Conformational Analysis for 3-Halopropene in Gas Phase using The Complete Basis Set (CBS) Limit Extrapolation Scheme

Dr. Mohammad Abd Al-Hakim Badawi^{*} Adham Ismail^{**}

(Received 26 / 6 / 2019. Accepted 3 / 2 /2020)

\Box ABSTRACT \Box

The potential energy surfaces of the internal rotation of 3-halopropene $CH_2 = CH-CH_2X$ (X = F, Cl, Br) were determined by the DFT theory (M06-2X) using the Complete Basis Set (CBS) Limit Extrapolation Scheme ccpVXZ; where X = D, T, Q. The optimization geometry of the molecules was obtained using the level of theory M06-2X/6-31g(d). The calculated potential energy curves in this research were compared with experimental and theoretical curves.

The Results of this research are well agree with the experimental curves of the internal rotation for X = F, Cl, and the theoretical and experimental curves are not consistent for X = Br. Based on the results of this research, potential barriers and energy (enthalpy) differentials were calculated for the studied 3-halopropene. The relative stability between the cis and gauche conformers differs according to the studied halogen.

Key words: conformational analysis, complete basis set (CBS), density functional theory (DFT), extrapolation method, potential barrier, isomer.

^{*} Professor, Department of Chemistry, Faculty of Science, Tishreen university, Lattakia, Syria.

^{**}Master Student in Physical Chemistry, Faculty of Science, Tishreen university, Lattakia, Syria.

التحليل التماكبي لجزيئات 3-هالوجينات البروين في الحالة الغازية باستخدام مخططات الاستقراء الحدى للمجموعة الأساسية المُكمّلة (CBS)

د. محمد عبد الحكيم بدوي* أدهم طلال اسماعيل**

(تاريخ الإيداع 26 / 6 / 2019. قُبِل للنشر في 3 / 2 /2020)

🗆 ملخّص 🗆

حُددت سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي لهالوجينات البروبن $CH_2 = CH - CH_2 X$ حيث أن (X = cl, Br, F) باستخدام مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة (X = cl, Br, F) بوساطة النظرية DFT (X = cl, Br, F) باستخدام مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة الأساسية المُكمّلة (CBS) (CBS) إذ إن X = D, T, Z. تم الحصول على البنى الهندسية المثلى للجزيئات بوساطة السوية (X = cl, Br, F) وقورنت منحنيات الطاقة الكامنة المحددة في هذا البحث مع تلك المحددة تجريبياً ونظرياً.

نقدم نتائج هذا البحث انسجاماً جيداً مع المنحنيات التجريبية للدوران الداخلي من أجل X= F, Cl، ولا تتفق المنحنيات النظرية والتجريبية من أجل X=Br. واستناداً إلى نتائج هذا البحث، تم تحديد الحواجز الكمونية، وفروق الطاقة (تغيرات الإنتالبية) لمماكبات هالوجينات البروين المدروسة. وتبيّن أن الاستقرار النسبي بين المماكبات cis وgauche يختلف باختلاف الهالوجين المدروس.

الكلمات المفتاحية: تحليل تماكبي، المجموعة الأساسية المُكمّلة (CBS)، نظرية تابعية الكثافة (DFT)، طريقة الاستقراء، حاجز كموني، مماكب.

أستاذ – قسم الكيمياء – كلية العلوم – جامعة تشرين – اللاذقية – سورية.

** طالب ماجستیر – الکیمیاء الفیزیائیة – قسم الکیمیاء – کلیة العلوم – جامعة تشرین – اللافقیة – سوریة.

Print ISSN: 2079-3057, Online ISSN: 2663-4252

مقدمة:

