

نام و نام خانوادگی:
 مقطع و رشته: نهم (گروه ۱)
 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 ۲ تهران
 دبیرستان غیردولتی پسرانه سرای دانش واحد مرزداران
 آزمون نیمسال اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس : شیمی / زمین شناسی
 نام دبیر: علی رحمانی
 تاریخ امتحان: ۱۳۹۹/۱۰/۱۰
 ساعت امتحان: ۰۰ : ۰۸ / صبح
 مدت امتحان : ۷۵ دقیقه

ردیف	سؤالات	نوع
۲	جاهای خالی را با عبارت مناسب کامل کنید. (۱) از برای ضدعفونی کردن لوازم پزشکی و بیمارستان ها استفاده می شود. (۲) بزرگترین ورقه سازنده سنگ کره است. (۳) سلولز و نشاسته از جمله طبیعی محسوب می شوند. (۴) موج بسیار عظیمی که در اثر زلزله در بستر اقیانوس ها ایجاد می گردد نام دارد.	الف
۲	گزینه صحیح را انتخاب کنید. (۵) سرعت واکنش کدام یک با اکسیژن کمتر است؟ الف- منیزیم ب- آهن ج- مس د- طلا (۶) گلبول های قرمز خون به کمک ، وظیفه اکسیژن رسانی به ارگان های بدن را انجام می دهند. الف- یون سدیم ب- نمک خوراکی ج- Fe^{2+} د- CO_2 (۷) در اثر برخورد کدام صفحه با صفحه ایران، رشته کوه زاگرس پدید آمده است؟ الف- عربستان ب- هند ج- آفریقا د- اوراسیا (۸) گازی سمی است که خاصیت میکروب کشی داشته و در گروه ۱۷ جدول تناوبی جای دارد. الف- فلوئور ب- گوگرد ج- کلر د- هیدروژن	ب
۱	صحیح یا غلط بودن جملات زیر را با ذکر دلیل بررسی کنید. (۹) حضور بیش از حد باکتری ها هر روزه سبب افزایش میزان نیتروژن در کره زمین می شود. (۱۰) کربن و هیدروژن در کنار یکدیگر با تشکیل پیوند یونی و انتقال الکترون به آرایش هشتایی و پایدار می رسند.	پ
۱	گزاره های ستون های چپ و راست را به درستی به یکدیگر وصل نمایید. (در ستون سمت چپ دو عبارت اضافی است) (۱۱) به راحتی با چاقو بریده می شود. (۱۲) اساس موازنه واکنش های شیمیایی است. (۱۳) برای رشد بهتر گیاهان به زمین کشاورزی افزوده می شود. (۱۴) حاوی جامد زرد رنگ منیزیم قانون پایستگی جرم سدیم آمونیاک اسید سولفوریک هیدروکلریک اسید	ت
صفحه ی ۱ از ۲		

ردیف	ادامه ی سؤالات	ردیف
۱/۵	۱۵) شکل مقابل به چه موضوعی اشاره دارد؟ کامل شرح دهید. 	ن
۲	به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید. ۱۶) دو مورد از دلایل مطرح شده برای اثبات نظریه ونگر را نام ببرید. ۱۷) جابجایی سنگ های دو طرف شکستگی منجر به ایجاد چه پدیده ای می شود؟ ۱۸) تعداد لایه های الکترونی اتم عنصر K_{16} ؟ ۱۹) علت حرکت ورقه های سنگ کره چیست؟	ج
۵/۵	سوالات زیر را کامل تشریح کنید. ۲۰) آرایش الکترونی را برای سدیم و مدل اتمی بور را برای فسفر رسم کنید. (۱/۵) ۲۱) سه بشر جداگانه انتخاب و در هریک به میزان یکسان، محلول کات کبود اضافه می کنیم؛ در محلول شماره یک تکه فلزی از جنس روی، در محلول شماره دو تکه فلزی از جنس آهن و در محلول شماره سه تکه فلزی از جنس سدیم قرار داده می شود. تغییر رنگی در محلول ها رخ می دهد. در کدام ظرف تغییر رنگ بیشتری مشاهده می شود؟ چرا؟ (۱) ۲۲) دو عنصر اکسیژن (O_{16}) و منیزیم (Mg_{24}) را در نظر بگیرید. (۲) الف) آرایش الکترونی این دو گونه را رسم کنید. ب) کدام یک از این دو گونه با از دست دادن الکترون به گونه ای با مدار ۸ الکترونی تبدیل می شود؟ ج) تعداد بارهای الکتریکی ذره های سازنده منیزیم اکسید را مشخص کنید. ۲۳) انواع حرکت های ورقه های سنگ کره را نوشته و پیامد هر حرکت را جداگانه بنویسید. (۱)	ج
صفحه ی ۲ از ۲		



اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۲ تهران
دبیرستان غیر دولتی پسرانه سرای دانش واحد مرزداران
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی/زمین شناسی
نام دبیر: علی رحمانی
تاریخ امتحان: ۱۳۹۹/۱۰/۱۰
ساعت امتحان: ۸:۰۰ **صبح** / عصر
مدت امتحان: ۷۵ دقیقه

ردیف

راهنمای تصحیح

محل مهر یا امضاء مدیر

الف) ۱- آتاتول ۲- آماتول (اتم) ۳- پاتول ۴- سزاسی

ب) ۵- د ۶- ج ۷- الف ۸- ج

ج) ۹- غ - برای سوری و غیر سوری، مقدار سوری و غیر سوری برابر است.

۱۰- غ - سرب، هیدروژن، ۲ نافته حسنه - با استرک نزاری اکثر ج شرایط باید ابراهیم.

د) ۱۱- سرب ۱۲- مانتر یا استریم ۱۳- آمریکان ۱۴- اسپرولفوریت

ه) فصل دوم ص ۱۶ - شکل ۲

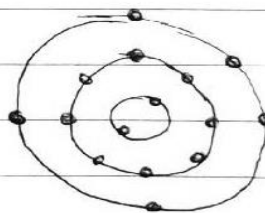
ج) ۱۶- انفجار حاشیه تاره ها - بقایای جاندار باقی مانده و ...

۱۷- لیل ۱۸- ۳

۱۹- جریان شرف غیر پدید

ج) ۲۰- ۱) (۸) ۲) ۱۱

۵) (۸) ۲) ۱۵



۲۱- جدول شماره ۳ - برای آتول و سرب مقدار سرب از سایر فلزات اهنانه شده به جدول شماره ۳.

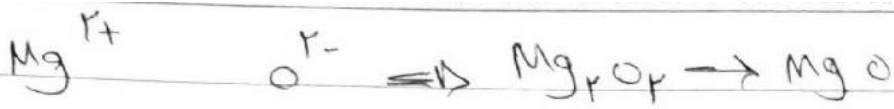
الف)

۶) (۲) ۸

۲) (۸) ۲) ۱۲

R43

اکثر ایزوتوپ سرب ۲۰۸ است. این ایزوتوپ ۸۲ پروتون و ۱۲۶ نوترون دارد.


$$r_L = \text{cost} \times C_{rL}$$


(۲۲) ۱۔ نذر و نیاز کیلئے نوالہ - شادی - عزیزان سفائی و...

۲- دستور ← ای، انسان ها

۳- از بین نمانده ← موجود و مستحق

امضاء:

نام و نام خانوادگی مصحح : علی رحمانی

جمع بارم: ۱۵ نمره