



آکادمی آنلاین تیزلاین قوی ترین پلتفرم آموزشی تیز هوشان

برگزار کننده کلاس های آنلاین و حضوری تیز هوشان ✓

و المپیاد از پایه چهارم تا دوازدهم

آزمون های آنلاین و حضوری ✓

مشاوره تخصصی ✓

با اسکن QR کد روبرو
وارد صفحه اینستاگرام
آکادمی تیزلاین شو و از
محتوای آموزشی
رایگان لذت ببر



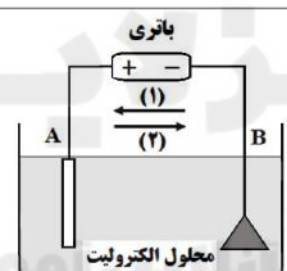
برای ورود به صفحه اصلی سایت آکادمی تیزلاین کلیک کنید

برای دانلود دفترچه آزمون های مختلف برای هر پایه کلیک کنید

برای مطالعه مقالات بروز آکادمی تیزلاین کلیک کنید

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
	<p>رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی</p> <p>تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۰۶/۰۷</p> <p>مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه</p> <p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>ساعت شروع: ۹ صبح</p> <p>تعداد صفحه: ۴</p> <p>دانش‌آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲</p>	
۱	<p>توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است.</p> <p>با استفاده از واژه‌های درون کادر، عبارت‌های زیر را کامل کنید. (برخی واژه‌ها اضافی است)</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <p>وانادیم - H_2 - آمونیاک - سوسپانسیون - CO_2 - سدیم هیدروکسید - نیکل - کلرید</p> </div> <ul style="list-style-type: none"> • نیتینول آلیاژی از تیتانیوم و (آ)..... است. • مخلوط آب، روغن و صابون از نوع (ب)..... است. • در شیشه‌پاک‌کن‌ها، از محلول (پ)..... استفاده می‌شود. • در فرایند هال برای تهیه آلومینیم، گاز (ت)..... در الکتروآند آزاد می‌شود. 	۱
۲	<p>درستی یا نادرستی جمله‌های زیر را مشخص کنید. شکل درست عبارت‌های نادرست را بنویسید.</p> <p>(آ) همگزان برخلاف آب حلال مناسبی برای اوره $(CO(NH_2)_2)$ است.</p> <p>(ب) توزیع بار الکتریکی پیرامون اتم مرکزی در کربن تتراکلرید (CCl_4) نامتقارن است.</p> <p>(پ) شیمی سبز به دنبال طراحی واکنش‌هایی با بیشترین بازده و کمترین آسیب به محیط زیست است.</p> <p>(ت) گرافن یک گونه شیمیایی دوبعدی است و رسانایی الکتریکی دارد.</p>	۱/۵
۳	<p>با توجه به معادله واکنش زیر که در آب سخت رخ می‌دهد، به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> $2NaCl(aq) + رسوب \rightarrow CaCl_2(aq) +(A).....(aq)$ <p>(آ) نماد A مربوط به کدام پاک‌کننده زیر است؟ چرا؟</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> $CH_3(CH_2)_{16}COO^-Na^+$ پاک‌کننده (۲) </div> <div style="text-align: center;"> $CH_3(CH_2)_{11}C_6H_4SO_3^-Na^+$ پاک‌کننده (۱) </div> </div> <p>(ب) برای افزایش قدرت پاک‌کنندگی شوینده‌ها، از چه موادی (مواد کلردار یا نمک‌های فسفات) استفاده می‌شود؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(پ) در تهیه کدام پاک‌کننده (۱ یا ۲) از مواد پتروشیمیایی استفاده می‌شود؟</p>	۱/۵
۴	<p>با توجه به شکل زیر، برای دو محلول اسید HA و HB در دمای اتاق، موارد زیر را با بیان دلیل مقایسه کنید.</p> <div style="display: flex; justify-content: center; gap: 20px;"> <div style="text-align: center;"> <p>HA</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>HB</p>  </div> </div> <p>(آ) رسانایی الکتریکی</p> <p>(ب) قدرت اسیدی</p> <p>(pH دو محلول برابر است)</p>	۱
	ادامه سوالات در صفحه دوم	



سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۰۶/۰۷	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه						
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۹ صبح	تعداد صفحه: ۴						
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲									
ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)								
نمره									
۵	<p>در دمای معین ۲ لیتر محلول نیترو اسید (HNO_3)، دارای 0.3 مول یون نیتريت (NO_2^-) است.</p> <p>(آ) معادله یونش HNO_3 را در آب بنویسید.</p> <p>(ب) غلظت تعادلی HNO_3 را حساب کنید. ($K_a = 4/5 \times 10^{-4}$)</p>								
۶	<p>در فرایند خوردگی آهن سفید، به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام فلز آند است؟ چرا؟</p> <p>(ب) با فرض تشکیل یک سلول گالوانی در محل خوردگی، emf آن را محاسبه کنید.</p> <p>$\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 4\text{e}^- \rightarrow 4\text{OH}^-(\text{aq}) \quad E^\circ = +0.40 \text{ V}$</p> <p>$\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Zn}(\text{s}) \quad E^\circ = -0.76 \text{ V}$</p> <p>$\text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{s}) \quad E^\circ = -0.44 \text{ V}$</p>								
۷	<p>شکل زیر مربوط به فرایند آبکاری است.</p> <p>(آ) نیم‌واکنش کاهش در کدام الکترود (A یا B) انجام می‌شود؟</p> <p>(ب) کدام پیکان (۱ یا ۲) جهت جابه‌جایی الکترون‌ها را در مدار بیرونی نشان می‌دهد؟</p> <p>(پ) محلول الکترولیت شامل کاتیون‌های کدام فلز (A یا B) است؟ چرا؟</p> 								
۸	<p>جدول زیر داده‌هایی را از قرار دادن تیغه‌های فلزی درون محلول مس (II) سولفات در دمای 20°C نشان می‌دهد.</p> <p>(آ) قدرت کاهندگی X بیشتر است یا Y؟ دلیل بنویسید.</p> <p>(ب) واکنش زیر را کامل کنید.</p> <p>$\dots(\text{A})\dots(\text{s}) + \dots(\text{B})\dots(\text{aq}) \rightarrow \text{X}^{2+}(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s})$</p> <p>(پ) اگر جنس یکی از تیغه‌ها فلز آلومینیم باشد، با انجام واکنش بین این تیغه و محلول مس (II) سولفات آبی‌رنگ، شدت رنگ محلول چه تغییری می‌کند؟ چرا؟</p> <table border="1" data-bbox="287 1299 590 1478"> <thead> <tr> <th>نشانه فلز</th> <th>دمای مخلوط واکنش پس از مدتی ($^\circ\text{C}$)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>X</td> <td>۲۶</td> </tr> <tr> <td>Y</td> <td>۲۹</td> </tr> </tbody> </table>			نشانه فلز	دمای مخلوط واکنش پس از مدتی ($^\circ\text{C}$)	X	۲۶	Y	۲۹
نشانه فلز	دمای مخلوط واکنش پس از مدتی ($^\circ\text{C}$)								
X	۲۶								
Y	۲۹								
۹	<p>شکل زیر نمایی از واکنش فلز روی با هیدروکلریک اسید را نشان می‌دهد.</p> <p>(آ) کدام گونه اکسایش یافته است؟ چرا؟</p> <p>(ب) نیم‌واکنش کاهش را بنویسید و موازنه کنید.</p> <p>(پ) گونه اکسنده را تعیین کنید.</p> 								
ادامه سؤالات در صفحه سوم									

