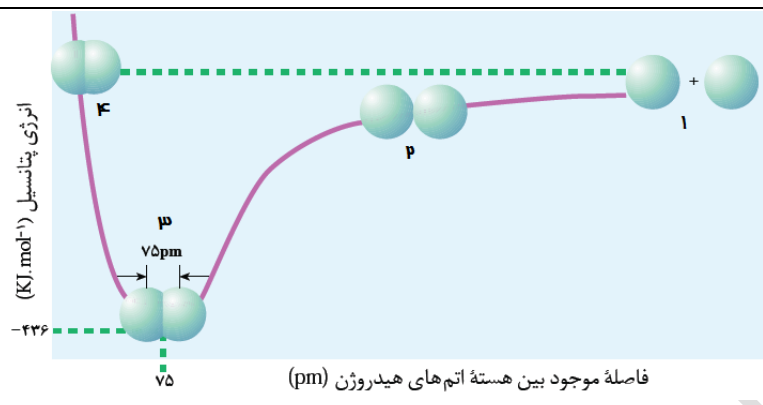
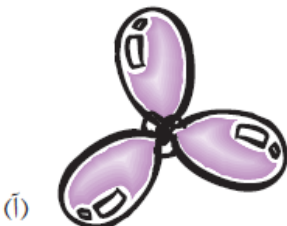

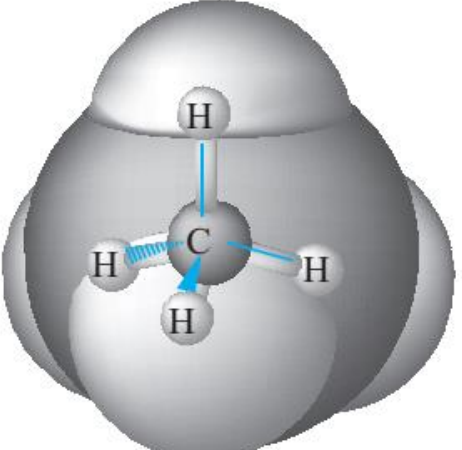


ردیف	شرح سؤال	بارم
۱	نام یا فرمول ترکیب های زیر را با استفاده از قاعده پیشوند بنویسید $(PF_3)$ $(N_2O_3)$ $(SiBr_4)$ یدهپتا فلئورید) ( گوگرد تری اکسید) ( دی نیتروژن تترافلئورید)	۱/۵
۲	ترکیب های زیر را با استفاده از قاعده عدد اکسایش نامگذاری کنید. $(CS_2)$ $(N_2O_5)$ $(SF_4)$ $(PCl_3)$	۱
۳	با توجه به نمودار مقابل به پرسش ها پاسخ دهید -در کدام حالت پیوند بین دو اتم بوجود می آید؟ -در کدام منطقه نیروی جاذبه بیش تر از نیروی دافعه است؟ -در کدام منطقه نیروی دافعه قوی تر است؟	۰/۷۵
۴	آ) ساختار لوویس ترکیب های زیر را رسم کنید. $CO_2$ $CCl_4$ $COCl_2$ ب) شکل هندسی مولکول ها را معلوم کنید. پ) اندازه ی زاویه پیوندی در ترکیب های داده شده را بنویسید.	۲/۲۵



۰/۷۵	<p>۵ با توجه به تصاویر داده شده ، اگر اطراف اتم مرکزی سه قلمرو الکترونی باشد مولکول کدامیک از شکل های زیر را انتخاب می کند؟ چرا؟</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>(ا)</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>(ب)</p> </div> </div>	۵
۲	<p>۶ - تفاوت پیوند داتیو با کووالانسی را بنویسید.</p> <p>- در هر یک از گونه های زیر چند پیوند داتیو وجود دارد (با رسم ساختار و محاسبه)</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <math>SO_3</math> </div> <div style="text-align: center;"> <math>AlCl_4^-</math> </div> <div style="text-align: center;"> <math>SO_4^{2-}</math> </div> </div>	۶
۱	<p>۷ - پیوندهای داده شده را بر حسب <u>کاهش طول پیوند</u> مرتب کنید. HI , HF , HCl , HBr</p> <p>- کدام پیوند قطبی تر است؟ چرا؟</p>	۷
۰/۷۵	<p>۸ در تصویر مقابل از چه مدل یا مدل هایی برای نمایش مولکول متان استفاده شده است؟</p> <div style="text-align: center;">  </div>	۸

۱	۲
<b>H</b>	
۳	۴
<b>Li</b>	<b>Be</b>
۱۱	۱۲
<b>Na</b>	<b>Mg</b>

عدد اتمی  
نماد شیمیایی

					۲
					<b>He</b>
۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	
۵	۶	۷	۸	۹	۱۰
<b>B</b>	<b>C</b>	<b>N</b>	<b>O</b>	<b>F</b>	<b>Ne</b>
۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
<b>Al</b>	<b>Si</b>	<b>P</b>	<b>S</b>	<b>Cl</b>	<b>Ar</b>