كان جزيء 3- فلورو البروين موضوعًا للعديد من الدراسات الطيفية على مدار عقدين، وذلك باستخدام الأشعة تحت الحمراء، ورامان، والميكروويف، وطيف الرنين النووي المغناطيسي [1-12]. وقد كُرّست بعض الأعمال لدراسة تركيب هذا الجزيء، واستقراره الديناميكي الحراري. وتشير المعطيات إلى أنّ 3- فلورو البروين موجود كمزيج لمماكبين cis وعاصله، ويعدن المماكب وتشير المعطيات إلى أنّ 3- فلورو البروين موجود كمزيج لمماكبين cis وعاصله، ويعدن المعركي الحراري. وتشير المعطيات إلى أنّ 3- فلورو البروين موجود كمزيج لمماكبين cis وعاصله، ويعدن المماكب عن الأكثر استقراراً ترموديناميكياً في الطور الغازي عند درجة حرارة الغرفة. تم تحديد تغير ويعدنهم الإنتالية ΔH بين المماكب cis وعاصله تقراراً ترموديناميكياً في الطور الغازي عند درجة حرارة الغرفة. تم تحديد تغير الإنتاليية من قياسات الكثافة النسبية للميكروويف [1]، الذي يساوي نحو ¹¹ 23 معنائة بوساطة تقانات منتوّعة، وتم تحديد تغير الإنتاليية من قياسات الكثافة النسبية للميكروويف [1]، الذي يساوي نحو ¹¹ 23 مع دراسة طيفية لاحقة للميكروويف الإنتاليية من قياسات الكثافة النسبية للميكروويف [1]، الذي يساوي نحو ¹¹ 23 مع دراسة طيفية لاحقة للميكروويف الحالة الغازية، ويكون المماكب cis هو الأكثر ثباتاً. وقد استُخدمت هذه القيمة في دراسة طيفية لاحقة للميكروويف والأشعة تحت الحمراء البعيدة [2] للحصول على منحني سطح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي. تم تحليل طيف رامان والأشعة تحت الحمراء البعيدة [2] للحصول على منحني سطح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي. تم تحليل طيف رامان ويكون المماكب cis هو الأكثر ثباتاً. وقد استُخدمت هذه القيمة في دراسة طيفية لاحقة للميكروويف والأشعة تحت الحمراء البعيدة [2] للحصول على منحني سطح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي. تم تحليل طيف رامان والأشعة تحت الحمراء البعيدة [2] للعصول على منحني سطح الطاقة الكامنة الدوران الداخلي. تم تحليل طيف رامان ويكون المماكب cis هو الأكثر ثباتاً. وتعد هذه القيمة الكامنة للدوران الداخلي. تم تحليل طيف رامان ولائشعة ردرجة الحرارة [4]، ووجد أن تغيّر الإنتالبية يساوي: ¹¹ 255 ± 250 (0.059 ± 0.050))، ويكون المماكب 255 هو الأكثر ثباتاً، وتعد هذه القيمة أكبر بنحو 4 مرات من القيمة السابقة السابقة ويكون المماكي cis مالحصول عليها في الحال ماليلية السابقة السابقة المالية الحالي

تم الحصول في الآونة الأخيرة على قيمة ΔH المساوية: ¹–25 ± 211 (0.30 kJ/mol) عن دراسة عزل القرص الصلب [8]، فضلاً عن ذلك تم الحصول على هذا الفرق من الحسابات بوساطة سويات نظرية مختلفة [8,5]، وتتأرجح هذه القيمة من أدنى قيمة ¹–143 الى أعلى قيمة ¹–276 مع تفضيل أن المماكب cis يعد الأكثر ونتأرجح هذه القيمة من أدنى قيمة ¹–143 الى أعلى قيمة ¹–276 مع تفضيل أن المماكب cis يعد الأكثر ثباتاً. وجرى تحليل الطيف تحت الأحمر مع تغير في درجة الحرارة [21]، ووجد أن تغيّر الإنتالبية يساوي 25±30 الثرث ثباتاً. وجرى تحليل الطيف تحت الأحمر مع تغير في درجة الحرارة [21]، ووجد أن تغيّر الإنتالبية يساوي 25±60 مع أن أن المماكب cis التحمر مع تغير في درجة الحرارة [21]، ووجد أن تغيّر الإنتالبية يساوي 25±60 مع أن أن ألما ألماكب cis التحريبية للماتاً. وجرى تحليل الطيف تحت الأحمر مع تغير في درجة الحرارة [21]، ووجد أن تغيّر الإنتالبية يساوي 25±60 مع ألما ألماك مع ألماك ألماكب cis التعريبية ل

بينت الحسابات النظرية [12,1] مع مجموعات أساس أكبر، مثل السوية النظرية (MP2/6-311++G(d,p، أن المماكب gauche يكون أكثر استقراراً، وتتعارض هذه النتيجة مع جميع المنحنيات التجريبية، لذلك فإن التحديدات التجريبية لاستقرار مماكبات هالوجينات البروبن تعدّ مهمةً لتقييم النتائج النظرية.

 FT-IR لمحاليل [16]، وللحصول على المزيد من المعطيات المطابقة المحددة، درست تابعية الأطياف FT-IR لمحاليل سائلة لـ 3- كلورو البروين بوجود غاز خامل (الكزينون والكريبتون) [17]. وأظهرت هذه الدراسة تغيّراً في الإنتالبية يساوي: 1.5 ± 20 cm 100 ± 1.15) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.22 ± 0.16) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكرينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm ± 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكريبتون مع المماكب 90 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و $^{-1}$ 20 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكريبتون مع المماكب 90 cm (1.6 ± 0.26) من أجل محلول الكزينون، و أحمد 20 cm (1.6 ± 0.26) من أحمد 20 cm (1.6 \pm 0