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
10	<p>رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی</p> <p>تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۰۶/۰۷</p> <p>مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه</p> <p>پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه</p> <p>نام و نام خانوادگی:</p> <p>ساعت شروع: ۹ صبح</p> <p>تعداد صفحه: ۴</p> <p>دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲</p>	
۱۰	<p>اگر درصد یونش محلول 10^{-n} مول بر لیتر از اسید HA، در دمای اتاق برابر یک و $pH = 4$ باشد:</p> <p>(آ) مقدار n را محاسبه کنید.</p> <p>(ب) نسبت غلظت یون H^+ به OH^- را در این محلول به دست آورید.</p>	۱/۷۵
۱۱	<p>شکل‌های زیر الگویی ساده از ساختار دو ترکیب یونی است. با در نظر گرفتن آن به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) آنتالپی فروپاشی شبکه کدام ساختار بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>(ب) اگر A و B فلزهای قلیایی باشند، کدام فلز عدد اتمی بزرگ‌تری دارد؟</p> <p>(پ) نسبت بار به شعاع یون کلرید را محاسبه کنید. (شعاع $Cl^- = 181 \text{ pm}$)</p>	۱/۵
۱۲	<p>برخی مواد سازنده نوعی خاک رس در زیر معرفی شده‌اند. با توجه به آنها به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>$Na_2O - Fe_2O_3 - H_2O - Al_2O_3 - SiO_2 - MgO$</p> <p>(آ) ساختار الماس مشابه کدام ترکیب است؟</p> <p>(ب) سرخ‌فام بودن این نوع خاک رس را به وجود کدام ماده نسبت می‌دهید؟</p> <p>(پ) نیروهای جاذبه بین ذره‌های سازنده کدام ماده کمتر است؟ چرا؟</p> <p>(ت) هنگام پختن سفالینه‌های تهیه شده از این نوع خاک رس، درصد جرمی Na_2O چه تغییری می‌کند؟ دلیل بنویسید.</p>	۱/۵
۱۳	<p>سامانه‌های تعادلی زیر را در نظر بگیرید:</p> <p>(آ) برای سامانه (a) عبارت ثابت تعادل را بنویسید.</p> <p>(ب) در کدام واکنش، کاهش حجم در دمای ثابت سبب افزایش مقدار فراورده‌ها می‌شود؟ چرا؟</p> <p>(پ) با افزایش دما، غلظت گاز N_2O_4 در واکنش (b) چه تغییری می‌کند؟ دلیل بنویسید.</p>	۱/۵
۱۴	<p>واکنش‌های زیر در فرایند حذف آلاینده‌های موجود در آگزوز خودروها انجام می‌شوند.</p> <p>a) $2NO(g) \rightarrow N_2(g) + O_2(g) \quad E_a = 381 \text{ kJ}$</p> <p>b) $2CO(g) + O_2(g) \rightarrow 2CO_2(g) \quad E_a = 344 \text{ kJ}$</p> <p>(آ) سرعت کدام واکنش بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>(ب) چرا با افزایش دما، سرعت این واکنش‌ها بیشتر می‌شود؟</p> <p>(پ) کدام واکنش داده شده در مبدل کاتالیستی خودروهای دیزلی انجام نمی‌شود؟</p>	۱
ادامه سوالات در صفحه چهارم		



سؤالات آزمون نهایی: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۰۶/۰۷	مدت آزمون: ۱۲۰ دقیقه
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	نام و نام خانوادگی:	ساعت شروع: ۹ صبح	تعداد صفحه: ۴
دانش‌آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور در نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲			

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
------	-------------------------	------

۱۵

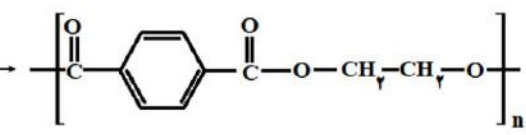
فرایند کلی سنتز پلیمر سازنده بطری آب در شکل زیر نشان داده شده است.

اتن

اتیلن گلیکول

ترکیب A

ترکیب B



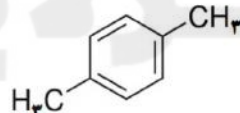
پلی اتیلن ترفتالات

آ) پلی اتیلن ترفتالات از کدام دسته پلیمرهاست؟ چرا؟


ب) برای تولید اتیلن گلیکول از اتن، کدام اکسنده زیر مناسب تر است؟

محلول آبی و رقیق پتاسیم پرمنگنات یا محلول آبی و غلیظ پتاسیم پرمنگنات

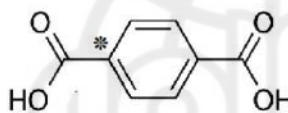
پ) به جای ترکیب‌های A و B کدام ساختارهای زیر قرار می‌گیرند؟



(۳)



(۲)



(۱)

ت) عدد اکسایش اتم کربن ستاره‌دار را در ساختار (۱) تعیین کنید.

۲۰ در پناه حق باشید

۱ H ۱/۰۰۸	راهنمای جدول دوره‌های عنصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																۲ He ۴/۰۰۳		
۳ Li ۶/۹۴۱	۴ Be ۹/۰۱۲													۵ B ۱۰/۸۱	۶ C ۱۲/۰۱	۷ N ۱۴/۰۱	۸ O ۱۶/۰۰	۹ F ۱۹/۰۰	۱۰ Ne ۲۰/۱۸
۱۱ Na ۲۲/۹۹	۱۲ Mg ۲۴/۳۱													۱۳ Al ۲۶/۹۸	۱۴ Si ۲۸/۰۹	۱۵ P ۳۰/۹۷	۱۶ S ۳۲/۰۷	۱۷ Cl ۳۵/۴۵	۱۸ Ar ۳۹/۹۵
۱۹ K ۳۹/۱۰	۲۰ Ca ۴۰/۰۸	۲۱ Sc ۴۴/۹۶	۲۲ Ti ۴۷/۸۷	۲۳ V ۵۰/۹۴	۲۴ Cr ۵۲/۰۰	۲۵ Mn ۵۴/۹۴	۲۶ Fe ۵۵/۸۵	۲۷ Co ۵۸/۹۳	۲۸ Ni ۵۸/۶۹	۲۹ Cu ۶۳/۵۵	۳۰ Zn ۶۵/۳۹	۳۱ Ga ۶۹/۷۲	۳۲ Ge ۷۲/۶۴	۳۳ As ۷۴/۹۲	۳۴ Se ۷۸/۹۶	۳۵ Br ۷۹/۹۰	۳۶ Kr ۸۳/۸۰		



ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
<p>راهنمای تصحیح آزمون نهایی درس: شیمی ۳</p> <p>رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی</p> <p>تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۶/۷</p>		
<p>پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه</p> <p>تعداد صفحه: ۲</p> <p>ساعت شروع: ۹ صبح</p> <p>دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور - نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲</p>		
۱	<p>(آ) نیکل (۰/۲۵) ۸۶ ص</p> <p>(پ) آمونیاک (۰/۲۵) ۲۹ و ۲۸ ص</p>	۱
۱/۵	<p>(آ) نادرست (۰/۲۵) - آب برخلاف هگزان حلال مناسبی برای اوره (CO(NH₂)₂) است. (۰/۲۵) ۴ ص</p> <p>(ب) نادرست (۰/۲۵) توزیع بار الکتریکی پیرامون اتم مرکزی در کربن تتراکلرید (CCl₄) متقارن است. (۰/۲۵) ۷۵ ص</p> <p>(ت) درست (۰/۲۵) ۱۱۹ ص</p>	۱/۵
۱/۵	<p>(آ) پاک کننده (۲) (۰/۲۵) - زیرا صابون با یون های کلسیم و منیزیم رسوب تشکیل می دهد. (۰/۲۵) ۹ ص</p> <p>(ب) نمک های فسفات (۰/۲۵) - زیرا این نمک ها با یون های کلسیم و منیزیم موجود در آب های سخت واکنش می دهند (۰/۲۵) و از تشکیل رسوب و ایجاد لکه جلوگیری می کنند. (۰/۲۵) ۱۲ ص</p> <p>(پ) پاک کننده (۱) (۰/۲۵) ۱۰ ص</p>	۱/۵
۱	<p>(آ) رسانایی الکتریکی هر دو محلول یکسان است. (۰/۲۵) - زیرا شمار (یا غلظت) یون های آنها برابر است. (۰/۲۵) ۱۸ تا ۱۶ ص</p> <p>(ب) قدرت اسیدی محلول HB بیشتر است. (۰/۲۵) زیرا در pH برابر غلظت اولیه این اسید کمتر است (یا درجه یونش HB بیشتر است). (۰/۲۵) ۲۳ تا ۲۴ ص</p>	۱
۱/۵	<p>(آ)</p> $HNO_3(aq) \rightleftharpoons H^+(aq) + NO_3^-(aq)$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> $\left[H^+ \right] = \left[NO_3^- \right] = \frac{0.03 \text{ mol}}{2 \text{ L}} = 0.015 \text{ mol.L}^{-1}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> <p>ص ۲۳ و ۲۲</p> $K_a = \frac{\left[H^+ \right] \left[NO_3^- \right]}{\left[HNO_3 \right]} \Rightarrow 4/5 \times 10^{-4} = \frac{(0.015)^2}{\left[HNO_3 \right]} \Rightarrow \left[HNO_3 \right] = 0.5 \text{ mol.L}^{-1}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> <p>(ب)</p>	۱/۵
۱	<p>(آ) Zn (۰/۲۵) - زیرا E⁺ منفی تری (کمتری) دارد. (۰/۲۵) ۵۹ و ۴۸ ص</p> <p>(ب)</p> $emf = E_c^+ - E_a^- = 0.40 - (-0.76) = +1.16 \text{ V}$ <p>(۰/۲۵) (۰/۲۵)</p>	۱
۱	<p>(آ) B (۰/۲۵) (ب) ۲ (۰/۲۵)</p> <p>(پ) A (۰/۲۵) - زیرا کاتیون های الکترولیت باید از جنس تیغه آند باشند. (۰/۲۵) ۶۰ تا ۶۲ ص</p>	۱
۱/۵	<p>(آ) Y (۰/۲۵) - زیرا افزایش دمای بیشتری دارد. (۰/۲۵)</p> <p>(ب) B: Cu²⁺ (۰/۲۵) A: X (۰/۲۵)</p> <p>(پ) کاهش می یابد. (۰/۲۵) - شماری از کاتیون های مس در فرایند کاهش از محلول جدا می شوند. (۰/۲۵) ۴۳ ص</p>	۱/۵
۱/۲۵	<p>(آ) Zn (۰/۲۵) - چون Zn²⁺ تولید شده است (یا فلز روی الکترون از دست داده است). (۰/۲۵)</p> <p>(ب) ۲H⁺(aq) + ۲e⁻ → H₂(g) (نوشتن معادله (۰/۲۵) موازنه واکنش (۰/۲۵))</p> <p>(پ) H⁺ (۰/۲۵)</p>	۱/۲۵
ادامه در صفحه دوم		



