
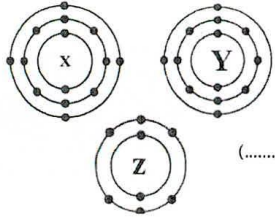
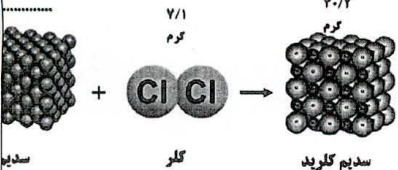


به نام خدا

	<p>نوبت اول پایه : نهم شعبه: شماره دانش آموزی: مدت زمان آزمون: ۷۵ دقیقه تاریخ امتحان:</p>	<p>باسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان کرمان اداره استعداد های درخشان ودانش پژوهان جوان اداره آموزش و پرورش شهرستان رفسنجان دبیرستان دوره اول فرزاتگان سال تحصیلی ۱۴۰۱-۱۴۰۲</p>	 <p>نام درس: شیمی نام و نام خانوادگی : نام دبیر: زهیرا باقری نسب نام طراح: زهیرا باقری نسب تعداد صفحات آزمون: ۲</p>
نمره	سوالات		
۱/۵	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید. (یونی-از دست دادن - اکسیژن- غیر الکترو لیت- آهن- کاتیون- اشتراکی- آنیون - نیتروژن- گرفتن- سدیم) (۱) محلول نمک خوراکی در آب است. (۲) در حالت عنصری گازی بی اثر است. (۳) ترکیب های در مجموع ، از نظر بار الکتریکی خنثی هستند. (۴) اتم های عنصرهای گروه او (۲ در شرایط مناسب با الکترون به تبدیل می شوند. (۵) وظیفه یون انتقال گازهای تنفسی است.</p>		۱
۱	<p>درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید. ۱. اگر لایه ظرفیتی اتمی هشت تایی باشد آن اتم واکنش پذیری چندانی ندارد . ۲. اکسیژن در طبیعت به دو صورت دو اتمی و سه اتمی وجود دارد. ۳. همه فلزات جامد و چکش خوار هستند. ۴. عنصری با عدد اتمی ۱۲ در دوره دوم جدول دوره ای قرار دارد.</p>		۲
۱/۵	<p>گزینه صحیح را انتخاب کنید. (۱) کدام گزینه هم در حالت جامد و هم در حالت مذاب رسانای جریان برق است؟ الف- مواد یونی ب - نمک خوراکی ج- فلزها د-گزینه ب و ج (۲) اگر اتم عنصری با از دست دادن دو الکترون به آرایش گاز نجیب برسد (هشت تایی شود) آن عنصر به کدام گروه از جدول تناوبی تعلق دارد؟ الف- قلیایی ب- هالوژن ها ج- قلیایی خاکی د. گازهای نجیب (۳) از واکنش عنصر هشتم جدول دوره ای با کدام عنصر زیر ترکیب یونی حاصل می شود؟ الف- 17A ب- 6B ج- 11C د- 16D (۴) کدام گزینه عامل اصلی تولید بمب های شیمیایی است؟ الف- گوگرد ب- هیدروژن ج- نیتروژن د- کربن</p>		۳