gauche وجد عند دراسة أطياف رامان عند التواترات المنخفضة لجزيء 3- برومو البروبن [18] أن المماكب gauche أكثر استقراراً من المماكب cis مع تغيّر في الإنتالبية يساوي: $10 \text{ cm}^{-1} \pm 10 \text{ cm} \pm 272 (3.25 \pm 0.12 \text{ kJ/mol})$, ووجد من دراسة طيفية للأشعة تحت الحمراء [19] النتيجة نفسها مع تغيّر في الإنتالبية يساوي: $10 \text{ cm}^{-1} \pm 56 \text{ cm}^{-1}$ دراسة طيفية للأشعة تحت الحمراء [19] النتيجة نفسها مع تغيّر في الإنتالبية يساوي: $10 \text{ cm}^{-1} \pm 56 \text{ cm}^{-1}$

تم إجراء تحليل الطيف تحت الأحمر البعيد لجزيء 3- برومو البروين [20]، فضلاً عن إجراء الحسابات النظرية باستخدام نظرية الاضطراب من المرتبة الثانية MP2 [20] مع المجموعة الأساسية (b-31g(d)، ووجد من نتائج هذا التحليل أن المماكب cis أكثر استقراراً من المماكب gauche مع تغيّر في الإنتالبية يساوي: ΔH يساوي: التحليل أن المماكب 184 (2.20 ± 0.14 kJ/mol) مع النظرية فتقدم فتشير إلى أن ΔH يساوي: ΔH 2.20 ± 304 (3.64 kJ/mol) مع التحريبية.

يلاحظ من النتائج السابقة اختلافاً واضحاً بين النتائج التجريبية ونتائج النظرية MP2 مع مجموعات أساسية مختلفة. وفي بحثنا هذا سنستخدم إحدى طرائق نظرية تابعية الكثافة M06-2X مع المجموعة الأساسية (d)6-31g(d، فضلاً عن مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة الأساسية المكمّلة (CBS) من أجل تحديد منحنيات الطاقة للدوران الداخلي للجزيئات المذكورة أعلاه، ومقارنتها مع المنحنيات التجريبية والنظرية السابقة.

طرائق البحث ومواده:

أنجزت العمليات الحسابية المدارية الجزيئية (Ab initio) [21] بوساطة البرنامج Gaussian09 [22]، وتم الحصول على الأشكال الهندسية للمركبات المدروسة باستخدام السوية النظرية (d) M06-2X/6-31g، واستخدمت هذه الأشكال الهندسية المثلى لإعادة حساب طاقاتها المحسنة من خلال النظرية M06-2X مع المجموعة الأساس المُكمّلة (CBS) الهندسية المثلى إذ إن X = D, T, Q. تم استخدام صفحة الويب [24] لتحديد القيم الحدية للطاقة.

أهمية البحث وأهدافه

يهدف هذا البحث إلى ما يأتي: 1. تحديد منحنيات سطوح الطاقة للدوران الداخلي لجزيئات هالوجينات البروين باستخدام السوية النظرية M06-2X/6-31g(d).

معرفة مدى تأثير استخدام المجموعة الأساسية المُكمّلة في نتائج النظرية (M06-2X/6-31g(d).

Print ISSN: 2079-3057 , Online ISSN: 2663-4252

استخدام مخططات استقراء المجموعة الأساسية المُكمّلة (CBS) لتحديد منحنيات سطوح الطاقة ومقارنتها مع تلك
المحددة بالسوية النظرية (M06-2X/6-31g(d).

وتكمن أهمية هذا البحث في معرفة الطريقة المثلى التي نقدم انحرافاً عن القيم التجريبية واقعاً ضمن الدقة الكيميائية (1 kcal mol⁻¹ ≈ 4.2 kJ mol⁻¹)، واستخدامها لاحقاً لتحديد منحنيات سطوح الطاقة للدوران الداخلي لمركبات أخرى أو اعتمادها كطريقة قياسية لتحديد بعض الخواص الفيزيائية للجزيئات أو للتفاعلات الكيميائية.

تفاصيل الحساب:

يمكن تأويل سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي للجزيئات بوساطة سلسلة فورييه العامة [25]:

$$V(\varphi) = \sum_{k} A_{k} \cos k\varphi + B_{k} \sin k\varphi$$
(1)

وفي الحالات التي يتمتع فيها الجزيء بمماكب متناظر، يمكن اختزال السلسلة العامة لتشمل تجيب الزاوية فقط:

$$V(\varphi) = \frac{1}{2} \sum_{k=1}^{\infty} V_k (1 - \cos k\varphi)$$
(2)

إذ تمثل φ زاوية الدوران الداخلي. تم الحصول على معاملات هذه السلسلة (V_k) للعديد من الجزيئات من هذا النوع، واستخدمت هذه العلاقة في الأبحاث المذكورة سابقاً، وتم تحديد خمسة أو ستة معاملات لهذه السلسلة من أجل جزيئات هالوجينات البروين.

