰ ×۲ ریدبرگ به همگرایی رسیدیم. برای رسیدن به این همگرایی ۷۳ موج تخت تولید شده است. نمونه برداری از منطقهٔ بریلوئن با یک توزیع ۸×۸×۸ و با روش مونخورست – یک صورت گرفت [۱۰].

ثابت شبکهای که برای حالت نانوسیم از آن استفاده شده است برابر با nm e=0.4150 nm و ثابت شبکهای که برای حالت نیز همگرایی برمبنای انرژی است که با ۸ چرخه و با دقت ^۸- ۱۰ ×۰/۹ ریدبرگ به همگرایی رسیدیم. برای رسیدن به این همگرایی۳۸۸ موج تخت تولید شده است. نمونهبرداری ازمنطقهٔ بریلوئن با یک توزیع ۱×۱×۲۱ و با روش مونخورست- پک صورت گرفته است [۱۰]. نانوسیمها به روش بالا به پایین و با برش حالت انبوههٔ بلندروی در راستای [۱۱] و و رتسایی [۱۰۰]

۳. نتايج و بحث

ساختار اینیدیوم فسفید باگروه فضایی (F43 m (216) تا F43 دارای دو اتم در سلول واحد است. برای انجام محاسبات مربوط به اینیدیوم فسفید از شبه پتانسیل بار پایسته استفاده شده است [۹]. همچنین برای اتم In حالتهای s، g و b و برای اتم P حالتهای s و g به عنوان حالتهای ظرفیت در نظر گرفته شد. یکی از پارامترهای مهم در این محاسبات، ثابت شبکه است که با توجه به مقادیر تجربی آن، جهت تأئید دوباره آن را محاسبه می کنیم. در این محاسبات انرژی قطع، برابر ۱۸ ریدبر گ انتخاب شد. پارامترهای شبکهٔ بلور اینیدیوم فسفید با استفاده از نرمافزار کوانتوم اسپرسو محاسبه شد و مقادیر محاسبه شده همراه با نتایج تجربی و نظری به دست آمده از دیگر روش ها در جدول (۱) آمده است.



انرژی بر حسب پارامتر شبکه رسم شده است. با توجه به شکل (۲)، مقدار کمینهٔ آن به عنوان ثابت شبکه انتخاب می شود که حدود .au = ۱۱/۰۲ a.u یا (۵/۸۳ A[°]) است.



	نتايج كار	کار دیگران		
دمیتهای محاسبه سده	حاضر	نتايج تجربي	نتايج نظرى	
$a_{o}(A^{\circ})$	۵/۸۳	۵/۸۷[۱۲؛۱۳]	۵/۹۶ [۱۴]	
درصد خطا نسبت به مقدار تجربی	•/۶	-	۱/۶	
$V_{o}(A^{\circ})^{3}$	49/09	۵۰/۴۶ [۱۵]	08/·1 [14]	
درصد خطا نسبت به مقدار تجربي	۱/۶	-	۵/۱	
B(GPa)	V1/Y	V1 [19:1V]	[18] 69/18[9]&1/8	
B¢	۴/۷۶	۴/۶۷ [۱۵]	[19]\$F/A[19] \$/79	
کمینه انرژی	149/14	-	-	
k _v ' 10 ³ (Gpa) ⁻¹	14/0	١۴/٠٨ [١۶]	[٩].٩/۶٩ [١۶] ١٣/١۶	
درصد خطا نسبت به مقدار تجربي	•/14	-	۰/۸۵ ۲۲/۰۳	
$K_a(Gpa)^{-1}$	۴/۵۶	-	-	

جدول ا پارامترهای ساختاری محاسبه شده در کار حاضر و مقایسهٔ آن با نتایج دیگران.





از این جدول مشخص میشود که محاسبات انجام شده با روش شبه پتانسیل ساز گاری خوبی با داده های تجربی دارد و این بیانگر انتخاب بهینه شبه پتانسیل برای ترکیب بالا می باشد. تراکم پذیری به صورت عکس مدول حجمی تعریف می شود و مدول حجمی معیاری از سختی بلور یا انرژی لازم برای ایجاد یک تغییر شکل معین در آن است و از رابطهٔ زیر به دست می آید [۱۸]:

$$B = -V \frac{dP}{dV}$$
(1)

$$\sum_{v=1}^{N} \sum_{v=1}^{N} \sum_{v$$

هر چه این کمیت بیشتر باشد ، بلور سخت تر است و ویژگی تراکم پذیری آن کمتر است و انتظار می رود که اتمها در فاصلهٔ دور تری از هم قرار گیرند. مقدار تراکم پذیری حجمی ^{۱۰} (Gpa)^{-۱} × ۱۴/۰۵ به دست آمد که در توافق خوبی با مقدار تجربی محاسبه شده ^{۱۰} (Gpa)^{-۱} می باشد [۱۶]. اکنون تراکم پذیری خطی در راستای محور a را محاسبه می کنیم. تراکم پذیری خطی با رابطهٔ زیر داده می شود [۱۹].

$$k_r = \frac{V_0}{B} \frac{dln(r)}{dV} \tag{(7)}$$

در این رابطه ، ۲ نمایانگر پارامترهای شبکه میباشد. مقدار تراکم پذیری خطی در راستای محور ۵ محاسبه شده است. تراکم پذیری خطی در راستای محور ۵، ^{[-(Gpa) ۳-} ۲۰× ۴/۵۶ است که چون مقدار تجربی در مورد آن موجود نیست قابل مقایسه نمیباشد اما با توجه به ساختار مکعبی ترکیب و تراکم پذیری حجمی آن، مقدار به دست آمده، مقدار خوبی است. مشاهده میشود که مدول حجمی محاسبه شده و تراکم پذیری در این پژوهش سازگاری خوبی با دادهها ی تجربی دارد. پارامترهای ساختاری محاسبه شده در کار حاضر و مقایسهٔ آن با نتایج دیگران در جدول (۱) نشان داده شده است.





۱.۳ بورسی تأثیر فشار برای بررسی تأثیر فشار روی ساختار InP مکعبی، وابستگی حجم به فشار را از معادلهٔ حالت مورناگون به دست میآوریم. برای این کار از معادلهٔ مورناگون نسبت به حجم مشتق و سپس با توجه به رابطهٔ ترمودینامیکی dE = -PdV وابستگی حجم به فشار به صورت زیر به دست میآید [۲۰]:

$$V(p) = V_{\circ}[(B'/B)P + 1]^{-1/B}$$
^(F)

مقادیر اولیه B^{ϕ} ، V_0 و B را با توجه به جدول (۱) در معادلهٔ (۳) جایگذاری می کنیم. نمودار وابستگی حجم به فشار در بازهٔ صفر تا ۶۰ گیگاپاسکال در شکل (۳) نشان داده شده است. همچنین تغییرات پارامتر شبکه بر حسب فشار محاسبه و در شکل (۴) نشان داده شده است. در این شکل a_0 پارامتر شبکه در فشار صفر است.







شکل ۴ نمودار تغییرات پارامتر شبکه InP بر حسب حجم سلول واحد.





نمودارهای (۳) و (۴) بیانگر این است که با افزایش فشار، حجم سلول واحد و پارامتر شبکه کاهش می یابد که این با حقیقت موجود سازگاری دارد. تغییرات کم حجم در بازهٔ مورد بررسی نشان دهندهٔ تراکم پذیری کم این ترکیب و در نتیجه سختی زیاد آن می باشد و انتظار می رود که اتم ها در فاصلهٔ دورتری از هم قرار گیرند که در توافق با نتایج دیگران می باشد. سختی این ترکیب از اهمیت ویژه ای برخوردار است. یکی از پارامترهایی که در استفادهٔ این ترکیب در وسایل اپتوالکتریکی و الکترونی در نظر گرفته می شود سختی آن می باشد.

۲.۳ ساختار نوارهای انرژی

از ساختار نواری می توان اطلاعاتی در مورد ماهیت بلور از لحاظ فلز یا غیرفلز بودن، اندازه شکاف انرژی در صورت وجود و نوع آن از لحاظ مستقیم یا غیرمستقیم بودن و ویژگیهای دیگر را می توان به دست آورد. ساختار نواری InP در راستای خطوط تقارنی مختلف در شکل (۵) رسم شده است. در این محاسبات از ۳۲۰ نقطه استفاده شده است که با روش خودساز گار به همگرایی رسیده است. همگرایی را بر مبنای انرژی قرار دادیم که با ۸ چرخه و با اختلاف انرژی از مرتبهٔ ۲۰ × ۲ ریدبرگ به همگرایی را بر مبنای انرژی قرار دادیم که با ۸ چرخه و با اختلاف انرژی از مرتبهٔ ۲۰ × ۲ ریدبرگ به همگرایی رسیدیم. در این شکل انرژی فرمی به عنوان مبدأ مختصات و مقیاس انرژی بر حسب الکترون ولت میباشد. همان طور که از شکل (۵) پیداست نوارهای انرژی، تراز فرمی راقطع نکردهاند و دارای یک شکاف مستقیم در نقطهٔ ۲ به اندازهٔ ۱٫۴ الکترون ولت است.







