



ساختار بلوری ترکیب باز شیف ۲-[۲-کلرو-۴-نیتروفنیل]ایمینومتیل[آفنول

علی اکبر دهنوخلجی^{۱*}، کارلا فجفارووا^۲، مایکل دوسک^۲

۱- گروه شیمی، دانشکده علوم پایه، دانشگاه گلستان، گرگان، ایران

۲- انستیتو فیزیک ASCR، پراگ ۲۱ ۱۸۲، جمهوری چک

(دریافت مقاله: ۹۲/۵/۱۱، نسخه نهایی: ۹۲/۷/۲۰)

چکیده: تک بلورهای ترکیب باز شیف ۲-[۲-کلرو-۴-نیتروفنیل]ایمینومتیل[آفنول (۱) به کمک روش تبخیر آهسته‌ی حلال در دمای اتاق رشد داده شدند. ساختار بلوری این ترکیب به کمک تکنیک پراش پرتو ایکس تعیین شد. این ترکیب به صورت سیستم مونوکلینیک و گروه فضایی $P2_1$ با دو مولکول با تقارن مجزا متبلور می‌شود. پیوند هیدروژنی درون مولکولی $O-H \cdots N$ باعث ایجاد حلقه ۶ ضلعی در هر مولکول می‌شود. برهم‌کنش‌های بین مولکولی $C-H \cdots O$ سبب اتصال مولکول‌ها به یک‌دیگر در یک شبکه سه‌بعدی می‌شوند.

واژه‌های کلیدی: باز شیف؛ ساختار بلوری؛ مونوکلینیک؛ برهم‌کنش‌های بین؛ درون مولکولی.

* نویسنده مسئول، تلفن: ۳۲۲۴۵۸۸۲ (۰۱۷)، نمابر: ۳۲۲۴۵۹۶۴ (۰۱۷)، پست الکترونیکی: ad.khalaji@gu.ac.ir