استخدمت مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة CBS؛ إذ يتم تنظيم الحسابات لمجموعة أساس لانهائية عن طريق الاستقراء إلى الحد CBS بوساطة تعبيرين: تعبير مختلط غوصي-أسي بثلاثة معاملات [26]، وتعبير للقوة 3 بمعاملين [27]:

$$E(n) = E_{\text{CBS}} + Ae^{-(n-1)} + Be^{-(n-1)^2}$$
(3)

$$E(n) = E_{\infty} + \frac{A}{n^3} \tag{4}$$

إذ يمثل n رقم المجموعة الأساسية المُكمّلة (2 و 3 و 4 للمجموعات DZ، وTZ، وQZ على الترتيب)، أما E_{CBS} و E_CBS فتمثلان الطاقة الحدية، و A و B معاملات التهيئة.

يجري استخدام العلاقتين (3) و (4) لحساب طاقات جميع النقاط المتمثلة على منحنيات سطوح الطاقة للدوران $C_2 - C_3$ الداخلي المحددة بالسوية النظرية (6) M06-2X/6-31g(d) عند كل زاوية للدوران حول الرابطة الأحادية $C_2 - C_3$ [الشكل (1)]؛ إذ تم تغيير الزاوية كل 5 درجات.



الشكل (1): شكل تخطيطي للمماكب cis لهالوجينات البروبن؛ حيث ينتمي هذا الشكل إلى المجموعة النقطية للتناظر Cs.

النتائج والمناقشة:

A: جزيء 3- فلورو البروين: يتضمّن الجدول (1) قيم معاملات سلسلة فورييه، والحواجز الكمونية، وفروق الطاقة بين مماكبات 3- فلورو البروين المحسوبة في هذا البحث والقيم المرجعية. وتجدر الإشارة إلى أنه تم عرض النتائج النظرية المرجعية المتوافقة فقط مع النتيجة التجريبية المحددة في البحث [12]، ويمثل الشكل (2) منحنيات سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي للجزيء -8 فلورو البروين التجريبية [21]، والنظرية المحددة بوساطة النظرية MP2 مع المجموعة الأساسية (p) و13/6-6 [21]، 9 فلورو البروين التجريبية [21]، والنظرية المحددة بوساطة النظرية MP2 مع المجموعة الأساسية (p) و13/6-6 [21]، 9 والنظرية المحددة في هذا البحث بوساطة النظرية XD0-2N مع المجموعة الأساسية (b) و13-6، والمجموعة 2C-pVQZ)، وكذلك المنحنيات المحددة بوساطة الاستقراء الحدي للمجموعة الأساسية (c) و(4). والجدير (QZ)، وكذلك المنحنيات المحددة بوساطة الحدي المحدد بوساطة العلاقة العلاقتين (3) و(4). والجدير (QZ)، وكذلك المنحنيات المحددة بوساطة الحدي المحدد بوساطة العلاقة (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع المحدد بوساطة العلاقة المحددة بوساطة مخططات الاستقراء الحدي المجموعة الأساسية (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع المحدد بوساطة العلاقة المحدة بوساطة الاستقراء الحدي المحموعة وي المحدة (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع المنحني المحدد بوساطة المحدة الاستقراء الحدي المحموعة المحدة (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع ذكره أنه لم يتم رسم المنحني الموافق لمخطط الاستقراء الحدي المحدد بوساطة العلاقة (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع المنحني المحدد بوساطة العلاقة المحدة الاستقراء الحدي المحدد بوساطة العلاقة (3)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع الم

0.001	<u> </u>						_
Parameter	exp. ^(a)	MP2 ^(b)	M06-2X ^(c)	QZ	Eq(3)	Eq(4)	-
V_1	-162 ± 9	-15.10	24.89	-89.28	-127.1	-135.6	•
V_2	333 ± 12	242.00	522.23	337.04	295.8	285.9	
V_3	860 ± 5	839.90	832.05	844.41	844.6	843.1	
V_4	65 ± 2	15.20	4.60	39.67	44.5	45.0	
V_5	-13 ± 5	37.80	21.05	30.60	34.6	35.0	
V_6	-35 ± 2	-56.10	-48.83	-41.53	-40.3	-40.2	
cis-to-gauche barrier	1117	1038	1255.3	1112.3	1076.7	1066.1	
gauche-to-gauche barrier	526	670	496.2	547.20	583.8	586.9	
gauche-to-cis barrier	958	846	873.5	873.75	908.4	910.5	
enthalpy difference	130 ± 25	192	381.8	219.2	168.3	155.6	
angle φ for gauche	124.6	125.8	130	125	125	125	

الجدول (1): معاملات سلسلة فورييه، والحواجز الكمونية للدوران الداخلي، وفروق الطاقة (بواحدة cm⁻¹)، وزوايا ثنائية السطح الموافقة للمماكب gauche من أجل الجزى35- فلورو البروين.

