

نام و نام خانوادگی: .....

مقطع و رشته: هشتم

نام پدر: .....

شماره داوطلب: .....

تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران

اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران

اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران

دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب

آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی

نام دبیر: نصری

تاریخ امتحان: ۱۰/۱۰/۱۳۹۹

ساعت امتحان: ۱۰ صبح / عصر

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

نام دبیر:	نمره به عدد:		نام دبیر:	نمره به عدد:	
	نمره به حروف:	نمره به حروف:		نمره به حروف:	نمره به حروف:
تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:		تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	
نام دبیر:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:	تاریخ و امضا:
سؤالات	نمره	نمره	سؤالات	نمره	نمره
۱	۴	۴	۱	۴	۴
۲	۲	۲	۲	۲	۲
۳	۱	۱	۳	۱	۱
۴	۰,۵	۰,۵	۴	۰,۵	۰,۵
۵	۱	۱	۵	۱	۱
۶	۰,۵	۰,۵	۶	۰,۵	۰,۵
۷	۱	۱	۷	۱	۱
۸	۱	۱	۸	۱	۱
۹	۰,۵	۰,۵	۹	۰,۵	۰,۵

۳	واکنش های زیر را کامل کنید : ( واکنش ۱ سوختن کامل و واکنش ۲ سوختن ناقص است و واکنش ۳ مربوط به قرص جوشان است.) ۱- شمع (هیدروکربن) + ..... ← ..... + بخار آب + نور و گرما ۲- شمع (هیدروکربن) + ..... ← ..... + بخار آب + نور و گرما ۳- ..... + اسید های موجود در قرص جوشان ← نمک + .....	۱۰
۱	کاتالیز گر چیست ؟	۱۱
۱,۵	سه ضلع مثلث آتش را نام ببرید :	۱۲
۱	اگر یک بشر را به صورت وارونه روی یک شمع روشن قرار دهیم ، چه اتفاقی می افتد ؟ توضیح دهید :	۱۳
۱	زمانی که تخم مرغ را در سرکه می اندازیم حباب هایی ایجاد می شوند ، این حباب ها نشان دهنده ی تولید چه گازی هستند و این تغییر فیزیکی است یا شیمیایی ؟	۱۴
۱	اگر بدانیم که در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد حداکثر مقدار نمکی که در ۱۰۰ گرم آب حل می شود ، ۳۸ گرم است. آنگاه بگویید در ۵۰ گرم محلول آب و نمک ، چند گرم نمک و چند گرم آب داریم :	۱۵
۱	مخلوطی از آب و الکل داریم و قصد جدا کردن اجزای آن را داریم . به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید : ۱- از چه روشی برای جدا سازی این مخلوط استفاده می کنیم : ۲- کدام ماده زودتر خارج می شود چرا ؟	۱۶

جمع بارم : ۲۰ نمره



limoonad  
Education For All



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران  
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران  
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب  
**کلید** سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تمصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی  
نام دبیر: نصری  
تاریخ امتحان: ۱۰/۱۰/۱۳۹۹  
ساعت امتحان: ۱۰ صبح / عصر  
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	۱) همگن / نا همگن ۲) خالص ۳) همگن / حل شونده / حلال ۴) بیشتر / کمتر ۵) شیمیایی ۶) شیمیایی / نور / گرما	
۲	مس : خالص / شربت معده : مخلوط / دوغ : مخلوط / سرکه : مخلوط / نمک : خالص / آب لیمو : مخلوط / آهن : خالص / آب مقطر : خالص	
۳	آب و کات کبود : همگن / ماسه و خاک : ناهمگن / آب و روغن : نا همگن / آب و الکل : همگن	
۴	حلال و حل شونده	
۵	بشر ۵ که بیشترین مقدار حل شونده را دارد از همه پررنگ تر و بشر ۱ که کمترین میزان حل شونده را دارد از همه کم رنگ تر است.	
۶	گاز / جامد	
۷	اکسیژن : با افزایش دما حلالیت کاهش پیدا می کند پتاسیم نیترات : با افزایش دما حلالیت افزایش پیدا می کند.	
۸	انداختن میخ آهنی در محلول کات کبود : شیمیایی / جوشیدن آب : فیزیکی / زرد شدن برگ درختان : شیمیایی / خرد کردن کاغذ : فیزیکی	
۹	مضر / مفید	
۱۰	۱- اکسیژن / کربن دی اکسید ۲- اکسیژن / کربن مونو اکسید ۳- جوش شیرین / کربن دی اکسید	
۱۱	موادی که موجب افزایش سرعت یک تغییر ( واکنش ) شیمیایی می شوند ، کاتالیز گر نام دارند.	
۱۲	گرما / اکسیژن / ماده ی سوختنی	
۱۳	شمع بعد از اتمام اکسیژن داخل بشر خاموش می شود. زیرا شمع برای روشن ماندن به اکسیژن نیاز دارد.	
۱۴	تغییر شیمیایی است و حباب های ایجاد شده نشان دهنده ی تولید گاز کربن دی اکسید است.	
۱۵	$x/50 = 138/38$ $X = (50 * 38) / 138 = 13,76$ گرم حل شونده $50,13,76 = 36,24$ گرم حلال	
۱۶	۱- تقطیر ۲- الکل زیرا نقطه جوش آن پایین تر است.	
جمع بارم : ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح :
		امضاء: