

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: | تاریخ و امضا: | نمره به عدد: | نمره به حروف: |
|-----------|--|------------------------|----------------------|
| | | نمره تجدید نظر به عدد: | نمره به حروف: |
| نام دبیر: | تاریخ و امضا: | محل مهر و امضا: مدیر | محل مهر و امضا: مدیر |
| ردیف | سؤالات | نمره | ردیف |
| ۱ | <p>جملات داده شده را با استفاده از کلمات داده شده کامل کنید.</p> <p>(۱) مخلوط آب و نمک یک مخلوط و مخلوط آب و خاک یک مخلوط است .</p> <p>(۲) موادی که از یک نوع ماده تشکیل شده باشند ، مواد می نامند.</p> <p>(۳) الکل ۷۰ درصد یک مخلوط است که در آن آب نقش و الکل نقش را دارد.</p> <p>(۴) وایتکس PH از ۷ دارد و آب پرتقال PH از ۷ دارد..</p> <p>(۵) زنگ زدن آهن یک تغییر..... است.</p> <p>(۶) سوختن یک نوع تغییر است که موجب تولید و می شود.</p> | ۴ | ۱ |
| ۲ | <p>کدام یک از مواد زیر خالص و کدام یک مخلوط اند ؟</p> <p>مس : شربت معده : سرکه : دوغ : نمک : آب لیمو : آهن : آب مقطر :</p> | ۲ | ۲ |
| ۳ | <p>کدام یک از مخلوط های زیر همگن و کدام یک ناهمگن هستند :</p> <p>آب و کات کبود : آب و روغن : ماسه و خاک : آب و الکل :</p> | ۱ | ۳ |
| ۴ | اجزای تشکیل دهنده محلول را فقط نام ببرید : | ۰,۵ | ۴ |
| ۵ | <p>۵ بشر را به ترتیب ۱ تا ۵ نام گذاری می کنیم. و در هر کدام ۱۰۰ میلی لیتر آب می ریزیم. و به ترتیب در بشر یک تا پنج به ترتیب ۱ تا ۵ گرم کات کبود میریزیم. رنگ محلول را در این ۵ بشر باهم مقایسه کنید :</p> | ۱ | ۵ |
| ۶ | <p>حالت فیزیکی محلول های زیر را بنویسید :</p> <p>بادکنک پر از هوا : سکه :</p> | ۰,۵ | ۶ |
| ۷ | <p>تاثیر دما در حل شوندگی مواد زیر در آب را بنویسید :</p> <p>گاز اکسیژن : پتاسیم نیترات :</p> | ۱ | ۷ |
| ۸ | <p>کدام یک از تغییرات زیر شیمیایی و کدام یک فیزیکی است ؟</p> <p>انداختن یک میخ آهنی در محلول کات کبود : زرد شدن برگ درختان : جوشیدن آب : خرد کردن کاغذ :</p> | ۱ | ۸ |
| ۹ | <p>تغییرات شیمیایی زیر مفید اند یا مضر ؟</p> <p>زنگ زدن آهن : پختن تخم مرغ :</p> | ۰,۵ | ۹ |

| | | |
|-----|---|----|
| 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 (هیدورکربن) + ← + بخار آب + نور و گرما ۲- شمع (هیدورکربن) + ← + 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

جزوه سیمی



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 تحصیلی 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: |