(a) مأخوذة من البحث [7]. (b) مع المجموعة الأساسية (b) -311g(d,p)، البحث الحالي مع المجموعة الأساسية (b-31g(d).





B: جزيء 3- كلورو البروين: يتضمّن الجدول (2) قيم معاملات سلسلة فورييه، والحواجز الكمونية، وفروق الطاقة بين مماكبات 3- كلورو البروين المحسوبة في هذا البحث والقيم المرجعية. يمثل الشكل (3) منحنيات سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي لجزيء 3- كلورو البروين التجريبية والنظرية المحددة بوساطة النظرية MP2 مع المجموعة الأساسية (15)6-6313)، فضلاً عن النتائج النظرية المحددة في هذا البحث بوساطة النظرية XD0-2X مع مجموعات أساسية مختلفة، وكذلك المنحنيات المحددة بوساطة مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة SB3 بوساطة العلاقتين (3) و (4). لم يتم رسم المنحني الموافق لمخطط الاستقراء الحدي المحدد بوساطة العلاقة (3) ونتائج السوية النظرية CBS بوساطة العلاقتين (3) و (4). لم يتم رسم المنحني الموافق لمخطط الاستقراء الحدي المحدد بوساطة العلاقة (3) ونتائج السوية النظرية ZZ/QZ مع مجموعات أساسية مختلفة، وذلك بسبب

وفروق الطافة (بواحدة * cm)، وزوايا تنانية السطح الموافقة للمماكب gauche من أجل الجزيء 3- كلورو البروين.							
Parameter	exp. ^(a)	MP2 ^(b)	M06-2X ^(c)	QZ	Eq(3)	Eq(4)	
V_1	-275 ± 1	-236	-103.5	-90.8	-94.3	-97.2	
V_2	40 ± 2	-217	-109.9	-30.8	-23.9	-23.6	
V_3	859 ± 1	823	836.3	900.9	907.1	907.3	
V_4	78 ± 1	-11	-7.4	12.1	17.6	18.1	
V_5	-9 ± 1	19	23.3	10.9	8.3	7.9	
V_6	-42 ± 1	-55	-50.9	-49.2	-45.1	-45.0	
cis-to-gauche barrier	881	609	728.2	866.9	880.8	880.9	

الجدول (2): معاملات سلسلة فورييه، والحواجز الكمونية للدوران الداخلي، من أجل الحذم: ¹⁻cm)، من مانا ثنائية السطح الموافقة للمماكب gauche من أجل الجزير، 3- كلور م

gauche-to-gauche barrier	699	939	904.2	894.9	890.3	889.2
gauche-to-cis barrier	1005	944	876.4	940.8	950.1	952.0
enthalpy difference	147 ± 20	333	148.2	73.9	69.3	71.1
angle φ for gauche	120.0	119.1	120	120	120	120

(a) مأخوذة من البحث [17]. (b) مع المجموعة الأساسية (d, p) و1-3 [17]، البحث الحالي مع المجموعة الأساسية (b) -6-31. يلاحظ من الجدول (2) والشكل (3) أن جميع الحسابات النظرية تشير إلى أن المماكب gauche أكثر استقراراً من المماكب cis كما هو متوقع من النتائج التجريبية، ولكن تختلف قيمة ΔH باختلاف السوية النظرية المستخدمة في الحساب، ويلاحظ أن السوية النظرية (b) م M06-31g تقدم أفضل قيمة لا ΔH من السوية النظرية المرجعية الحساب، ويلاحظ أن السوية النظرية (b) م M06-31g (c) تقدم أفضل قيمة الم ما عند الستخدام من النظرية المرجعية (c) أو (4)، فتخفض قيمة ΔH إلى أت 20.5 m cm⁻¹ و أن ما عند استخدام منطط الاستقراء تبعاً للعلاقة (c) أو (4)، فتخفض قيمة ΔH إلى أن cis مع الترتيب، ولكن تنسجم قيمة الحاجز الكموني من cis إلى gauche المحددة بوساطة مخطط الاستقراء مع القيمة التجريبية؛ إذ تبلغ نحو أسم 20 m cm cm والعلاقة (4).





