

نام و نام خانوادگی:

مقطع و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران

اداره‌ی کل آموزش و پرورش شهر تهران

اداره‌ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران

دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت

آزمون پایان نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۳ - ۱۴۰۲

نام درس: شیمی

نام دبیر: فوژان برومند

تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۰۶

ساعت امتحان: ۰۸:۰۰ صبح / عصر

مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

نمره به عدد:		نمره به حروف:		نام دبیر:		تاریخ و امضاء:		محل مهر و امضاء مدیر	
نمره به عدد:		نمره به حروف:		نام دبیر:		تاریخ و امضاء:		محل مهر و امضاء مدیر	
ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات	ردیف	سؤالات
۱	جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید. الف) عناصر تشکیل دهنده سولفوریک اسید..... و و می باشند. ب) در ساختار گلبول های قرمز خون عنصر به کار رفته است. ج) سدیم کلرید نوعی ترکیب است. د) را به عنوان ضد یخ در رادیاتور ماشین می ریزند. ه) و نمونه هایی از بسپارهای طبیعی هستند.	۲	درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید. الف) بیشتر عنصرها در طبیعت به صورت آزاد یافت می شوند. ب) رسانایی الکتریکی آب نمک نسبت به آب خالص بیشتر است. ج) بیشترین عنصر در بدن انسان و پوسته ی زمین اکسیژن می باشد. د) واکنش سدیم با آب آرام تر از واکنش آهن با آب است.	۳	گزینه ی صحیح را انتخاب کنید. الف) گازی که در لایه های بالایی هواکره جلوی رسیدن پرتوهای فرابنفش به زمین را می گیرد، کدام است؟ (۱) کربن دی اکسید (۲) اوزون (۳) اکسیژن (۴) نیتروژن ب) دانشمندان برای دسته بندی عنصرها، نخستین بار آن ها را در دو دسته و طبقه بندی کردند. (۱) خالص - ناخالص (۲) جامد - مایع (۳) رسانا - نارسانا (۴) فلز - نافلز ج) کدام عنصر با ^{11}Na در یک گروه قرار دارد ؟ (۱) ^4Be (۲) ^{12}Mg (۳) ^3Li (۴) ^{13}Al د) اتم های فلزی تمایل دارند با الکترون به تبدیل شوند. (۱) از دست دادن - کاتیون (۲) از دست دادن - آنیون (۳) گرفتن - کاتیون (۴) گرفتن - آنیون	۴	مفاهیم زیر را تعریف کنید. الف) قانون پایستگی جرم : ب) آنیون :		
صفحه ۱ از ۲									

۵	در سه ظرف، محلول کات کبود با غلظت برابر می ریزیم و داخل آن ها تیغه هایی از جنس منیزیم، روی و آهن قرار می دهیم. الف) سرعت تغییر رنگ در سه ظرف را با هم مقایسه کنید. ب) کدام یک از تیغه ها را روی آتش بگیریم، با نور سفید خیره کننده می سوزد؟	۱
۶	دو اتم سدیم (^{23}Na) و فلوئور (^{19}F) را در نظر بگیرید. الف) هر کدام در لایه ی آخر خود چند الکترون دارند؟ ب) مدل اتمی بور را برای هر یک رسم کنید. ج) ترکیبی که بین این دو ماده تشکیل می شود چه نام دارد؟ د) دو ویژگی ترکیب تشکیل شده را بنویسید.	۳
۷	نام ماده ی مورد نظر را بنویسید. الف) جامدی زرد رنگ که در دهانه ی آتشفشان ها یافت می شود : ب) ماده ای که در کودهای شیمیایی و چوب کبریت به کار می رود : ج) ماده ای که برای ترد شدن کدوخلوایی به کار می رود : د) گازی سمی که میکروب کش بوده و در هیدروکلریک اسید به کار می رود :	۲
۸	مدل اتمی بور برای عنصرهای فسفر، اکسیژن هلیوم و گوگرد را رسم کنید.	۲
۹	چهار کاربرد سولفوریک اسید را بنویسید.	۲
۱۰	الف) یک پلیمر مصنوعی نام ببرید. ب) دو ضرر آن را بنویسید. پ) مناسب ترین راه برای کاهش معایب این ماده چیست؟	۲
۱۱	الف) دو ویژگی عناصر گروه ۱ را بنویسید. ب) دو ویژگی گروه گازهای نجیب را نام ببرید.	۲
۱۲	آهن چند نوع یون تشکیل می دهد ؟ نام ببرید.	۱
صفحه ۲ از ۲		



اداره‌ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره‌ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
کلید سؤالات پایان نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۳ - ۱۴۰۲

نام درس: شیمی نهم
نام دبیر: فوژان برومند
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۰۶
ساعت امتحان: ۰۸:۰۰ - ۰۹:۰۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) هیدروژن - گوگرد - اکسیژن ه) ابریشم - پشم (موارد دیگر نیز قابل قبول هستند)	ج) یونی د) اتیلن گلیکول هر مورد ۰/۲۵ نمره
۲	الف) نادرست ب) درست ج) درست د) نادرست	هر مورد ۰/۲۵ نمره
۳	الف) ۲ ب) ۴ ج) ۳ د) ۱	هر مورد ۰/۲۵ نمره
۴	الف) در یک واکنش شیمیایی، مجموع جرم واکنش دهنده ها با مجموع جرم فراورده ها برابر است. ب) اتمی که الکترون گرفته و دارای بار منفی می باشد.	هر مورد ۰/۵ نمره
۵	الف) در ظرف حاوی منیزیم تغییر رنگ سریع تر اتفاق می افتد زیرا سرعت واکنش منیزیم از روی و آهن بیشتر است. منیزیم < روی < آهن ب) منیزیم نمره ۰/۷۵ نمره ۰/۲۵	
۶	الف) سدیم یک الکترون - فلز نور ۷ الکترون ب) سدیم ج) یونی د) شکننده هستند - به آب خاصیت رسانایی می دهند. ۱ نمره	فلز نور ۱ نمره ۰/۵ نمره
۷	الف) گوگرد ب) فسفر ج) آمونیاک د) کلر	هر مورد ۰/۵ نمره
۸	فسفر اکسیژن هلیوم گوگرد	هر مورد ۰/۵ نمره
۹	تهیه کود شیمیایی - تهیه رنگ - تولید پلاستیک - چرم سازی - خودروسازی - تولید شوینده ها (۴ مورد) هر مورد ۰/۵ نمره	
۱۰	الف) پلاستیک ۰/۵ نمره ب) به راحتی در طبیعت تجزیه نمی شود - زباله های آن بخارهای سمی تولید می کنند ۱ نمره ج) بازیافت ۰/۵ نمره	
۱۱	الف) نرم هستند - با چاقو به راحتی بریده می شوند - به شدت با اکسیژن واکنش پذیرند - زیر نفت نگهداری می شوند. (۲ مورد) هر مورد ۰/۵ نمره ب) ظرفیت لایه ی آخر الکترونی آنها تکمیل است - پایدارند - واکنش پذیری خیلی کمی دارند - همگی گازند (۲ مورد) هر مورد ۰/۵ نمره	
۱۲	دو نوع - آهن ۲+ یا فرو و آهن ۳+ یا فریک	
جمع بارم: ۲۰ نمره		نام و نام خانوادگی مصحح : فوژان برومند امضاء:



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد