باسمه تعالی

سؤالات امتحان:**شیمی ۳**	رشته :**ریاضی– فیزیک و علوم تجربی**	تعداد صفحه:**۴**	مدت امتحان:**۱۲۰ دقیقه**
نام و نام خانوادگی:	**پایه دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹/۱۰/۲۴**	ساعت شروع :**۱۰ صبح**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور در**نوبت دی**ماه سال **۱۳۹۹**		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره
	توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است.	
۱	در هر مورد از بین دو واژهٔ داده شده ، واژهٔ مناسب را انتخاب کرده و در پاسخ‌نامه بنویسید.	۱/۵
	آ) در فرآیند هال، گاز کربن دی اکسید در« کاتد / آند »تولید می شود.	
	ب)در ساخت مبدل کاتالیستی خودروهای « بنزینی / دیزلی » از آمونیاک استفاده شده است.	
	پ)در شبکهٔ بلوری فلزها، الکترون‌های « درونی / ظرفیت » سازندهٔ دریای‌الکترونی هستند.	
	ت)کلسیم اکسید (CaO) یک « باز / اسید »آرنیوس به شمار می رود، زیرا در آب سبب افزایش غلظت یون « هیدرونیوم / هیدروکسید » می شود.	
	ث)به شمار نزدیکترین یون های ناهمنام موجود پیرامون هر یون در شبکهٔ بلور ترکیبات یونی « عدد اکسایش / عدد کوئوردیناسیون » می گویند.	
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارت‌های زیر را تعیین کرده و در صورت **نادرست بودن** شکل درست آن را بنویسید.	۲/۲۵
	آ)سلول سوختی نوعی سلول الکترولیتی است.	
	ب)مقاومت کششی گرافن بیشتر از فولاد است.	
	پ)محلول کات کبودبرخلاف رنگ های پوششی توانایی پخش نور را دارد.	
	ت)کاتالیزگرها در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی سبب افزایش آنتالپی واکنش می‌شوند.	
	ث)درنقشهٔ پتانسیل الکترواستاتیکی مولکولهای دواتمی ناجورهسته ، توزیع الکترون ها یکنواخت بوده و تراکم بار الکتریکی روی اتم های سازندهٔ آن یکسان است.	
۳	با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر به پرسش پاسخ دهید .	۱/۵
	ترکیب (۱) : $C_{17}H_{35}-COONa$ ترکیب (۲) : $C_{12}H_{25}-C_6H_4-SO_2Na$	
	آ)کدام ترکیب یک پاک کنندهٔ غیر صابونی است ؟ **دلیل بنویسید.**	
	ب)قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است ؟**دلیل بنویسید.**	
	پ)توضیح دهید چرا مولکولهای صابون ، پاک کنندهٔ مناسبی برای چربی ها به شمار می رود؟	
	ادامهٔ سوالات در صفحهٔ دوم	

مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی
www.kanoon.ir

باسمه تعالی

سؤالات امتحان:**شیمی ۳**	رشته :**ریاضی– فیزیک و علوم تجربی**	تعداد صفحه:**۴**	مدت امتحان:**۱۲۰ دقیقه**
نام و نام خانوادگی:	**پایه دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹/۱۰/۲۴**	ساعت شروع :**۱۰ صبح**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور در**نوبت دی**ماه سال **۱۳۹۹**		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره

۴ در نمونه ای از آب انار ، غلظت یون هیدرونیوم ۲×۱۰^{-۴} مول برلیتر است. — ۱/۲۵

آ) pH این محلول را **محاسبه کنید.**

ب)غلظت یون هیدروکسید را در این نمونه **محاسبه کنید.**

پ) خاصیت این محلول را تعیین کنید. (اسیدی ، بازی ، خنثی)

۵ با توجه به ترکیبات مقابل به پرسش ها پاسخ دهید. — ۱/۲۵

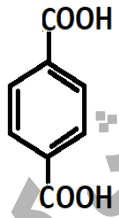
آ)کدام یک از این ترکیبات مونومرهای سازندهٔ پلی اتیلن تر فتالات (PET) هستند؟

$HO-CH_۲-CH_۲-OH$ (۱) $CH_۲=CH_۲$ (۲) $CH_۳-CH_۲-Cl$ (۳)