C. جزيء 3- برومو البروين: تم تحديد منحنيات الطاقة الكامنة للدوران الداخلي لجزيء 3- برومو البروين تجريبياً في ثلاثة أبحاث (18-20) من خلال تحليل الطيف تحت الأحمر، ويمثل الشكل (4) هذه المنحنيات الثلاثة. يلاحظ من الشكل (4) اختلافاً واضحاً بين هذه المنحنيات، وسنقوم بمقارنة نتائجنا مع المنحني المحدد في البحث الأحدث [20] مع المنحني المحدد بوساطة السوية النظرية (6) نتائج المستخدمة في البحث نفسه. يمثل الجدول (3) نتائج الحسابات التحريبية والنظرية، في مع المنحنيات مع المنحنيات الثلاثة. والحدث [20] مع المنحني المحدد بوساطة السوية النظرية (1) من خلال الشكل (4) من خلال المنحنيات، وسنقوم بمقارنة نتائجنا مع المنحني المحدد في البحث الأحدث [20] مع المنحني المحدد في البحث الأحدث [20] مع المنحني المحدد بوساطة السوية النظرية (1) الشكل (5) منحنيات سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل الشكل (5) منحنيات سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل الشكل (5) منحنيات مع والحالية الكامنة الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل الشكل (5) منحنيات مع والمانة الكامنة الكامنة الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل المنكل (3) منحنيات مع والمانة الحالية الكامنة الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل الشكل (5) منحنيات مع والمانة الكامنة الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل المنكل (5) منحنيات معاوم الطاقة الكامنة الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية المعانية المنظرية المنكانية المنكل (5) منحنيات معام المنه الدوران الداخلي الحسابات التجريبية والنظرية، في حين يمثل الشكل (5) منحنيات معام الطاقة الكامنة الدوران الداخلي المعانية المعانية المندينية المعانية المندانية المن المنكل (5) منحنيات مع منه المنه الدوران الداخلي المانة الكامنة الدوران الداخلي المعانية المعانية المن المن المعانية المندي المعانية المعانية المعانية المعانية المعانية المعانية المعانية المعانية المعال المعانية المعانية

لجزيء 3-برومو البروين التجريبية والنظرية المحددة بوساطة النظرية MP2 مع المجموعة الأساسية -6 [21] (d) مع مجموعات أساسية (d) مع مجموعات أساسية مختلفة، وكذلك المنحنيات المحددة بوساطة مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة CBS بوساطة العلاقتين (3) و(4). و(4). وينبغي التنويه إلى أنّه لم يتم رسم المنحني الموافق للسوية النظرية (d) M06-2X/QZ/M06-2X/631g(d)، وذلك بسبب تطابقه تقريباً مع المنحني المحدد بوساطة العلاقة (3).



الشكل (4): منحنيات الطاقة للدوران الداخلي لجزيء 3- برومو البروين المحددة تجريبياً [20-18].

				-		
Parameter	exp. ^(a)	MP2 ^(b)	M06-2X ^(c)	QZ	Eq(3)	Eq(4)
V_1	-121 ± 1	-57	76.1	-121.9	-119.6	-140.3
V_2	-149 ± 2	-288	-168.2	-275.3	-272.9	-294.1
V_3	801 ± 1	864	882.5	915.2	923.9	914.6
V_4	53 ± 1	-64	-48.9	3.4	1.9	0.1
V_6	-42 ± 1	-51	-43.4	-45.0	-48.6	-47.2
cis-to-gauche barrier	707	589	738.7	688.9	698.0	668.7
gauche-to-gauche barrier	848	1112	1065.5	1093.1	1101.5	1104.4
gauche-to-cis barrier	875	893	692.7	988.6	995.2	998.8
enthalpy difference	184 ± 20	304	106.9	299.7	297.2	330.1
angle φ for gauche	116.63	118.07	118.1	118.1	118.1	118.1

الجدول (3): معاملات سلسلة فورييه، والحواجز الكمونية للدوران الداخلي، وفروق الطاقة (بواحدة ¹⁻cm)، وزوايا ثنائية السطح الموافقة للمماكب gauche من أجل الجزيء 3- برومو البروين.

(a) مأخوذة من البحث [20]. (b) مع المجموعة الأساسية (c) [20]. (c) البحث الحالي مع المجموعة الأساسية (b) 6-31g(d).

وتجدر الإشارة إلى أنه عند تأويل النتائج عبر سلسلة فورييه، تم جعل V₅ = 0 كما تم ذلك في الأبحاث السابقة المرجعية [20-18].

على الرغم من وجود اختلاف في الشكل العام لمنحنيات سطوح الطاقة الكامنة التجريبية والنظرية للدوران الداخلي لجزيء 3-برومو البروين، إلا أنها تشير على نحوٍ عام إلى أن المماكب gauche أكثر استقراراً من المماكب cis حيث ΔH يتأرجح بين 2.06 kJ/mol. δJ /mol.