نتایج به دست آمده با دیگر نتایج جهت مقایسه در جدول (۲) آورده شده است. آن چه در این جدول مشهود است این است که محاسبات با استفاده از شبه پتانسیل به نتایج تجربی نزدیک تر است.

کمیتهای محاسبه شده	کار حاضر	کار دیگران		
		نظرى	تجربى	
E _{g(eV)}	1/4	[14]:•/47 [10] •/64	[71],1/40 [74] 1/444 [77],1/74	
نوع شکاف در نقطهٔ۲	مستقيم	مستقيم	مستقيم	
درصد خطا	4/1*	0.194.1/1	-	

جدول ۲ مقایسهٔ شکاف نواری انبوههٔ به دست آمده در کار حاضر با نتایج دیگران.

*در بیشتر منابع مقدار تجربی شکاف نواری ۱/۳۴ eV به دست آمده است و کار حاضر با این مقدار مقایسه شده است.

۳.۳ چگالی حالت ها

توزیع الکترون در طیف انرژی با استفاده از چگالی حالتها بیان می شود. نمودار چگالی حالتهای InP بر حسب انرژی در گسترهٔ ۱۰- تا ۱۵ الکترون ولت در شکل(۶) رسم شده است. در نمودار چگالی حالتها، مقیاس انرژی صفر نشان دهندهٔ مکان تراز فرمی است. بیشینه چگالی حالتهای کلی در حدود ۲/۷ states/eV. Cell می باشد.

برای بررسی چگونگی مشارکت اوربیتالهای مختلف در نوارهای رسانش و ظرفیت، چگالی حالتهای جزئی مربوط به اوربیتالهای s و q اتمهای In و P در شکلهای (۷) رسم شده است. با توجه به شکل (۷)، بیشتر مشارکت اوربیتال g و s اتم In در انتهای نوار رسانش است و مشارکت قابل ملاحظهای هم در نوار ظرفیت دارند که مشارکت اوربیتال s اتم In در انتهای نوار ظرفیت بیشتر از اوربیتال ۲۶ آن است. همچنین شکلهای (۷ ج ود) بیانگر مشارکت اوربیتالهای q و s اتم P است که بیشتر مشارکت اوربیتال p اتم فسفر در نوار ظرفیت و اوربیتال s آن در نوار رسانش است. گرچه هردو اوربیتال به تر تیب مشارکت اوربیتالهای هم در نوار رسانش و هم در نوار ظرفیت دارند. لازم به توجه است که مشارکت اوربیتالهای p اتم فسفر در نوار ظرفیت بیشتر از اوربیتالهای g اتم II است که بیانگر هیبریدشدگی این دو اوربیتال و برقراری یک پیوند کووالانسی است.

بالتي الأنر





شکل ۲ چگالی حالتهای جزئی اوربیتال p الف: اتم In ج: اتم P ، اوربیتال s ب: اتم In د:اتم P.





لازم به یادآوری است که در شکل (۷) مقیاس انرژی صفر نشان دهنده تراز فرمی است. چگالی حالتهای کلی در سطح فرمی N(Ef) صفر است که تأییدی بر شکل (۵) میباشد.

۴.۳ ساختار نوارهای انرژی در حالت نانو

ساختار InP با گروه فضایی (P63mc(186) دارای دو اتم در سلول واحد است برای انجام محاسبات مربوط به InP از شبه پتانسیل بار پایسته استفاده شد. برای اتم In حالتهای s، g و b و برای اتم P حالتهای s و g را به عنوان حالتهای ظرفیت در نظر گرفته شد. همچنین در این محاسبات انرژی قطع برابر ۱۸ ریدبرگ انتخاب شد. در این محاسبات از ۶۰۰ نقطه استفاده شده است که با روش خودسازگار به همگرایی رسیده است. در اینجا همگرایی بر مبنای انرژی قرار دارد که با ۸ چرخه و با اختلاف انرژی از مرتبهٔ ^۸ ۱۰ × ۸/۹ ریدبرگ به همگرایی رسیده است. در این محاسبات انرژی فرمی به عنوان مبدأ مختصات و مقیاس انرژی بر حسب الکترون ولت می باشد. این

شکاف نواری در این حالت برابر ۱٬۶۴۵ الکترون ولت است. در اینجا مقدار ۱/۴۹ الکترون ولت را بدست آمد. شکاف نواری بدست آمده از مقداری که با استفاده از اندازه گیری طیف فو تونی است کمتر میباشد و این ناشی از حضور نقص است اما سازگاری خوبی با مقاله [۲۴] دارد. از طرفی درک ویژگیهای الکترونی و اپتیکی نانوساختار که در شکل(۸) رسم شده است، بر مبنای شناخت ویژگیهای الکترونی انبوهه است، از این رو در این قسمت ساختار نواری انبوهه را رسم و محاسبه شد.