راهنمای تصحیح آزمون نهایی درس: شیمی ۳	رشته: ریاضی فیزیک - علوم تجربی	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۶/۷
پایه دوازدهم دوره دوم متوسطه	تعداد صفحه: ۲	ساعت شروع: ۹ صبح
دانش آموزان روزانه، بزرگسال و داوطلبان آزاد داخل و خارج کشور - نوبت شهریور ماه سال ۱۴۰۲		

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۱۰	<p>(آ) ص ۱۹ و ۲۵</p> $[H^+] = 10^{-pH} = 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1} \quad (0/25)$ $\% \alpha = \frac{[H^+]}{M} \times 100 \Rightarrow 1 = \frac{10^{-4}}{10^{-n}} \times 100 \Rightarrow n = 2 \quad (0/25)$ <p>(ب) ص ۲۶</p> $[H^+][OH^-] = 10^{-14} \Rightarrow [OH^-] = \frac{10^{-14}}{10^{-4}} = 10^{-10} \text{ mol.L}^{-1} \quad (0/25) \rightarrow \frac{[H^+]}{[OH^-]} = \frac{10^{-4}}{10^{-10}} = 10^6 \quad (0/25)$	۱/۷۵
۱۱	<p>(آ) ساختار (۲) (۰/۲۵) - زیرا شعاع A^+ از B^+ کوچک تر است (۰/۲۵) پس چگالی بار بیشتری نسبت به یون B^+ دارد. (۰/۲۵) ص ۷۹ تا ۸۱</p> <p>(ب) B (۰/۲۵) ص ۷۸</p> $\frac{\text{بار}}{\text{شعاع}} = \frac{1}{181} = \frac{5/5 \times 10^{-2}}{(0/25)}$	۱/۵
۱۲	<p>(آ) SiO_2 (۰/۲۵) ص ۶۹ (ب) Fe_2O_3 (۰/۲۵) ص ۶۷</p> <p>(پ) H_2O (۰/۲۵) - زیرا ساختار مولکولی دارد. (۰/۲۵) ص ۷۲</p> <p>(ت) افزایش می یابد (۰/۲۵) - زیرا آب تبخیر می شود پس درصد جرمی Na_2O افزایش می یابد. (۰/۲۵) ص ۶۷</p>	۱/۵
۱۳	<p>(آ) $K = \frac{[NO_2]^2}{[NO]^2 [O_2]}$ (۰/۵) ص ۱۰۱</p> <p>(ب) واکنش a (۰/۲۵) - زیرا با کاهش حجم و افزایش فشار، تعادل در جهت شمار مول های گازی کمتر جابه جا می شود. (۰/۲۵) ص ۱۰۴ تا ۱۰۵</p> <p>(پ) کاهش می یابد (۰/۲۵) - زیرا تعادل در جهت مصرف گرما یعنی در جهت رفت پیش می رود. (۰/۲۵) ص ۱۰۵ تا ۱۰۶</p>	۱/۵
۱۴	<p>(آ) واکنش b (۰/۲۵) - انرژی فعال سازی کمتری دارد. (۰/۲۵)</p> <p>(ب) دماهای بالا انرژی فعال سازی واکنش ها را تامین می کند (یا انرژی واکنش دهنده ها بیشتر می شود). (۰/۲۵)</p> <p>(پ) واکنش a (۰/۲۵) ص ۹۵ تا ۱۰۰</p>	۱
۱۵	<p>(آ) پلی استرها (۰/۲۵) - زیرا دارای گروه عاملی استری است (یا از الکل و اسید دو عاملی تشکیل شده است). (۰/۲۵) ص ۱۱۳</p> <p>(ب) محلول آبی و رقیق پتاسیم پرمنگنات (۰/۲۵) (پ) ترکیب A: ۳ ترکیب B: ۱ (۰/۲۵)</p> <p>(ت) $4-4=0$ (۰/۲۵)</p>	۱/۵
۲۰	© همکار گرامی خدا قوت ©	

مصحح محترم؛ در صورت مشاهده دیگر پاسخ های صحیح و مشابه کتاب درسی، نمره منظور فرمایید.