الشكل (5): مقارنة بين منحنيات سطوح الطاقة الكامنة للدوران الداخلي حول الرابطة C₂ – C₃ لجزيء 3;g,v- برومو البروين المحددة تجريبياً ونظرياً [20] مع المنحنيات المحددة في هذا البحث المحددة بطرائق نظرية مختلفة.

الاستنتاجات والتوصيات:

نستنتج مما سبق: 1- أن النتائج النظرية متفقة مع النتائج التجريبية من حيث الاستقرار النسبي بين مماكبات هالوجينات البروين؛ إذ يكون المماكب cis أكثر استقرارا من المماكب gauche في حالة 3- فلورو بروين، في حين يكون العكس في حالتي -3 كلورو البروين،3- برومو البروين.

2- يلاحظ من حيث قيمة ΔH من أجل المماكبين cis وauche ، اختلاف واضح بين القيم التجريبية والنظرية عند استخدام النظرية 2M0 مع مجموعات أساسية مختلفة في أبحاث سابقة، وكذلك النظرية X2-M06 المستخدمة في هذا البحث مع المجموعة الأساسية (D) 6-31 ولكن تتحسن نتائج هذه النظرية الأخيرة عند استخدام إحدى المجموعة الأساسية (D) 5-3، ولكن تتحسن نتائج هذه النظرية الأخيرة عند استخدام إحدى المجموعة الأساسية المُكمّلة CBS (QZ)، وcc-pVQZ (QZ)، وتصبح أفضل عند استخدام مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة CBS الأساسية المُكمّلة CBS)، وتصبح أفضل عند استخدام مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة الأساسية الأساسية المُكمّلة CBS)، وتصبح أفضل عند استخدام المعادلة (3) في عملية الحصول على القيمة بوساطة المعادلة (3) أو (4)،وتجدر الإشارة إلى أنه يتطلب استخدام المعادلة (3) في عملية الحصول على القيمة الحدية للطاقة حسابين أو نقطتين طاقيتين، إما الطاقة المحسوبة باستخدام المجموعتين ZD وZT، وإما المجموعتين ZZ وZT، وإما المجموعتين ZZ وZZ، وورا المجموعتين أو رZS وZZ، وإما المجموعة الأولى، أي ZD وZT، وإما المجموعتين ZZ وZZ، وقد استخدام المعادلة (3) وقد استخدام المعادلة (3) وقد استخدام المجموعتين ZC وZZ، وإما المجموعتين ZZ وZZ، وأما المجموعتين ألحدية للطاقة المحسوبة باستخدام المجموعتين ZZ وZZ، وإما المجموعتين ZZ وZZ، وأما المجموعة الأولى، أي ZZ وZZ، وأما المجموعة التنيجة عند استخدام المجموعة الثانية، أما المعادلة (4) فتطلب ثلاثة نقاط للطاقة المحسوبة على التسلسل بوساطة ZD، وZD، وZD، وZ رك ورZ ، ور مرك مرما عمل مرZ ، ورZ ، ورZ ، ورZ ، ورZ ، ورZ ، ورح ، و

الاستقراء الحدي بوساطة المعادلة (3)، والتي بحد ذاتها قريبة من النتيجة التجريبية.

4- نظراً إلى أن استخدام المجموعة الأساسية QZ يتطلب وقتاً طويلاً للحساب، وخاصة للجزيئات الكبيرة، لذلك ينصح باستخدام مخططات الاستقراء الحدي للمجموعة الأساسية CBS باستخدام المعادلة (3) لدراسة الدوران الداخلي للجزيئات حول الرابطة الأحادية.

References

[1] HIROTA; E., "Rotational Isomerism and Microwave Spectroscopy. III. The Microwave Spectrum of 3-Fluoropropene". J. Chem. Phys., 1965, 42, pp. 2071-2089.

[2] MEAKIN; P., HARRIS; D. D., HIROTA; E., "Barriers to Internal Rotation in Asymmetric Molecules: 3-Fluoropropene". J. Chem. Phys., 1969, 51, pp. 3775-3788.

[3] McLACHLAN; R. D., NYQUIST; R. A., "*The vibrational spectra of the allyl halides*". Spectrochim. Acta, 1968, 24A, pp. 103-114.

[4] DURIG; J. R., ZHEN; M., LITTLE; T. S., "Determination of the conformational barriers to internal rotation of 3-fluoropropene from far infrared and low frequency Raman spectra". J. Chem. Phys., 1984, 81, p. 4259.

[5] DURIG; J. R. and et al., "Vibrational Spectra, Normal-Coordinate Analysis, r o Structure, ab Initio Calculations, and Conformational Equilibrium of 3-Fluoropropene". J. Phys. Chem., 1985, 89, pp. 2877-2886.