ب)کدام ترکیب (ها) را می توان از تقطیر نفت خام بدست آورد؟

پ)کدام ترکیب به عنوان افشانهٔ بی حس کنندهٔ موضعی استفاده می شود؟


(۴)


(۵)

۶ با توجه به ترکیبات « سیلیس $SiO_۲(s)$ و کربن دی اکسید جامد $CO_۲(s)$ » به پرسش های زیر پاسخ دهید. — ۱

آ)نوع جامد را در هر ترکیب بنویسید؟(مولکولی ، یونی، فلزی، کووالانسی)

ب) سختی کدام ترکیب بیشتر است ؟ **چرا؟**

۷ با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید. — ۲

۱) $Fe^{۲+}(aq)+Sn^{۴+}(aq)\rightarrow Fe^{۳+}(aq)+Sn^{۲+}(aq)$

۲) $Zn^{۲+}(aq)+Mn(s)\rightarrow Mn^{۲+}(aq)+Zn(s)$

آ) E° واکنش (۲) را **محاسبه کنید.**

ب)در واکنش(۱)،کدام واکنش دهنده کاهنده است؟ **چرا**؟

$Zn^{۲+}(aq)+۲e^{-}\longrightarrow Zn(s)$	**−۰/۷۶**
$Mn(aq)+۲e^{-}\longrightarrow Mn(s)$	**−۱/۱۸**
$Ag^{+}(aq)+e^{-}\longrightarrow Ag(s)$	**+۰/۸**

پ)در سلول منگنز – نقره، جهت حرکت **الکترون ها** در مدار بیرونی چگونه است؟**دلیل بنویسید.**

I)از منگنز به سوی نقره II) از نقره به سوی منگنز

ادامهٔ سوالات در صفحهٔسوم

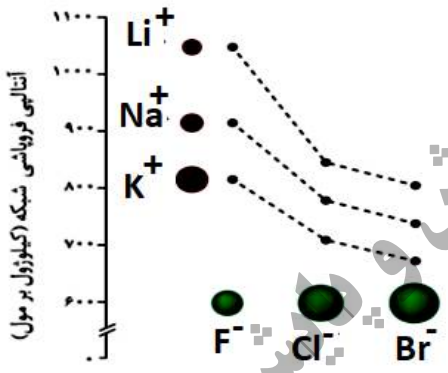
مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی www.kanoon.ir

باسمه تعالی

سؤالات امتحان:**شیمی ۳**	رشته :**ریاضی– فیزیک و علوم تجربی**	تعداد صفحه:**۴**	مدت امتحان:**۱۲۰ دقیقه**
نام و نام خانوادگی:	**پایه دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹/۱۰/۲۴**	ساعت شروع :**۱۰ صبح**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور در**نوبت دی**ماه سال **۱۳۹۹**		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره

۸ با توجه به نمودار زیر پاسخ دهید. — **۱/۲۵**



آ) چگالی بار یون کلرید (Cl^-)بیشتر است یا یون فلوئورید (F^-)؟ **چرا؟**

ب) نقطهٔ ذوب سدیم کلرید (NaCl)بیشتر است یا نقطهٔ ذوب پتاسیم برمید (KBr)؟ **چرا؟**

پ)با افزایش شعاع کاتیون های فلزهای قلیایی، آنتالپی فروپاشی شبکه چه تغییری می کند؟

۹ دلیل هریک از عبارت های زیر را بنویسید. — **۲**

آ) از تیتانیم برای ساخت موتور جت استفاده می شود.(دو دلیل بنویسید)

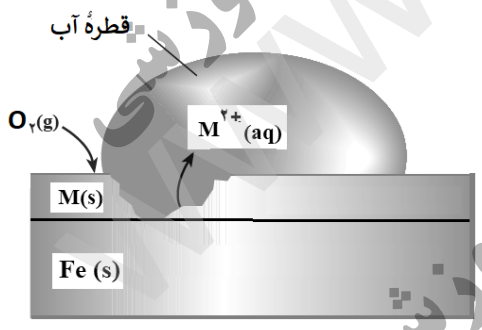
ب) استفاده از کاتالیزگر در صنایع گوناگون سبب کاهش آلودگی محیط زیست می شود.