شکل ۸ ساختار نانوسیم InP.





شکل (۹) ساختار اتمی برای نانوسیم InP در جهت [۱۱۱] را نشان می دهد. همچنین شکاف نواری حدود ۱/۴۹ الکترون ولت به دست آمد که نسبت به شکاف نواری در حالت انبوهه افزایش یافته است. در جدول (۴) مقادیر شکاف نواری کار حاضر با دادههای بدست آمده در پژوهش های دیگر جهت مقایسه آمده است و چگالی حالتهای نانو سیم InP و چگالی ابر الکترونی آن در شکل های (۱۰) و (۱۱) نشان داده شده است. از این جدول مشاهده می شود که شکاف نواری بدست آمده در این روش ساز گاری بهتری با نتایج تجربی نسبت به دیگر روش ها دارد و اختلافی در حدود ۲/۴ درصد با مقدار تجربی دارد. بررسی شکاف نواری نشان می دهد که مقدار این پارامتر در نانوسیم ها این امر می تواند ناشی از غالب بودن آثار سطحی در قطرهای کوچک باشد. انتظار می رود در قطرهای بزرگتر، نمودار شکاف نواری بر حسب قطرنانوسیمها می اودی کاهش می یابد. دلیل نانوسیم های مورد مطالعه در این کار، کوچکتر از ۲ نانومتیم ها روندی کاهشی داشته باشد. قطر ان وسیم های مورد مطالعه در این کار، کوچکتر از ۲ نانومتیم است.



شکل ۹ ساختار نواری نانوسیم InP.

بالشي والأر



کمیتهای محاسبه شده	کار حاضر	کار دیگران	
		نظرى	تجربى
E _{g (eV)}	1/49	1/FV [70]	1/90 [44]
نوع شکاف در نقطهٔ۲	مستقيم	مستقيم	مستقيم
درصد خطا با مقدار تجربي	9/47	۱۰/۳۹	-

جدول ۴ مقایسهٔ شکاف نواری نانوسیم InP به دست آمده در کار حاضر با نتایج دیگران.

نمودار چگالی حالتهای نانوسیم InP بر حسب انرژی در گسترهٔ ۱۲eV - تا ۷ N در شکل (۱۰) رسم شده است. در نمودار چگالی حالتها، مقیاس انرژی صفر نشان دهندهٔ مکان تراز فرمی است. همچنین توزیع چگالی بار در صفحهٔ (۱۱۰) و (۱۰۰) در شکل (۱۱) رسم شده است. توزیع چگالی بار در صفحات نشان داده شده تراکم بار زیادی را در اطراف اتمهای In و P نشان می دهد. در نتیجه در حالت نانوسیم InP پیوند کووالانسی قوی تری نسبت به حالت انبوههٔ InP و جود دارد.



شکل ۱۰ چگالی حالتهای نانوسیم InP.







(ب)

(الف)

شکل 11 توزیع چگالی بار در صفحهٔ (الف) (۱۱۰) و(ب) (۱۰۰).

٤. نتيجه گيري

در این مقاله سعی شد که با ساخت شبه پتانسیل مناسب برای InP، ویژگیهای ساختاری و الکترونی این ترکیب مورد بررسی قرار گیرد. محاسبات انجام شده با این روش، ساز گاری خوبی با دیگر داده ها دارد. همچنین شکاف نواری ۱/۴ eV را در نقطهٔ ۲ برای حالت انبوهه بدست آمد که ساز گاری بسیار خوبی با نتایج تجربی داشت. افزون بر این، شکاف نواری در حالت نانوسیم حدود ۱/۴۹ eV بدست آمد که با دیگر نتایج موجود ساز گاری خوبی دارد.

م. تقدیر و تشکر
 این یژوهش توسط دانشگاه شهید چمران اهواز، ایران [SCU.SP99.490] یشتیبانی شد.

