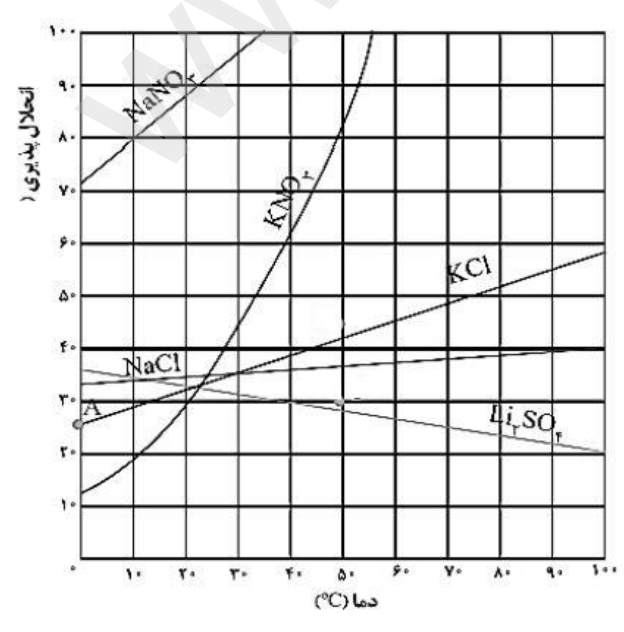
تاریخ آزمون : ۱۴۰۲/۱۰/۱۴
سال تحصیلی : ۱۴۰۳-۱۴۰۲
نام ونام خانوادگی :
نام پدر :
پایه تحصیلی : هشتم
کلاس:

اداره کل آموزش و پرورش استان یزد
مدیریت آموزش و پرورش شهرستان میبد
اداره استعدادهای درخشان و دانش پژوهان جوان
دبیرستان دوره اول شهید ذوالفقاری میبد

ساعت برگزاری : ۸:۱۵
نوبت : اول
سوالات درس : شیمی
تعدادصفحات :۳
تعدادسوالات : ۱۰
مدت پاسخگویی :۹۰ دقیقه

نام و نام خانوادگی دبیر :عمادالدین شمسی   نمره به عدد :   نمره به حروف :   امضاء دبیر :

ردیف	سوال	بارم
۱	**جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.** الف؛بیشتر موادی که در زندگی با آنها سر کار داریم........... هستند. (ناخالص- ترکیب) ب؛مقدار حل شدن گاز اکسیژن در آب با افزایش دما.......... می‌یابد.(کاهش – افزایش) ج؛زمانی که داریم در مورد ذره‌ای با ۹۲ پروتون صحبت می‌کنیم در واقع داریم در مورد.......... صحبت می‌کنیم.(اوروپیوم- اورانیوم) د؛ ....عمدتاً از سنگ و کانی تشکیل شده است. (سست کره- سنگ کره)	۱
۲	**صحیح ترین گزینه را انتخاب کنید.** A)کدام ماده زیر در موقع حل شدن در آب نمی‌تواند محلول سیر شده تشکیل دهد؟ الف)شکر ب)سدیم کلرید ج)کربن دی اکسید د) الکل B) الکترون‌های یک اتم سدیم($_{11}Na$) در چند مدار الکترونی قرار می‌گیرند؟ و در بیرونی‌ترین مدارِ حاوی الکترون، چند الکترون قرار دارد؟ (از راست به چپ) الف)۳،۲ ب) ۱،۳ ج)۳،۳ د)۳،۴ C) کدام مورد برای کاربرد کانی ها نادرست است؟ ۱)ژیپس،گج ۲)آزبست، خمیردندان ۳)تالک،پود بچه ۴)بیرونیت، لنت ترمز الف)۱و۲ ب)۴و۳ ج)۱و۳ د)۲و۴	۰/۷۵
۳	**صحیح یا غلط بودن عبارات زیر را تعیین کنید و در صورت غلط بودن، عبارت صحیح آن را بنویسید.(فعل جمله را تغییر ندهید.)** الف) در هوای پاک گاز اکسیژن حلال است. ب)در صنعت برای جداسازی چربی از شیر از دستگاه تقطیر استفاده می‌کنند. ج) وقتی PH ماده‌ای از ۲ به۳ افزایش می‌یابد، غلظت یون هیدروژن ۱۰ برابر افزایش می‌یابد. د) کانی مسکوویت یک نوع کانی صنعتی به حساب می‌آید. ه) بعضی از سنگ ها از اجتماع یک یا چند نوع کانی تشکیل شده اند.	۲/۲۵
٤	**به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.** الف) نام دیگر مدل بور چیست؟ ب)هنگام مطالعه مقاطع نازک کانی ها توسط میکروسکوپ های ویژه کانی شناسی، از کدام یک از خواص کانی ها استفاده می‌شود؟ ج) در کدام یک از روش های جداسازی، مبنای جداسازی، اندازه ذرات است؟ (سه مورد) ادامه سوالات	۱/۵