	<p>۵) عنصری در دوره ۴ و گروه ۴ قرار دارد. عدد اتمی این عنصر کدام است؟</p> <p>الف-۳۲ ب-۳۴ ج-۳۵ د-۵۰</p> <p>۶) کدامیک از ترکیب های زیر یونی می باشد؟</p> <p>الف- HCl ب- CCl₄ ج- KF د- NH₃</p>																		
۰/۵	<p>۴ هر یک از موارد زیر بوسیله کدام ماده انجام می گیرد؟ (اتانول - آمونیاک - اتیلن گلیکول - آب آهک)</p> <p>الف- کمک به رشد بهتر گیاهان (.....)</p> <p>ب- جلوگیری از یخ زدن آب رادیاتور (.....)</p>																		
۱	<p>۵ در جدول زیر شماره هر قسمت ستون B را در جلو موارد ستون A بنویسید. (دو مورد از ستون B اضافی است)</p> <table border="1" data-bbox="440 801 1174 1077"> <thead> <tr> <th>عناصر (ستون A)</th> <th>کاربرد (ستون B)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>فلوئور</td> <td>۱- نوک مداد</td> </tr> <tr> <td>کلر</td> <td>۲- ضد عفونی آب</td> </tr> <tr> <td>فسفر</td> <td>۳- سولفوریک اسید</td> </tr> <tr> <td>کربن</td> <td>۴- مواد منفجره</td> </tr> <tr> <td>نیتروژن</td> <td>۵- نوک کبریت</td> </tr> <tr> <td>اکسیژن</td> <td>۶- رشد استخوان</td> </tr> <tr> <td></td> <td>۷- خمیر دندان</td> </tr> <tr> <td></td> <td>۸- فعالیت قلب</td> </tr> </tbody> </table>	عناصر (ستون A)	کاربرد (ستون B)	فلوئور	۱- نوک مداد	کلر	۲- ضد عفونی آب	فسفر	۳- سولفوریک اسید	کربن	۴- مواد منفجره	نیتروژن	۵- نوک کبریت	اکسیژن	۶- رشد استخوان		۷- خمیر دندان		۸- فعالیت قلب
عناصر (ستون A)	کاربرد (ستون B)																		
فلوئور	۱- نوک مداد																		
کلر	۲- ضد عفونی آب																		
فسفر	۳- سولفوریک اسید																		
کربن	۴- مواد منفجره																		
نیتروژن	۵- نوک کبریت																		
اکسیژن	۶- رشد استخوان																		
	۷- خمیر دندان																		
	۸- فعالیت قلب																		
۱/۲۵	<p>۶ الف- محلول آهن سولفات را در کدام ظرف می توان نگه داری کرد؟ (ظرفی از جنس مس - ظرفی از جنس روی) چرا؟</p> <p>ب- کدام فلز با اکسیژن واکنش نمی دهد؟ (منیزیم - طلا - مس - روی - آهن)</p> <p>ج- کدام فلز بیشترین واکنش پذیری با اکسیژن را دارد؟ (منیزیم - پتاسیم - مس - روی - آهن)</p>																		
۱/۵	<p>۷ به سوال های زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف- چرا پلاستیک را بازگردانی می کنند؟ دو دلیل ذکر کنید.</p> <p>ب- چگالی سدیم از نفت بیشتر است یا کمتر؟</p> <p>ج- یک بسیار مصنوعی و یک بسیار طبیعی را نام ببرید.</p> <p>ه- فراوان ترین عنصر موجود در بدن انسان چه نام دارد؟</p>																		

۱	 <p>الف. اتم ^{16}S با کدام یک از اتم های زیر در یک ستون قرار می گیرد؟ ب. عنصر Y در ستون چندم جدول عناصر قرار دارد؟ ج. کدام یک از مدل های اتمی مقابل مربوط به فلز ^{13}Al است؟ د. کدام اتم میتواند در واکنش هایی شیمیایی به آنیون تبدیل شود؟ (.....)</p>	۸
۰/۷۵	 <p>شکل مقابل، مربوط به واکنش فلز سدیم و گاز کلر است. الف-جرم سدیم در این واکنش چند گرم است؟ ب- در مجموع، چند گرم واکنش دهنده مصرف شده است؟</p>	۹
۰/۵	<p>نماد یون های زیر را بنویسید. آلومینیم با سه بار مثبت: گوگرد با دو بار منفی:</p>	۱۰
۲	<p>الف. چگونگی تشکیل ترکیب یونی بین سدیم و گوگرد را با رسم آرایش الکترونی نشان دهید. (اعداد اتمی: $\text{O}=8$ و $\text{Na}=11$) ب. کاتیون و آنیون را مشخص کنید. ج. هر یک از اتم های سدیم و اکسیژن چند الکترون مبادله کردند؟ د. فرمول ترکیب یونی حاصل را بنویسید.</p>	۱۱
۱	<p>نام ترکیبات یونی زیر را بنویسید. الف) AlCl_3 ب) MgO</p>	۱۲
۱/۵	<p>محلول ماده A رسانای جریان برق و محلول ماده B نارسا می باشد. الف- ذرات سازنده ی (اتم - یون) هریک از مواد A و B را تعیین کنید. ماده A..... ماده B..... ب- ذرات سازنده کدام ماده دارای پیوند یونی است؟ ج- ماده A کدام ماده می تواند باشد؟ (شکر - پتاسیم پرمنگنات) چرا؟</p>	۱۳
۱۵	<p>موفق باشید. زهرا باقری نسب</p>	۱۵