منابع

- De. A. and Pryor. C. E, Predicted band structures of III-V semiconductors in wurtzite phase, *Phys. Rev. B* 84, 239907, 2011.
- [2] Souza. P. L, Ribas. T, Bellini. P. R, and Mendes W m. J. V., Electron and γ irradiation effects in InP assessed by photoluminescence, *Journal of Applied Physics* **79**, 3482, 1996.
- [3] http://www.ioffe.ru/SVA /NSM/ Semicond/ InP.html, 1996.
- [4] Werking. J. D, Bolognesi. C. R, Chang. L. D, Nguyen. C, Hu. E. L, and Kroemer. H., Hightransconductance InAs/AlSb heterojunction field-effect transistors with delta -doped AlSb upper barriers, *IEEE Electron Dev. Lett* 13, 164, 1992.
- [5] Soderstrom. J. R, Chow. D.H, and McGill. T.C., New negative differential resistance device based on resonant interband tunneling, *Appl Phys Lett* 55, 1094, 1989.
- [6] Rino. J. P, and Branicio. P. Phys Status Solidi (b) 244, 239-243, 2006.
- [7] Yamamoto. A, Yamaguchi. M, and Uemora. C, High conversion efficiency and high radiation resistance InP homojunction solar cells, *Apple. Phys. Lett.* **44**, 611, 1984.





[8] http://www.xcrysden.org, 2003.

- [9] http://www.quantum-espresso.org, 2021.
- [10] Monkhorst, H. J., & Pack, J. D., Special points for Brillouin-zone integrations. *Physical Review B*, **13** (12), 5188, 1976.
- [11] Murnaghan, F. D., The compressibility of media under extreme pressures. *Proceedings of the National Academy of Sciences*, **30(9)**, 244-247, 1944.
- [12] Madelung, O., Landolt-Bornstein: Numerical data and functional relationships in science and technology. *New series group III*, 22, 63-117, 1987.
- [13] Huang. M. Z, and Ching. W. Y., Calculation of optical excitations in cubic semiconductors. I. Electronic structure and linear response, *Phys.Rev.B* 47, 9449-9463, 1993.
- [14] Satyam. S, Parashari. S, Kumar. S and Auluck. S, Pressure induced, electronic and optical properties of zincblende InP. *solid – state Electronics* 52, 749-755, 2005.
- [15] Gorczyca. I, Christensen. N. E, and Alouani. M. Indium phosphide (InP) lattice parameters, thermal expansion, *Phys Rev B* 39, 7705-7712, 1982.
- [16] Wei, S. H., & Zunger, A., Predicted band-gap pressure coefficients of all diamond and zinc-blende semiconductors: Chemical trends. *Physical Review B*, 60(8), 5404, 1999.
- [17] Zhang, S. B., and Marvin L. Cohen. High-pressure phases of III-V zinc-blende semiconductors. *Physical Review B* 35(14), 7604, 1987.
- [18] Birch, F., Finite elastic strain of cubic crystals. Physical Review, 71(11), 809, 1947.
- [19] Prassides, K., Iwasa, Y., Ito, T., Chi, D. H., Uehara, K., Nishibori, E., ... & Akimitsu, J., Compressibility of the MgB 2 superconductor. *Physical Review B*, 64(1), 012509, 2001.
- [20] Salehi, H., Sr-Doping Effect on the Electronic Structure of BaTiO3 Ceramic. Indian Journal of Physics, 80, 1195-1200, 2006.
- [21] Lide, D. R., & Frederiske, H. R., Handbook of Chemistry and Physics, 80th edn, Section 8, 1999.
- [22] Sahr. U, Grant. I, and Muller. G, Conf. proc., 13thInt.Conf. on Indium Phosphid and Related Materials, IEEE, Nara. Japan, ISBN:0-7803-6700-6,533-536, 2001.
- [23] Adachi, S., Band gaps and refractive indices of AlGaAsSb, GaInAsSb, and InPAsSb: Key properties for a variety of the 2–4-µm optoelectronic device applications. *Journal of applied physics*, 61(10), 4869-4876, 1987.
- [24] Trägårdh, J., Persson, A. I., Wagner, J. B., Hessman, D., & Samuelson, L., Measurements of the band gap of wurtzite InAs 1– x P x nanowires using photocurrent spectroscopy. *Journal of applied physics*, **101(12)**, 123701, 2007.
- [25] De, A., & Pryor, C. E., Predicted band structures of III-V semiconductors in the wurtzite phase. *Physical Review B*, 81(15), 155210, 2010.
- © 2020 Alzahra University, Tehran, Iran. This article is an open-access article distributed under the terms and conditions of the Creative Commons Attribution-Noncommercial 4.0 International (CC BY-NC 4.0 license) (<u>http://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/</u>).



