
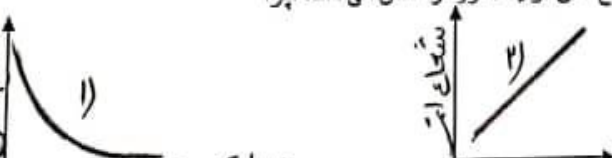


1/25	<p>صفحه دوم سوالات درس شیمی یازدهم رشته تجربی دبیرستان الزهرا (س)</p> <p>واکنشهای زیر را کامل کنید و جاهای خالی را پر کنید:</p> <p>الف) $CH_3-CH=CH-CH_3 + H_2O \longrightarrow \dots$</p> <p>ب) $CH_3-\underset{\substack{ \\ CH_3}}{C}=CH_2 + Br_2 \longrightarrow \dots$</p>	7
1	<p>+2</p> <p>ارایش الکترونی یون Fe^{2+} را رسم کنید و به سوالات زیر پاسخ دهید:</p> <p>الف) آیا این یون پایدار است؟ چرا؟</p> <p>ب) آیا این یون رنگی است؟ چرا؟</p>	8
1/5	<p>الف) میاتگین تندی مولکولهای آب در کدام ظرف بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>ب) آیا انرژی گرمایی آب موجود در دو ظرف قابل مقایسه است؟ چرا؟</p> 	9
1/5	<p>ترکیبالت زیر را طبق قاعده آفیا نامگذاری کنید</p> <p>الف) $CH_3-CH_2-CH_2-\underset{\substack{ \\ CH_3-CH_3}}{CH}-CH-CH_3$</p> <p>ب) $CH_3-CH_2-\underset{\substack{ \\ CH_3}}{CH}-\underset{\substack{ \\ Br}}{C}-CH_3$</p> <p>ج) $CH_3-C \equiv CH$</p>	10
1	<p>کدامیک از نمودارهای روبرو روند کل تغییر شعاع اتمی در یک گروه را نشان می دهد؟ چرا</p> 	11
2	<p>از واکنش $1/2$ گرم آلومینیوم با خلوص ۴۰٪ با مقدار کافی محلول هیدروبرمیک اسید (HBr) چند گرم گاز هیدروژن تولید می شود</p> <p>$2Al + 6HBr \longrightarrow 2AlBr_3 + 3H_2$</p> <p>$Al = 27$ $H = 1$</p>	12
2	<p>الف) مصرف غذا انرژی مورد نیاز بدن برای چه فعالیتهایی را فراهم می کند؟ (۲ مورد)</p> <p>ب) جنب و جوش مولکولها و ذره های سازنده ماده در کدام حالت فیزیکی بیشتر است توضیح دهید.</p> <p>ج) چرا الکاتنها مواد ناقطبی هستند؟</p>	13
20	<p>جمع بزم</p> <p>امضا مدیر آموزشگاه پس از بررسی</p> <p>موفق و سر بلند باشید</p>	

نام و نام خانوادگی:		جمهوری اسلامی ایران	
رشته:		اداره کل آموزش و پرورش استان لرستان	
پایه:		اداره آموزش و پرورش ناحیه یک خرم آباد	
کلاس:		دبیرستان هيات انسانی از هرا (س)	
		امتحان نوبت اول سال تحصیلی ۹۹	
سوالات ترم نهم، یازدهم رشته تجربی، لیسانس از هرا (س) سوالات در ۲ صفحه و تعداد ۱۱ سوال می باشد		دبیر مربوطه:	
		تاریخ امتحان: ۹۹/۱۰/۲۰	
		ساعت امتحان:	
		زمان پاسخگویی: ۶۰ دقیقه	
ردیف	سوال	نمره	پاسخ
1	هر یک از مفاهیم زیر را تعریف کنید: الف) دما ب) ترکیبات آروماتیک ج) قانون دوره ای د) آلکن	2	
2	جمله های زیر را کامل کنید: الف) اسفنج و عدس منبع غنی از هستند ب) از واکنش آهن مذاب تولید شده در واکنش ترمیت برای استفاده می شود. ج) پسماند سرانه فولاد کیلوگرم است. د) گوشت ماهی بنیاب داشتن امگا ۳ سبب کاهش می شود. ه) غلظت گوله های فلزی موجود در کف آلیاژس نسبت به ذرات زیرزمینی است	1/25	
3	برای نوشتن نام یون حاصل از کد آمیک از عناصر زیر عدد رومی بکار می بریم؟ چرا؟ الف) مس ب) سنیوم	1	
4	به پرسشهای زیر پاسخ دهید: الف) چرا افرادی که با گریس کار می کنند دستشان را با بنزین یا نفت می شویند؟ ب) دو مورد از راههای بهبود کارایی زغال سنگ را بنویسید. ج) کدام آلکن زیر سریعتر از لیوان بیرون می ریزد؟ چرا؟ C ₂₀ H ₄₂ یا C ₅ H ₁₂	2	
5	با توجه به واکنش $4Fe + 3CO_2 \rightarrow 2Fe_2O_3 + 3C$ به سوالات پاسخ دهید: الف) واکنش پذیری شیمیایی آهن و کربن را مقایسه کنید و برای مقایسه خود دلیل بنویسید ب) چرا در این واکنش به جای کربن از فلز سنیوم استفاده نمی کنند؟ ج) در Fe ₂ O ₃ کدام یون آهن وجود دارد؟	1/5	
6	اگر ۳/۶ گرم فلز منیزیم را با مقدار کافی گاز نیتروژن ترکیب کنیم ۴ گرم منیزیم نیتريد بدست می آید بازه درصدی این واکنش را حساب کنید: $3Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$ Mg=24 N=14	2	
ادامه سوالات در صفحه دوم			