[6] DURIG; J. R. and et al., "Vibrational Sssignment and Conformational Equilibrium for 3-Fluoropropene Based on Ab initio Calculation and High Resolution Far-Infrared Spectroscopy". J. Mol. Struct. 1988, 172, pp. 165-181.

[7] SANTHANAM; V., SOBHANADRI, J., SUBRAMANIAM; S. "Conformational analysis of allyl halides from the calculation of indirect spin-spin coupling". Pramana, 1988, 30, pp. 43-50.

[8] NIEMINEN; J., MURTO; J., RASANEN; M., "Matrix isolation infrared and ab initio studies on conformers of 3-fuoropropene". Spectrochim. Acta, 1991, 47A, pp. 1495-1554.

[9]. DURIG; J. R. and et al., "Some applications of ab initio calculations in molecular spectroscopy". J. Mol. Struct., 1992, 266, pp. 59-64

[10] DURIG, D. T. and et. Al. "Conformational stability and structural parameters of 3-fluoropropene and some substituted derivatives" J. Mol. Struct., 1992, 266, pp. 277-282.

[11] BULANIN, M. O. "Spectroscopy of molecules in liquid noble gases". J. Mol. Struct., 1995, 347, pp. 73-82.

[12] VAN DER VEKEN; B. J. AND HERREBOUT; W. A. "Conformational Stability of 3-Fluoropropene in Rare Gas Solutions from Temperature-Dependent FT-IR Spectra and ab Initio Calculations". J. Phys. Chem. A, 1999, 103, pp. 1976-1985.

[13] DURIG; J.R. and et al., "Conformational analysis from low-frequency vibrational data and Ab initio calculation for 3-chloropropene". J. Mol. Struct. 1989, 194, pp. 259-278.

[14] SCHEI; S.H., SHEN; Q., "3-Chloro-1-propene (allylchloride) gas-phase molecular structure and conformation as determined by electro diffraction". J. Mol. Struct., 1985, 128, pp. 161-170.

[15] BARNES; A. and et al., "The vibrational spectrum and conformations of allyl chloride". Spectrochim. Acta 1982, 38A, pp. 1245-1251.

[16] STOLEVIK; R., THINGSTAD; O., "Molecular mechanics calculations of conformational structures, energies and torsional force constants in halogen-substituted propenes, 1,3-butadienes and biphenyls". J. Mol. Struct. (Theochem), 1984, 106, pp. 333-353.

[17] DURIG; J.R. and et al., "Conformational Stability from Temperature-Dependent FT-IR Spectra of Liquid Rare Gas Solutions, Barriers To Internal Rotation, Vibrational Assignment, and Ab Initio Calculations for 3-Chloropropene". J. Phys. Chem., 1999,103, pp. 6142-6150.

[18] DURIG; J.R. AND JALILIAN; M.R., "Conformationall Analysis of Gaseous 3-Bromopropene from 1 Low-Frequency Raman Data". J. Phys. Chem., 1980, 84, pp. 3543-3547.

[19] DURIG; J.R., TANG; Q., LITTLE; T.S., "Low frequency vibrational spectra, barrier to internal rotation, and RHF/STO-3G* ab initio calculations of 3-bromopropene". J. Mol. Struct. 1992, 269, pp. 257-283.

[20] DURIG; D.T., YU; Z., "Conformational stability from temperature dependent FT-IR spectra of liquid rare gas solutions, barriers to internal rotation, vibrational assignment, structural parameters and ab initio calculations for 3-bromopropene". J. Mol. Struct. 2000, 550-551, pp. 481-493.

[21] HEHRE; W. J. and et. al. "Ab Initio Molecular Orbital Theory". Wiley, New York, 1986.

[22] FRISCH; M. J. and et. al. Gaussian 09, Revision A.02. Gaussian, nc., Wallingford, CT, 2009.

[23] DUNNING Jr; T. H., "Gaussian basis sets for use in correlated molecular calculations. I. The atoms boron through neon and hydrogen". J. Chem. Phys. 1989, 90, pp. 1007-1027.

[24] VASILYEV; V. "Online complete basis set limit extrapolation calculator". Compu. Theo. Chem., 2017, 1115, pp. 1–3. <u>http://sf.anu.edu.au/~vvv900/cbs/#ref_3</u>

[25] ORVILLE-THOMAS; W. J., "Intrnal rotation in maoleculs". A Wiley-Interscience Publication, 1977.

[26] PETERSON; K. A., WOON; D. E., DUNNING; Jr., T. H., "Benchmark calculations with correlated molecular wave functions. IV. The classical barrier height of the $H+H_2\rightarrow H_2+H$ reaction". J. Chem. Phys. 1994, 100, p. 7410.

[27] HELGAKER, T. and et al, "Basis-set convergence of correlated calculations on water", J. Chem. Phys. 1997, 106, pp. 9639-9646.