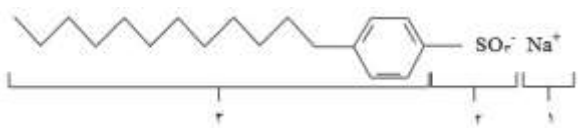
نام و نام خانوادگی: پایه و رشته: دوازدهم تجربی و ریاضی نام درس: شیمی نام دبیر: اعظم بلالی تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۱۰/۲۰	بسمه تعالی اداره کل آموزش و پرورش استان مازندران آموزش و پرورش ناحیه یک ساری دبیرستان دخترانه سعدی دی ماه ۱۴۰۲	محل مهر آموزشگاه: مدت زمان امتحان: ۹۰ دقیقه ساعت شروع: ۸ صبح

ردیف	شرح سوالات (صفحه نخست)	بارم
۱	درست و نادرست بودن عبارتهای زیر را مشخص کنید: الف(میزان چسبندگی لکههای چربی روی لباس نخی بیشتر از پلی استر است. ص غ ب(اکسیدهای فلزی اسیدی و اکسیدهای نافلزی بازی هستند. ص غ ج(در آهن گالوانیزه هنگام خراش قسمت آهنی دچار خوردگی میشود. ص غ د(شربت معده مانند محلول مس (II) سولفات در آب نور را پخش میکند. ص غ	۱
۲	با حذف کلمه نادرست هر یک از عبارات زیر را کامل کنید: الف( )مخلوط NaOH و RCOONa / Al (علاوه بر برهمکنش، با آلایندهها نیز وارد واکنش میشود. ب(در سامانه تعادلی غلظت واکنشدهندهها)ثابت / برابر(و سرعت واکنش در جهت رفت و برگشت)برابر / صفر(خواهد بود. ج(در برقکافت آب، PH اطراف الکترود آند به خاصیت)اسیدی / بازی (تغییری میکند.	۱
۳	جای خالی را با عبارات صحیح پر کنید: الف(برای افزایش PH خاک به آن ..... اضافه میکنند. ب(ثابت تعادل تنها به ..... بستگی دارد و تابع آن است. ج(به منظور ایجاد خاصیت ضدقارچی به صابون ..... اضافه میکنند. د(در ساخت کنسرو مواد غذایی از ..... استفاده میشود.	۱
۴	هر یک از واژههای زیر را تعریف کنید: الف(ضد اسیدها: ب(اسید و باز آرنیوس: ج(آبکاری: د(فرآیند هال:	۲
	جمع بارم صفحه نخست	**5**

www-kanoon.ir

ردیف	نام و نام خانوادگی:	شرح سوالات (صفحه دوم)	شیمی دوازهم مدرسه دخترانه سعدی	بارم
5	با توجه به شکل زیر به سوالات پاسخ دهید: الف(شکل مربوط به پاک کنندههای صابونی است یا غیرصابونی؟ ب(دو تفاوت شوینده صابونی و غیر صابونی در چیست؟ ب(بخش چربیدوست و چربیگریز را مشخص کنید:  			0.25 0.5 0.5
6	واکنش خنثی شدن اسید معده با شیر منیزی را بنویسید:			1
7	یک سلول الکترولیتی با دو فلز E^0_B = (-) 76.0 - E^0_A = +0.34) رسم کنید و اجزای زیر را مشخص نمایید: الف(آند و کاتد ب(جهت حرکت الکترون ج(جهت حرکت آنیون د(کدام الکترود خورده میشود؟ چرا؟ ه(کدام الکترون ضخیم میشود؟ چرا؟ و(غلطت کاتیونها چه تغییری میکند؟ ز(نیم سلول اکسایشی و کاهش کداماند؟ ح(emf سلول را محاسبه کنید: ط(اگر عنصر A کاتیون پایدار +2 و B کاتیون پایدار +3 تشکیل دهد واکنش اکسایش و کاهش را بنویسید و موازنه کنید: ی(واکنش کلی را بنویسید:			0.5 0.25 0.25 0.5 0.5 0.5 0.5 .075 1.5 1

www-kanoon-ir

ردیف	نام و نام خانوادگی:	شرح سوالات)صفحه سوم(	شیمی دوازهم مدرسه دخترانه سعدی	بارم
	جمع بارم صفحه دوم			**8.5**
8	معادله یونش مواد زیر را بنویسید و مشخص کنید کدام یک اسید و کدام یک باز است؟			
	N_2O_5		Li_2O	2
9	کدام یک الکترولیت قوی است که باعث تغییر کاغذ PH به رنگ آبی میشود؟			0.5
	NaCl	HF	NH_3	NaOH
10	در واکنش سوختن متان عدد اکسایش کربن را هم به عنوان فرآورده و هم به عنوان واکنشدهنده محاسبه کنید:			1
11	اگر درصد یونش اسید H_2A برابر 2% و PH آن 7.2 باشد در 25 mL از آن چند مول از ماده وجود دارد و ثابت یونش چند است؟			3
	جمع بارم صفحه سوم			**6.5**

موفق باشید...