<table>
<tr><th>ردیف</th><th></th><th>بارم</th></tr>
<tr><td>۵</td><td>**علت هر یک از موارد زیر را بنویسید.**
الف) بر روی نوشابه نوشته شده؛خنک بنوشید.
ب)به جای استفاده از شناساگرها، از PH استفاده می‌کنیم.</td><td>۱/۵</td></tr>
<tr><td>۶</td><td>**هر یک از موارد زیر را با هم مقایسه کنید.(نوشتن یک تفاوت کافی است)**
الف) الکترون با نوترون؛
ب) ترکیب با مخلوط؛</td><td>۲</td></tr>
<tr><td>۷</td><td>**تعریف کنید.**
الف) عدد اتمی؛
ب) امولسیون؛
ج) انحلال پذیری؛</td><td>۳</td></tr>
<tr><td>۸</td><td>**بخشی از جدول تناوبی در زیر آمده است؛آن را کامل کنید.**
<table>
<tr><td>$_1H$</td><td colspan="6"></td><td>$_2He$</td></tr>
<tr><td>......</td><td>$_4Be$</td><td>........</td><td>........</td><td>........</td><td>........</td><td>$_9F$</td><td>.......</td></tr>
</table></td><td>۱/۵</td></tr>
<tr><td>۹</td><td>**با توجه به نمودار به سوالات پاسخ دهید.**
الف) در ۲۵۰ گرم آب ۱۰ درجه سانتی گراد باید چند گرم $NaNO_3$ وجود داشته باشد تا محلول سیر شده باشد؟
ب) اگر ۲۸۰ گرم محلول سیر شده KNO_3 با دمای ۴۰ درجه سانتی گراد را تا دمای ۲۰ درجه سانتی گراد سرد کنیم چه مقدار حل شونده از محلول خارج می شود؟ (نوشتن راه حل الزامی می‌باشد)
ج) چگونه می‌توانیم محلول فراسیر شده از لیتیم سولفات را تهیه کنیم؟


انحلال پذیری برخی ترکیب‌های یونی در آب برحسب دما</td><td>۳</td></tr>
</table>

تاریخ آزمون : ۱۴۰۲/۱۰/۱۴
سال تحصیلی : ۱۴۰۳-۱۴۰۲
نام ونام خانوادگی :
نام پدر :
پایه تحصیلی : هشتم
کلاس:

اداره کل آموزش و پرورش استان یزد
مدیریت آموزش و پرورش شهرستان میبد
اداره استعدادهای درخشان و دانش پژوهان جوان
دبیرستان دوره اول شهید ذوالفقاری میبد

ساعت برگزاری : ۸:۱۵
نوبت : اول
سوالات درس : شیمی
تعدادصفحات :۳
تعدادسوالات : ۱۰
مدت پاسخگویی :۹۰ دقیقه

نام و نام خانوادگی دبیر :عمادالدین شمسی نمره به عدد : نمره به حروف : امضاء دبیر :

ردیف	ادامه سوالات	بارم
۱۰	**به سوالات زیر به صورت کامل پاسخ دهید** الف) اگر ۲۷۶ گرم محلول سیرشده نمک خوراکی در آب در دمای ۲۰ درجه سانتی‌گراد داشته باشیم،چند گرم آب و چند گرم نمک در این محلول وجود دارد؟ ب) مدل بور $^{70}_{31}Ga$ را رسم کنید. ج) فراوانی کانی ها به چه عواملی بستگی دارد؟(دو مورد) د) به چه علتی استفاده از آزبست در برخی از کشور ها ممنوع شده است؟	۳/۵

"موفق و موید باشید"

Subject:
Year: Month: Date:

به نام او که پروانه جنبان اوست.

سیده ریحانه هاشمی نسب

مدرسه میانپایه علم و فرهنگ رتبه ۵۴۶۰ ورودی ۹۹

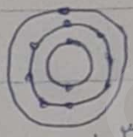
۱.

الف) ترش ب) ماهش ج) اورانیم د) ششتاره

۲.

A) اسل

B)



C) ۲و۴

3.

الف) نیتروژن

ب) از دستگاه ریزانه (سالمتر یخچالی) استفاده می شود.

ج)

د) ✓

ه) همدرسب ها

۶.

الف) منظومه شمسی ب) خواص نور

ج) اصاف تا زدن ـ الک کردن

SEVIL

CS CamScanner

Subject:
Year: Month: Date:

۵)

الف) زیرا انحلال پذیری گازها در دمای کمتر بیشتر است. بنابراین گاز در نوشابه در دمای سرد بیشتر در نوشابه حل می‌شود.

ب) استفاده از شناساگرها می‌تواند با خطای زیاد همراه باشد، به همین دلیل اگر به دقت بالا نیاز باشد از pH استفاده می‌شود.

۶)

الف) الکترون اطراف هسته در حرکت است. نوترون داخل هسته و ثابت است.

ب) ویژگی ها فیزیکی و شیمیایی مخلوط از چند عنصر یا ترکیب، مشابه با ویژگی ها مواد تشکیل دهنده آن ها است در حالی که ویژگی ها ترکیب ها با اجزا تشکیل دهنده آن ها متفاوت است.

۷)

الف) الکترولیت ها هیدراته

ب) مخلوط ناهمگن مایع در مایع هستند که ذرات مایع به صورت معلق در محلول پراکنده هستند.

ج) انحلال پذیری: به قابلیت حل شدن مقدار از یک ماده در دمای معین و حجم مشخص از حلال، انحلال پذیری گویند.

SEVIL

CS CamScanner

Subject:
Year: Month: Date:

۸)

${}_{1}H$ ${}_{2}He$

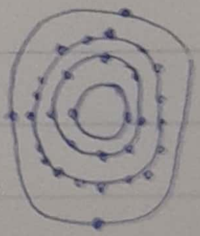
${}_{3}Li$ ${}_{4}Be$ ${}_{5}B$ ${}_{6}C$ ${}_{7}N$ ${}_{8}O$ ${}_{9}F$ ${}_{10}Ne$

۹)

۱۰)

الف)

ب)



ج) ۱. فراوانی عناصر تشکیل دهنده   2. شرایط تشکیل دانه   3. مقاومت دانه

د) چون املاح [illegible] ته نشین [illegible] و به دیواره‌ی آن چسبیده و باعث سرطان می‌شود.

SEVIL