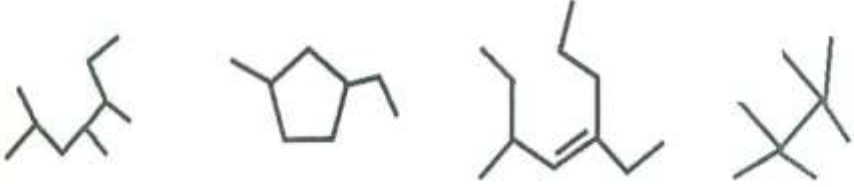




هوالحق

اداره آموزش و پرورش شهرستان دهدشت
 دبیرستان متوسطه دوم نمونه دولتی شهید ثانی
 درس شیمی یازدهم تجربی نام و نام خانوادگی: سید علی...

ردیف	نمره کامل دانش آموز	نمره سوال	نمره دانش آموز
1	کلمه صحیح را انتخاب کنید: الف) در یک گروه از بالا به پایین به دلیل افزایش کاهش الکترولیت در لایه ظرفیت شعاع افزایش کاهش می یابد. ب) از بنزن نفثالین به عنوان ضد بیید برای نگهداری فرش و لباس استفاده می کنند. ج) خصلت فلزی با شعاع اتمی رابطه مستقیم معکوس دارد. د) هرچه ظرفیت گرمایی بیشتر باشد، افزایش دمای آن (راحت تر / سخت تر) است. و: در یک گروه از بالا به پایین خصلت فلزی کاهش / افزایش و خصلت نافلزی افزایش / کاهش می یابد. ه) واکنش انجام شده در یخچال صحرایی، گرمگیر / گرماده است.	2	
2	نمودار شعاع یون های دوره سوم جدول تناوبی عناصر را از چپ به راست، به ترتیب با ذکر نام یون، رسم کنید؟	1/5	
3	میزان گرانی و فشاریت سه هیدروکربن هگزن، واکتن و دکن را مقایسه کنید و ساختار شیمیایی 4- اتیل-3-متیل نونان را رسم کنید؟	1/75	
4	واکنش چربی با مولکول برم را کامل بنویسید	1/25	

	3	<p>هیدروکربن های زیر را نام گذاری کنید:</p> 	5
	1/25	<p>یون سولفات موجود در 2/45g از نمونه ای کبود شیمیایی را با استفاده از یون باریم جداسازی کرده و 2/18g باریم سولفات بدست آمده است درصد خلوص کبود شیمیایی بر حسب یون سولفات چند است؟</p> $Ba^{2+} + Al_2(SO_4)_3 \rightarrow BaSO_4 + Al^{3+}$	6
	2/5	<p>از واکنش 8/1 گرم فلز Al با خلوص 90% با محلول مس (II) سولفات و محلول روی سولفات به ترتیب چند گرم رسوب مس و چند گرم رسوب روی حاصل می شود؟ سوال دو قسمتی است (Al:27 , Cu:63/5 , Zn:65 , S:32 , O:16g/mol)</p> $Al + CuSO_4$ $Al + ZnSO_4$	7
	1/25	<p>اگر در واکنش 9/8g پتاسیم کلرات بر اثر گرما در مجاورت کاتالیزگر منگنز دی اکسید مقدار 2/88g گاز اکسیژن آزاد شود بازده درصدی را حساب کنید؟ (K:39 , Cl:35/5 , O:16g/mol)</p> $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$	8