

## عنوان مقاله:

بررسی خواص الکترونی و میزان واکنش پذیری ساختار داروی لورازپام به روش تحلیل NBO

## محل انتشار:

هشتمین کنفرانس بین المللی شیمی، مهندسی شیمی و نفت (سال: 1399)

تعداد صفحات اصل مقاله: 12

## نویسندگان:

معصومه شاهی - دانشکده شیمی دارویی، علوم پزشکی تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

سپیده شکری شمس - دانشکده شیمی دارویی، علوم پزشکی تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

فاطمه آذرخشی - گروه شیمی، واحد ورامین - پیشوا، دانشگاه آزاد اسلامی، ورامین، ایران

الهه صادقی مدیسه - دانشکده شیمی دارویی، علوم پزشکی تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

## خلاصه مقاله:

در این تحقیق با استفاده از روش های محاسبات مکانیک کوانتومی تئوری تابع دانسیته الکترون (DFT)، در سطح نظری B<sup>3</sup>LYP و سری پایه (6-31\* G) به منظور تعیین خصوصیات ساختاری، پایداری و میزان واکنش پذیری داروی S- لورازپام انجام شد. تحلیل NBO (Natural Bond Orbital analysis) برای محاسبه اثرات انتقالات الکترونی ناشی از برهمکنش های استریوالکترونی و همچنین برهمکنش های دوقطبی - دوقطبی و سایر خواص الکترونی S- لورازپام بکار برده شد. نقش انتقالات الکترونی، جمعیت های اوربیتالی، انرژی اوربیتال های دهنده و پذیرنده الکترون (donor-acceptor)، ممان های دوقطبی، پارامترهای ساختاری، اندیس های واکنش پذیری، انرژی اوربیتال های مولکولی و گپ انرژی HOMO-LUMO، نمودار دانسیته سطح و دانسیته بار اتمی مولیکن برای داروی S- لورازپام مورد بررسی و مطالعه قرار گرفت. نتایج حاصل از محاسبات نظری در سطح B<sup>3</sup>LYP/\* G (6-31) نشان داد گپ انرژی در داروی S- لورازپام  $E_g = 4/809504$  (الکترون ولت) است. تعیین اندیس های واکنش پذیری داروی S- لورازپام، نشان دهنده میزان الکترون خواهی و سختی بالا (پایداری) و واکنش پذیری کم این ترکیب است.

## کلمات کلیدی:

تئوری تابع دانسیته الکترون، بهینه سازی، داروی لورازپام، توابع ترمودینامیکی، اوربیتال پیوندی طبیعی، اوربیتال های مولکولی

## لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/1197836>