پ) برای ساخت باتری های سبک تر ، کوچک تر و با توانایی ذخیره بیشتر انرژی، از فلز لیتیم استفاده می کنند.

ت)آلومینیوم، فلزی فعال است که به سرعت در هوا اکسید شده، اما خورده نمی شود و استحکام خود را حفظ می کند.

۱۰ شکل زیر بخشی از یک ورقه آهنی را نشان می دهد که از فلز M(s) پوشیده شده است. — **۱/۵**

$$E^\circ(Zn^{2+}/Zn) = -0/76 \quad E^\circ(Cu^{2+}/Cu) = +0/34 \quad E^\circ(Fe^{2+}/Fe) = -0/44$$



آ) فلز M کدام یک از فلزهای مس (Cu) یا روی (Zn) می تواند باشد؟ چرا ؟

ب) نیم واکنش موازنه شدهٔ **کاهش** را بنویسید.

پ) **توضیح دهید** چرا برای ساختن ظروف بسته بندی مواد غذایی از حلبی استفاده می کنند؟

۱۱ اگر در محلول $0/52\ mol.L^{-1}$ هیدروفلوئوریک اسید (HF) با دمای $25^\circ C$ غلظت یون هیدرونیوم برابر با $1/75\times10^{-2}\ mol.L^{-1}$ باشد . — **۱/۲۵**

$$HF(aq) \rightleftharpoons H^+(aq) + F^-(aq)$$

آ)ثابت یونش اسید را **محاسبه کنید .** **ب)**درصد یونش را دراین محلول **بدست آورید.**

ادامهٔ سوالات در صفحهٔچهارم

باسمه تعالی

سؤالات امتحان:**شیمی ۳**	رشته :**ریاضی– فیزیک و علوم تجربی**	تعداد صفحه:**۴**	مدت امتحان:**۱۲۰ دقیقه**
نام و نام خانوادگی:	**پایه دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹/۱۰/۲۴**	ساعت شروع :**۱۰ صبح**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور در**نوبت دی**ماه سال **۱۳۹۹**		مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی http://aee.medu.ir	

ردیف	سؤالات (پاسخ نامه دارد)	نمره

۱۲ تعادل« $2SO_2(g)+O_2(g)\rightleftharpoons 2SO_3(g)$ »را درنظر بگیرید و با توجه به جدول داده شده به پرسش ها پاسخ دهید. **۱/۷۵**

دما	۲۲۵ °C	۴۳۵ °C
ثابت تعادل	4×10^{-11}	4×10^{-5}

آ) این تعادل گرماده است یا گرماگیر؟ **چرا؟**

ب) میزان پیشرفت واکنش در کدام دما بیشتر است؟ **چرا؟**

پ) با انتقال مخلوط تعادلی در دمای ثابت به ظرف بزرگتر،شمار مول‌های گاز O_2 چه تغییری می کند؟ **چرا؟**

۱۳ با توجه به جدول زیر که ثابت یونش چند اسید مقایسه شده است ، پاسخ دهید . **۱/۵**

نام اسید	فرمول شیمیایی	ثابت یونش اسید (K_a)
استیک اسید	CH_3COOH	$1/8\times10^{-5}$
هیدروسیانیک اسید	HCN	$4/9\times10^{-10}$
هیدروکلریک اسید	HCl	بسیار بزرگ

آ)در شرایط یکسان سرعت واکنش فلز منیزیم با یک لیتر محلول ۱ مولار کدام اسید جدول بالا **بیشتر** است؟

ب)کدام معادلهٔ زیر برای یونش هیدروکلریک اسید در آب مناسب تر است ؟ **دلیل بنویسید.**

a) $HCl(aq) \rightarrow H^+(aq)+Cl^-(aq)$ b) $HCl(aq) \rightleftharpoons H^+(aq)+Cl^-(aq)$

پ)در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار استیک اسید **بیشتر** است یا محلول ۱ مولار هیدروسیانیک اسید؟ **دلیل بنویسید.**

