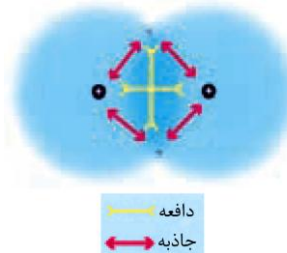


تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان										نام کتاب
آبی ۴۱۹	آبی ۴۱۷	آبی ۴۱۳	آبی ۴۱۰	آبی ۴۰۷	آبی ۴۰۴	آبی ۴۰۱	آبی ۳۹۸	آبی ۳۹۵	آبی ۳۹۳	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
آبی ۴۱۸	آبی ۴۱۶	آبی ۴۱۲	آبی ۴۰۸	آبی ۴۰۵	آبی ۴۰۲	آبی ۴۰۰	آبی ۳۹۷	آبی ۳۹۶	آبی ۳۹۴	برای کار در منزل

❖ پیوند کووالانسی ❖

- ۴۷۶- حالت فیزیکی NaCl و I_2 است.
- ۴۷۷- گستره دمایی مایع بودن NaCl نسبت به I_2 است.
- ۴۷۸- واحد سازنده ید می باشد.
- ۴۷۹- نیروی پیوند کووالانسی ممکن است از نیروی میان یک جفت آنیون و کاتیون قوی تر باشد.
- ۴۸۰- در هنگام تشکیل پیوند کووالانسی اثر نیروهای جاذبه بیش تر از نیروی دافعه است.
- ۴۸۱- پس از تشکیل پیوند کووالانسی نیروهای جاذبه بیش تر از دافعه است.
- ۴۸۲- اتم های هیدروژن در امتداد عمود بر محور پیوند نوسان می کنند.
- ۴۸۳- شکل زیر چه چیزی را نشان می دهد؟



- ۴۸۴- اتم های هیدروژن در امتداد محور نوسان می کنند ولی نوسان آن ها به گونه ای است که همواره هسته های آن ها در یک از یک دیگر قرار می گیرند.

❖ تست ❖

- ۴۸۵- ترکیب هایی که از مولکول های جدا از هم تشکیل شده اند
 (۱) ترکیب های کووالانسی نامیده می شوند.
 (۲) ترکیب های مولکولی نامیده می شوند.
 (۳) در حالت مذاب رسانای برق هستند.
 (۴) نقطه ذوب و جوش بالایی دارند.

❖ طول پیوند ❖

- ۴۸۶- فاصله هسته های دو اتم درگیر در پیوند طول پیوند است.
- ۴۸۷- هر چه طول پیوند باشد، انرژی پیوند است.
- ۴۸۸- پیوند Cl-Cl از پیوند $I-I$ (قوی تر / ضعیف تر) است.
- ۴۸۹- اتم های هیدروژن از مولکول H_2 می باشند.
- ۴۹۰- در فاصله تعادلی اتم های هیدروژن در سطح انرژی خود قرار دارند.

❖ تست ❖

- ۴۹۱- در شکل زیر مولکول هیدروژن در حالت پایدارتر است و انرژی پیوند آن برابر کیلوژول است.
- (۱) C ، ۴۳۶-
 (۲) A ، ۴۳۶+
 (۳) A ، ۴۳۶-
 (۴) B ، ۴۳۶+

❖ قطبیت پیوند کووالانسی ❖

- ۴۹۲- مولکول های آب در میدان الکتریکی جهت گیری (می کنند/ نمی کنند)
- ۴۹۳- قطبیت پیوند کووالانسی با اختلاف الکترونگاتیوی رابطه دارد.
- ۴۹۴- Be با نافلزها پیوند می دهد.
- ۴۹۵- همواره پیوند میان دو اتم یکسان، کووالانسی خواهد بود.
- ۴۹۶- پیوند و در آستانه یونی شدن است.
- ۴۹۷- پیوند کووالانسی قطبی نوعی پیوند کووالانسی است که در آن الکترون های پیوندی به وسیله یکی از اتم های درگیر در پیوند کاملاً جذب می شود.

❖ تست ❖

- ۴۹۸- کدام گزینه درست است؟
- (۱) بیش تر ترکیب های شیمیایی، پیوندهای کاملاً یونی یا کاملاً کووالانسی، ناقطبی دارند.
- (۲) بیش ترین تفاوت الکترونگاتیوی بین اتم های F و Li است.
- (۳) پیوند کووالانسی قطبی هنگامی تشکیل می شود که تفاوت الکترونگاتیوی بین دو اتم در گستره $0/4$ تا $1/7$ باشد.
- (۴) اگر تفاوت الکترونگاتیوی بین دو اتم بیش تر از ۱ باشد پیوند به عنوان یونی طبقه بندی می شود.

پل ارتباطی با علی سلوکی

www.Kanoon.ir

صفحه شخصی علی سلوکی

یادداشت:

ع

و