

چکیده

در این تحقیق ترکیب ۳، ۴- دی آمینو-۵- متیل ۱، ۲، ۴- تری آزول (DAMT) سنتز و سپس خالص سازی شده است. ترکیب DAMT از واکنش دی آمینو گوانیدین با اسید استیک بدون حلال تهیه شده است. از این ترکیب در حلال، تک کریستالهای مناسب برای کریستالوگرافی تهیه گردید. این ترکیب بصورت نمک هیدروکلراید است. با کمک روشهای MS، IR، ¹HNMR، Raman و آنالیز عنصری شناسایی انجام گرفت و تعیین ساختار آن توسط XRD تکمیل گردید. اندازه گیری با کریستال به ابعاد ۰.۲×۰.۲×۰.۲ انجام گرفته است. این ترکیب در سیستم مونوکلینیک متبلور می شود. گروه فضایی C2/c و گروه نقطه ای مولکول Cs می باشد. سلول واحد با مشخصات $a=15.5162(18) \text{ \AA}$ ، $b=7.1608(7) \text{ \AA}$ ، $c=11.7018(13) \text{ \AA}$ ، $\beta=90.0000(15)^\circ$ ، $V=101.1069(17) \text{ \AA}^3$ ، $Z=2$ و تعداد مولکولها در سلول واحد برابر ۸ است. طیف زیر قرمز و رامان این ترکیب با استفاده از یک سری از سطوح نظریه تابعی چگال (DFT) با توابع پایه مختلف (B3LYP/6-31G*, B1LYP/6-31G**, HF/6-311++G**, HF/6-31G**, HF/6-31G*, HF/STO-3G, B3LYP/4-31G*, B3LYP/6-311++G**, B3LYP/6-31G*, B3LYP/3-21G*, محاسبه و تجزیه و تحلیل شد. ساختار هندسی ترکیب DAMT در سطوح محاسباتی مختلف با مقادیر تجربی بدست آمده توسط XRD به وسیله روش تحلیل برگشتها مقایسه شد و در سطح B3LYP/6-31G** بهترین نتیجه بدست آمد. به علاوه، خصوصیات توپولوژیکی توزیع چگالی الکترونی برای تمامی پیوندها ترکیب مورد مطالعه توسط نظریه AIM تجزیه و تحلیل شد و در نهایت، ارتباط قابل قبولی میان عدم استقرار الکترونیهای و این پارامترها مشاهده گردید. به منظور بدست آوردن میزان جفت شدگی نوارها، محاسبات مفصل تجزیه و تحلیل شیوه های عادی انجام و توزیع انرژی پتانسیل (PED) برای ارتعاشات اساسی ترکیب محاسبه گردید.