

ساعت شروع : ۹ صبح		عمومی		راهنمای تصحیح سوالات امتحان هماهنگ درس : شیمی (۱)	
تاریخ امتحان : ۱۴ / ۶ / ۱۳۸۹				سال اول آموزش متوسطه	
مرکز سنجش آموزش و پرورش <a href="http://aee.medu.ir">http://aee.medu.ir</a>				دانش آموزان شیوه سالی - واحدی (روزانه) در شهریور ماه سال ۱۳۸۹	
ردیف	راهنمای تصحیح				
نمره					
۱	۱/۲۵	۴ یا هیدروژن (ب) ۵ یا لیتیم (پ) ۳ یا مس (ت) ۲ یا جیوه (ث) ۸ یا منیزیم			
۲	۱/۲۵	۲) به ترتیب : متفاوتی - ثابت - دمای (هر مورد ۰/۲۵) ب) الکان ها - چهار (هر مورد ۰/۲۵)			
۳	۲	۳) خیر (۰/۲۵) تعداد اتم های اکسیژن در دو طرف واکنش با هم برابر نیست . (۰/۵) ب) حفظ منابع طبیعی برای نسل های بعد - جلوگیری از انتشار گازهای گلخانه ای و مواد آلوده کننده ی آب - یا سایر موارد نوشته شده در صفحه ی ۱۰۵ کتاب درسی (هر مورد ۰/۲۵) پ) فشارسنج (۲) (۰/۲۵) زیرا هر قدر از سطح زمین بالاتر برویم فشار هوا کاهش می یابد و ارتفاع ستون جیوه در بارومتر (فشارسنج) کم تر می شود. (۰/۵)			
۴	۱	۴) هر چه تعداد کربن الکان کم تر باشد گرانشی آن کم تر است. (۰/۵) ب) زیرا سرعت تشکیل و جایگزین شدن آن ها ، چنان آهسته است که تأثیر چندانی بر مقدار این منابع ندارد و فرایندهای طبیعی جای خالی آن را پر نمی کنند. (۰/۵)			
۵	۱/۵	۵) محلول D (۰/۲۵) ب) محلول A (۰/۲۵) چون pH کم تر از ۷ دارد و دارای خصلت اسیدی است. (۰/۲۵) پ) به ترتیب : اتم هیدروژن (H) - گروه هیدروکسید (OH) - خنثی (هر مورد ۰/۲۵)			
۶	۱/۵	۶) بیش تر از ۳۰°C (۰/۲۵) ب) قانون شارل (۰/۲۵) در فشار ثابت (۰/۲۵) ، با افزایش دمای یک گاز (۰/۲۵) حجم گاز نیز افزایش می یابد. (۰/۲۵) پ) نمودار (۱) (۰/۲۵)			
۷	۱/۵	۷) درست (۰/۲۵) ب) نادرست (۰/۲۵) بسیاری از خواص عنصرها به تعداد الکترون ها در اطراف هسته ی اتم بستگی دارد. (۰/۲۵) پ) نادرست (۰/۲۵) اجزای اصلی هوا کره که بیش ترین در صد حجمی آن را تشکیل می دهند، شامل نیتروژن با در صد حجمی ۷۸٪ و اکسیژن با در صد حجمی ۲۱٪ است. (هر مورد تصحیح ۰/۲۵)			
۸	۱/۲۵	۸) در چشمه ی A (۰/۲۵) ب) چشمه C (۰/۲۵) زیرا آب چشمه C دارای کاتیون های $Fe^{3+}$ و $Al^{3+}$ است ، این کاتیون ها بار الکتریکی ذره های کلوییدی را خنثی می کنند ، این ذره های کلوییدی به یک دیگر می پیوندند ، با این کار گل ولای موجود در آب چشمه زودتر ته نشین می شود. (۰/۲۵) پ) چشمه B (۰/۲۵) چون در آب این چشمه یون $F^{-}$ وجود دارد که مانع پوسیدگی دندان می شود. (۰/۲۵)			
« ادامه در صفحه ی دوم »					

ساعت شروع : ۹ صبح	عمومی	راهنمای تصحیح سوالات امتحان هماهنگ درس : شیمی (۱)
تاریخ امتحان : ۱۳۸۹ / ۶ / ۱۴	سال اول آموزش متوسطه	
مرکز سنجش آموزش و پرورش <a href="http://aee.medu.ir">http://aee.medu.ir</a>	دانش آموزان شیوه سالی - واحدی (روزانه) در شهریور ماه سال ۱۳۸۹	

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۹	<p>آ) هیتان (۰/۲۵) چون دمای جوش بالاتری دارد (یا چون تعداد کربن بیش تری دارد). (۰/۲۵)</p> <p>ب) به ترتیب : کاهش - افزایش (هر مورد ۰/۲۵)</p>	۱
۱۰	<p>آ) ۸ میلی گرم در ۱۰۰۰ گرم آب (۰/۲۵)</p> <p>ب) وارونه (۰/۲۵)</p> <p>پ) سیر نشده (۰/۲۵) هر نقطه که جایگاه آن پایین تر از منحنی انحلال پذیری یک ماده باشد یک محلول سیر نشده را نشان می دهد. (۰/۵)</p> <p>ت) فشار گاز (۰/۲۵) انحلال پذیری گازها در آب با فشار گاز نسبت مستقیم دارد. (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۱۱	<p>آ) واکنش (۱) (۰/۲۵) زیرا بر اثر تابش نور خورشید بر اکسید های نیتروژن نوعی آلودگی ایجاد می شود که مه دود فوتو شیمیایی گفته می شود. (۰/۲۵)</p> <p>ب) تروپوسفر (۰/۲۵)</p> <p>پ) آلاینده نوع دوم (۰/۲۵) زیرا در هوا کره بر اثر واکنش های شیمیایی میان آلاینده نوع اول و اجزای طبیعی هوا کره پدید می آیند. (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۱۲	<p>آ) کراکینگ (۰/۲۵) برای شکستن مولکول های نفت چراغ (بزرگ) به مولکول های کوچک تر طراحی کردند. (۰/۲۵)</p> <p>ب) آلومینیم اکسید یا <math>(Al_2O_3)</math> (۰/۲۵)</p> <p>پ) ۱- سرعت واکنش شیمیایی را افزایش می دهد (۰/۲۵)</p> <p>۲- واکنش دردمای پایین تری انجام می شود. (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
۱۳	<p>آ) کلو و فلوئور (هر مورد ۰/۲۵)</p> <p>ب) (۰/۲۵) <math>(-7^{\circ}C) + (-221^{\circ}C) = -114^{\circ}C</math> (نوشتن رابطه یا عدد گذاری (۰/۲۵))</p> <p>پ) <math>MgI_2</math> (۰/۵)</p>	۱/۵
۱۴	<p>آ) <math>C_8H_{18}</math> (۰/۵)</p> <p>ب) ترکیب (a) (۰/۲۵) زیرا آلکان های شاخه دار در موتور خودروها بهتر از آلکان های راست زنجیر می سوزند. (۰/۲۵)</p> <p>پ) ترکیب (c) (۰/۲۵) ، پلی تن (یا پلی اتیلن) (۰/۲۵)</p>	۱/۵
	جمع نمره	۲۰
	«خسته نباشید»	

همکار گرامی

در صورت ارائه پاسخ های مشابه و صحیح نمره را منظور فرمایید.