



باسمه تعالی
جمهوری اسلامی ایران
وزارت آموزش و پرورش



اداره کل آموزش و پرورش استان البرز ناحیه 1 کرج

امتحانات پایانی نوبت اول مجتمع آموزشی سلاله سال تحصیلی 1403-1404

نام و نام خانوادگی:	آزمون درس : شیمی و زمین شناسی	نمره به عدد:
نام دبیر: بابایی فر	ساعت برگزاری آزمون:	نمره به حروف:
کلاس: نهم	شماره صندلی:	تعداد صفحات: 2 صفحه
	مدت آزمون :	

ردیف	سوال	بارم
1	جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید . الف) عنصری که بیشترین مقدار را در بدن موجودات زنده و زمین دارد است . ب) گوگرد ($16S$) برای رسیدن به مدار الکترونی کامل و پایدار باید الکترون بگیرد . ج) بزرگ ترین ورقه سنگ کره ورقه است .	0.75
2	درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید . الف) کمر بند لرزه خیز اطراف اقیانوس هند از مهم ترین نواحی لرزه خیز جهان است . ☐ ب) نمک خوراکی در حالت جامد رسانای جریان برق است . ☐	0.5
3	به سئوالات زیر پاسخ کوتاه دهید . الف) چه عنصری در خمیر دندان از پوسیدگی دندان جلوگیری می کند ؟ 0.25 ب) یکی از ملاک های انتقال الکترون در یک اتم را بنویسید . 0.25 ج) دانشمندان علت حرکت ورقه های سنگ کره را چه می دانند ؟ 0.25 د) دو ویژگی مهم سنگ های رسوبی که باعث اهمیت آنها در مطالعه ی تاریخچه زمین شده است را بنویسید . 0.5 ه) یکی از مهم ترین یون ها که مقدار آن در خون ما از کاتیون های دیگر بیشتر است چه نام دارد ؟ 0.25 ی) چرا تنوع و تعداد فسیل ها در محیط های دریایی بیشتر است ؟ (دو دلیل ذکر کنید) 0.5	2

1	اصطلاحات زیر را تعریف کنید . الف) فسیل : ب) گسل :	4									
1.5	از واکنش پتاسیم (19K) و گاز کلر (17CL) پتاسیم کلرید به دست می آید . الف) آرایش الکترونی ای این دو اتم را رسم کنید ؟ ب) کدامیک با از دست دادن الکترون به پایداری می رسد ؟ نوع بار یون آن را مشخص کنید ج) کدامیک با گرفتن الکترون به پایداری می رسد ؟ نوع بار یون آن را مشخص کنید	5									
0.75	جدول زیر را کامل کنید . <table border="1"> <tr> <td>نام ماده</td><td>فرمول شیمیایی</td><td>یک کاربرد</td></tr> <tr> <td>سولفوریک اسید</td><td></td><td></td></tr> <tr> <td></td><td>NH3</td><td>تهیه کودهای شیمیایی</td></tr> </table>	نام ماده	فرمول شیمیایی	یک کاربرد	سولفوریک اسید				NH3	تهیه کودهای شیمیایی	6
نام ماده	فرمول شیمیایی	یک کاربرد									
سولفوریک اسید											
	NH3	تهیه کودهای شیمیایی									
	موفق باشید										

[illegible]



باسمه تعالی
جمهوری اسلامی ایران
وزارت آموزش و پرورش



اداره کل آموزش و پرورش استان البرز ناحیه 1 کرج

امتحانات پایانی نوبت اول مجتمع آموزشی سلاله سال تحصیلی 1403-1404

نام و نام خانوادگی:	آزمون درس : شیمی و زمین شناسی	نمره به عدد:
نام دبیر: بابایی فر	ساعت برگزاری آزمون:	نمره به حروف:
کلاس: نهم	شماره صندلی:	تعداد صفحات: 2 صفحه
	مدت آزمون :	

ردیف	پاسخنامه	بارم
1	جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید . الف) عنصری که بیشترین مقدار را در بدن موجودات زنده و زمین دارد اکسیژن است . ب) گوگرد (16S) برای رسیدن به مدار الکترونی کامل باید 2 الکترون بگیرد . ج) بزرگ ترین ورقه سنگ کره ورقه اقیانوس آرام است .	0.75
2	درستی یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید . الف) کمر بند لرزه خیز اطراف اقیانوس هند از مهم ترین نواحی لرزه خیز جهان  غ . ب) نمک خوراکی در حالت جامد رسانای جریان برق است  غ .	0.5
3	به سئوالات زیر پاسخ کوتاه دهید . الف) چه عنصری در خمیر دندان از پوسیدگی دندان جلوگیری می کند ؟ 0.25 فلوئور ب) یکی از ملاک های انتقال الکترون در یک اتم را بنویسید . 0.25 رسیدن به پایداری ج) دانشمندان علت حرکت ورقه های سنگ کره را چه می دانند ؟ 0.25 جریان های همرفتی سنگ کره د) دو ویژگی مهم سنگ های رسوبی که باعث اهمیت آنها در مطالعه ی تاریخچه زمین شده است را بنویسید . 0.5 داشتن فسیل و لایه لایه بودن ه) یکی از مهم ترین یون ها که مقدار آن در خون ما از کاتیون های دیگر بیشتر است چه نام دارد ؟ 0.25 یون سدیم	2

	ی) چرا تنوع و تعداد فسیل ها در محیط های دریایی بیشتر است ؟ 0.5 رسوب گذاری شدید و تنوع جانوری زیاد است										
1	اصطلاحات زیر را تعریف کنید . الف) فسیل : آثار و بقایای جانداران که در بین لایه های رسوبی باقی مانده است ب) گسل : به شکستگی های پوسته ی زمین که جابه جا شده باشند .	4									
1.5	از واکنش پتاسیم (19K) و گاز کلر (17CL) پتاسیم کلرید به دست می آید . الف) آرایش الکترونی ای این دو اتم را رسم کنید ؟ K 2 8 8 1 Cl 2 8 7 ب) کدامیک با از دست دادن الکترون به پایداری می رسد ؟پتاسیم نوع بار یون آن را مشخص کنید . k+ ج) کدامیک با گرفتن الکترون به پایداری می رسد ؟کلر نوع بار یون آن را مشخص کنید . Cl-	5									
0.75	جدول زیر را کامل کنید . <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام ماده</th><th>فرمول شیمیایی</th><th>یک کاربرد</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>سولفوریک اسید</td><td>H2 SO4</td><td>تولید خودرو</td></tr> <tr> <td>آمونیاک</td><td>NH3</td><td>تهیه کودهای شیمیایی</td></tr> </tbody> </table>	نام ماده	فرمول شیمیایی	یک کاربرد	سولفوریک اسید	H2 SO4	تولید خودرو	آمونیاک	NH3	تهیه کودهای شیمیایی	6
نام ماده	فرمول شیمیایی	یک کاربرد									
سولفوریک اسید	H2 SO4	تولید خودرو									
آمونیاک	NH3	تهیه کودهای شیمیایی									
	موفق باشید										



امتحانات نوبت دوم مجتمع آموزشی سلاله سال تحصیلی 1401_1402

[illegible]