

مدت امتحان: 120 دقیقه	تعداد صفحه: 3	رشته: ریاضی و فیزیک - علوم تجربی	راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی 3
ساعت شروع: 10 صبح	تاریخ امتحان: 1398/10/16		پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه
مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir		دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال 1398	
نمره	راهنمای تصحیح		ردیف
1/75	پ) نیروهای بین مولکولی «0/25» ص 72	ب) سفید «0/25» ص 83	1 آ) کلوئیدی «0/25» ص 7 ت) N_2 «0/25» ص 98 ث) لیتیم «0/25» - کاهنده «0/25» ص 49 ج) خورنده «0/25» ص 12
0/25 0/25 0/25 0/5 0/5	<p>آ) درست «0/25» ص 70</p> <p>ب) درست «0/25» ص 61</p> <p>پ) درست «0/25» ص 112</p> <p>ت) نادرست «0/25» در واکنش های شیمیایی، با استفاده از کاتالیزگر آنتالپی واکنش ثابت می ماند. «0/25» ص 96</p> <p>ث) نادرست «0/25» - هر چه ثابت یونش یک باز کوچکتر باشد، رسانایی الکتریکی محلول آن در شرایط یکسان، کمتر خواهد بود. «0/25» ص 29</p>		2
0/25 0/5 0/75	<p>آ) $K = \frac{[NH_3]^2}{[N_2][H_2]^3}$ «0/25»</p> <p>ب) دمای $25^\circ C$ «0/25» - زیرا ثابت تعادل (K) بزرگتری دارد. «0/25»</p> <p>پ) کاهش یافته «0/25» - زیرا با افزایش دما طبق اصل لوشاتلیه واکنش در جهت مصرف گرما پیش می رود «0/25»</p> <p>یعنی در جهت برگشت (سمت چپ) تا به تعادل برسد. «0/25» ص 103 تا ص 107</p>		3
1/5	<p>ب) تیغه «0/25» M</p> <p>ت) Fe^{2+} «0/25»</p> <p>ث) $E_{اند}^\circ = -0/76 V \rightarrow E_{اند}^\circ = -0/44 - 0/32 = -0/5$ «0/5» ص 44 تا ص 48</p>		4
0/5 0/5	<p>آ) «0/25» $[H^+][OH^-] = 10^{-14} \rightarrow [OH^-] = \frac{10^{-14}}{4 \times 10^{-8}} = 25 \times 10^{-8}$ «0/25»</p> <p>ب) ص 24 تا ص 27</p> <p>پ) $pH = -\log[H^+] = -\log(4 \times 10^{-8}) = \frac{7}{4}$ «0/25»</p>		5
0/75 0/25	<p>آ) «0/25» 689 - زیرا چگالی بار یون های سازنده شبکه در ترکیب سدیم کلرید بیشتر از یون های سازنده پتاسیم برمید است. «0/5»</p> <p>ب) منیزیم اکسید «0/25» ص 80</p>		6
"ادامه راهنمای تصحیح در صفحه دوم"			

مدت امتحان: 120 دقیقه	تعداد صفحه: 3	رشته: ریاضی و فیزیک - علوم تجربی	راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: شیمی 3
ساعت شروع: 10 صبح	تاریخ امتحان: 1398/10/16		پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه
مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir		دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد سراسر کشور در نوبت دی ماه سال 1398	
نمره	راهنمای تصحیح		ردیف
0/25	آ) $C_{17}H_{35}-COOH$ «0/25» (a)		14
0/5	ب) نیروی واندروالسی «0/25» - زیرا بخش بزرگی از این مولکول را بخش ناقطبی (زنجیر بلند هیدرو کربنی) تشکیل داده است. «0/25»		
0/75	پ) سدیم هیدروکسید NaOH «0/25» - زیرا سدیم هیدروکسید سبب خنثی شدن اسید چرب می شود. «0/25» در ضمن واکنش سدیم هیدروکسید با اسید چرب صابون تولید می کند که در آب حل شده و خود پاک کننده است. «0/25» ص 6 و ص 30		
0/5	آ) ترکیب (1): پارازایلن «0/25» ترکیب (2): ترفتالیک اسید «0/25»		15
0/25	ب) عدد اکسایش اتم کربن ستاره دار ترکیب (1): «0/25» - 3		
0/25	عدد اکسایش اتم کربن ستاره دار ترکیب (2): «0/25» + 3		
0/25	پ) محلول غلیظ پتاسیم پرمنگنات «0/25»		
0/75	ت) زیاد «0/25» - چون برای انجام این واکنش افزون بر اکسنده «0/25» به گرما نیاز است، پس باید انرژی فعالسازی آن زیاد باشد. «0/25» ص 115		
20	جمع نمره		خسته نباشید.

همکار محترم: لطفا در صورت مشاهده پاسخ های صحیح و مشابه کتاب درسی (به جز به کار بردن تناسب در حل مسایل عددی) نمره منظور فرمایید.