آفرین و زودش (الله) نهان - نینهن

دیرنه دره اول فرانهان

۱- رینه ۲- نیرینه ۳- رینه

۴- ایزت دازن - کاتین ۵- آرض

۱- ریت ۲- ریت ۳- ناریت ۴- ناریت

۱- گزینیه "ع" ۲- گزینیه "ع"

۳- گزینیه "ج" عنصر حسم جدول دره ای اکثر است که نظر دیره در صورت است

کین نظر گزینیه "ج" دره ای

جوzeه سیپی

۴- گزینیه "ع" دره ای دره ای دره ای دره ای

۵- گزینیه "الف" این عنصر ۳۲ است

(۴) الف - آفرینک ب - آفرینک

(۵)

فلور → خمر دوزان

کتر → ضد عفونی آب

سفر → زکر کرب

کرن → زکر مراد

نیرینه → دره منفجه

اکثرین → زودش

۶ الف - طرفدار خبر من پیش من دانش پذیره کتری نسبت به آهن دار و هرگز اندر در کتب آهن بود
ج - بگزن آهن بود

ب - طلا با کسین دانش نهاده

ج - تبایم عنصری مردی به درسه قنرات قله است و نسبت به تبه وارد مطرح شده کسین پذیره مسگری دارد

۷ الف - بلاستیک در محیط زیست به راحتی تجزیه نمیشوند و برای مدت های طولانی در طبیعت باقی میماند
ب - از آن ترنجبارت کسی به هوا وارد میکند به همین دلیل آنجا را با بزرگان میگویند

ب - بکاربردیم از نفت سنگ است و به همین دلیل در زیر نفت سنگه های وجود دارد

ج - زنگ در آبشیم به آب طبیعی و بلاستیک به آب صنعتی است

د - میزان آهن عنصری در انسان اگر کم است

۸ الف - ج - چون عدد در آهن ۲۶ است و عدد ۲۶ است

ب - در کتون سوم جدول عمده

ج - عنصر ۲ چون ۱۳ استون دارد

د - عنصر ۲ چون مردی به یک فقر است

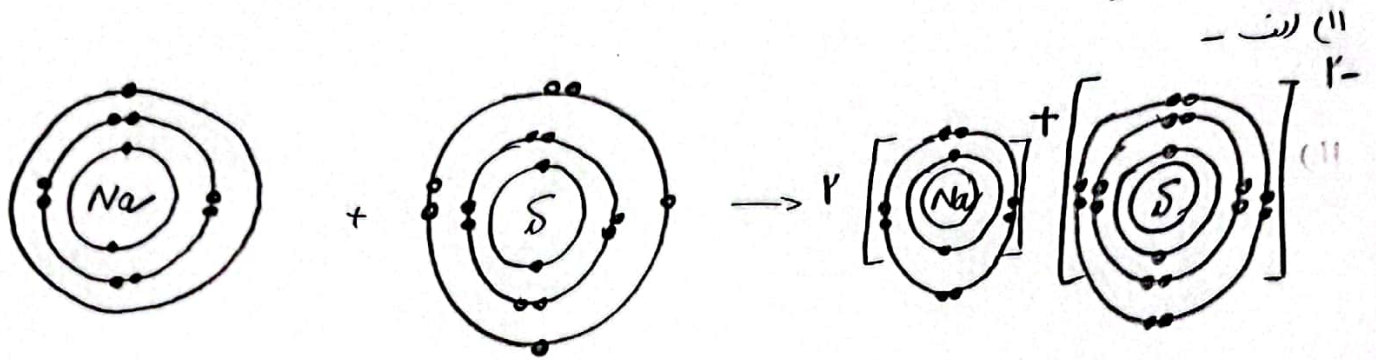
۹ الف - طبق قانون کبک ج ۲ ، ج ۲ داریم در این دانش برابر است

$$2012 - 71 = 1941$$

ب - ۲۰۱۱

(۱۰) آلومینیم سه برقیست Al^{3+}

سازنده دو برقی S^{2-}



ب - یون : S^{2-} یونین $2Na^+$

ج - سیم ! یونین از دست داده و کاتود در یونین گرفته

جزوه سیپی

→ Na_2S

(۱۲) آلومینیم کلرید $AlCl_3$

منزعم السید MgO

(۱۳) رت - A و B : دین : B و A : اتم ها شکل جدا و گول

ب - A و B

ج - یونین برنگت چون این سه یک جدا یونین است