

تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان										نام کتاب
۴۴۱ آبی	۴۳۸ آبی	۴۳۵ آبی	۴۳۳ آبی	۴۳۰ آبی	۴۲۷ آبی	۴۲۳ آبی	۴۲۱ آبی	خودرأیازمآیید ص ۷۸	خودرأیازمآیید ص ۷۵	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
۴۴۰ آبی	۴۳۹ آبی	۴۳۷ آبی	۴۳۴ آبی	۴۳۲ آبی	۴۳۱ آبی	۴۲۸ آبی	۴۲۵ آبی	۴۲۲ آبی	آبی ص ۴۲۰	برای کار در منزل

❖ رزونانس ❖

۵۱۰- اگر برای جسمی بتوان ۲ یا چند ساختار لوویس در نظر گرفت به طوری که ترتیب قرار گرفتن آن ها در اتم ها باشد. اما موقعیت دقیق پیوندها یکسان گفته شود دارد.

۵۱۱- شکل های رزونانسی و هیبرید رزونانس در SO_2 را رسم نمایید.

۵۱۲- طول پیوند $O-O$ در مولکول O_3 و میانگین طول پیوندهای و است.

۵۱۳- سطح انرژی مولکول واقعی از ساختارهای لوویس جداگانه است.

☼ تست

۵۱۴- عدد اکسایش ید در کدام گونه شیمیایی از همه کمتر است؟



یادداشت:

❖ ساختار لوویس و شکل هندسی ❖

۴۹۹- ساختار لوویس های ترکیب مقابل را رسم کنید. SO_3 ، NH_4^+



❖ اندازه زاویه پیوندی ❖

۵۰۰- مولکول عامل بسیار مهمی در تعیین آن است.

۵۰۱- معمولاً بین فرمول مولکولی یک ترکیب و شکل هندسی آن رابطه روشنی وجود

۵۰۲- علالت تفاوت شکل هندسی مولکول CO_2 و SO_2 را باید در به ویژه جستجو کرد.

۵۰۳- طبق نظریه VSEPR الکترون های لایه ظرفیت باید در فاصله از هم قرار بگیرند طوری که نیروی دافعه آن ها باشد.

۵۰۴- بر طبق نظریه VSEPR، آرایش هندسی برای مولکول ها زمانی فراهم می شود که در بین جفت الکترون های پیوندی و ناپیوندی کم ترین وجود داشته باشد.

۵۰۵- در مدل خط چین و گوه پیوندهایی که با خط نمایش می دهند صفحه و پیوندهایی که با گوه نمایش می دهند صفحه و پیوندهایی که با نقطه چین نمایش می دهند صفحه قرار دارند.

☼ تست

❖ پیوند داتیو ❖

۵۰۶- پیوند داتیو حاصل جفت الکترون یک اتم با اوربیتال خالی اتم دیگر است.

☼ تست

۵۰۷- در کدام ترکیب هر ۳ نوع پیوند (یونی، کووالانسی، داتیو) وجود دارد؟



☼ تست

۵۰۸- بار مثبت NH_4^+ به اتم نیتروژن تعلق دارد.

۵۰۹- طول پیوند داتیو از طول پیوندهای یگانه بیش تر است.

پل ارتباطی با علی سلوکی

www.Kanoon.ir

صفحه شخصی علی سلوکی

یادداشت:

ع

و