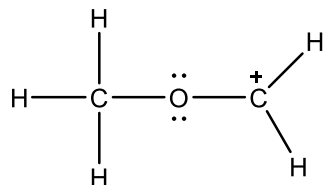


کویز شماره 1

1. یکی از ایزوتوپ های اتم نیتروژن، ^{16}N است که رادیو اکتیو است. تعداد پروتون و نوترون را در این ایزوتوپ تعیین کنید.
2. ساختمان لوپس را برای ترکیبات زیر رسم کنید و بار فرمال (Formal charge) را برای اتم های آن ها محاسبه کنید.
a) NaOCH_3 b) $(\text{CH}_3)_4\text{NCl}$
3. فرم رزونانسی ترکیب زیر را رسم کنید. کدام فرم اصلی است یا این که از نظر انرژی یکسان هستند؟



4. فرمول تجربی و فرمول ملکولی برای ترکیبی با مشخصات زیر را تعیین نمایید. فرض کنید مقدار نمونه 100 گرم باشد.
(جرم مولکولی) (90) MW; 0% (Cl); 0% (N); 6.67 % (H); 40.0% (C)

پاسخ ها را از طریق ایمیل فقط تا 72 ساعت دیگر ارسال نمایید.