موفق باشید. جمع نمره **۲۰**

راهنمای جدول تناوبی عنصرها
۶ عدد اتمی
C
۱۲/۰۱ جرم اتمیمانگین

۱ H ۱/۰۰۸																	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

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: **شیمی (۳)**	رشته : **ریاضی فیزیک و علوم تجربی**	ساعت شروع: **۱۰ صبح**
پایه : **دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	**تعداد صفحه : ۳**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹ / ۱۰ / ۲۴**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور درنوبت دی‌ماه سال ۱۳۹۹		**مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی** http://aee.medu.ir

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۱	آ) آند (۰/۲۵) ص ۶۱ ب) دیزلی (۰/۲۵) ص ۱۰۰ پ) ظرفیت (۰/۲۵) ص۸۲ ت) باز (۰/۲۵) - هیدروکسید (۰/۲۵) ص۱۵ ث) عدد کوئوردیناسیون(۰/۲۵) ص۷۸	۱/۵
۲	آ) نادرست (۰/۲۵)سلول سوختی نوعی سلول گالوانی است. (۰/۲۵) ص۵۰	۰/۵
	ب) درست (۰/۲۵) ص۷۰	۰/۲۵
	پ) نادرست (۰/۲۵)محلول کات کبودبرخلاف رنگ های پوششی توانایی پخش نور را ندارد. (۰/۲۵) ص۷	۰/۵
	ت)نادرست (۰/۲۵)کاتالیزگرها در هر واکنش شیمیایی با کاهش انرژی فعالسازی، آنتالپی واکنش را تغییر نمی دهند. (۰/۲۵) ص۹۷	۰/۵
	ث)نادرست (۰/۲۵) درنقشهٔ پتانسیل الکترواستاتیکی مولکولهای دواتمی ناجورهسته، توزیع الکترون ها یکنواخت نبوده و تراکم بارالکتریکی روی اتم های سازندهٔ آن یکسان نیست.(۰/۲۵) ص۷۳	۰/۵
۳	آ) ترکیب (۲) (۰/۲۵)- زیرا دارای گروه سولفونات است و حلقهٔ بنزنی دارد. (۰/۲۵)	۰/۵
	ب) ترکیب (۱) (۰/۲۵)- زیرا صابون در آب سخت خوب کف نمی کند. (۰/۲۵)	۰/۵
	پ) صابون از سر ناقطبی خود(زنجیر هیدروکربنی) به مولکولهای چربی واز سر قطبی خود ($-COO^-$) به مولکولهای آب متصل می شود ومثل پلی چربی را در آب معلق نگه می دارد. (۰/۵)ص۸ تا ص ۱۱	۰/۵
۴	آ) $\underbrace{pH=-\log\left[H^+\right]=-\log۲\times۱۰^{-۴}}_{(۰/۲۵)}=-\log۲-\log۱۰^{-۴}=-(۰/۳)+۴=۳/۷(۰/۲۵)$	۰/۵
	ب) $\underbrace{\left[H^+\right]\left[OH^-\right]=۱۰^{-۱۴}\rightarrow ۲\times۱۰^{-۴}\left[OH^-\right]=۱۰^{-۱۴}}_{(۰/۲۵)}\rightarrow\left[OH^-\right]=\frac{۱۰^{-۱۴}}{۲\times۱۰^{-۴}}=۵\times۱۰^{-۱۱}mol.L^{-۱}(۰/۲۵)$	۰/۵
	پ) اسیدی (۰/۲۵) ص۳۵	۰/۲۵
۵	آ) تر کیب (۵) (۰/۲۵) و ترکیب (۱) (۰/۲۵) ب) ترکیب (۲) (۰/۲۵)و ترکیب (۴) (۰/۲۵) پ)ترکیب (۳) (۰/۲۵) ص ۱۱۴ تا ص۱۱۶	۱/۲۵
۶	آ) : $SiO_۲(s)$ جامد کووالانسی (۰/۲۵) و $CO_۲(s)$: جامد مولکولی(۰/۲۵)	۰/۵
	ب) $SiO_۲(s)$(۰/۲۵) - زیرا در سیلیس همه اتم ها با پیوند اشتراکی به یکدیگر متصل شده اند، پس سختی بیشتری دارد. (۰/۲۵) ص ۷۲	۰/۵
	"ادامه راهنمای تصحیح در صفحه دوم"	

www-kanoon-ir

راهنمای تصحیح امتحان نهایی درس: **شیمی (۳)**	رشته : **ریاضی فیزیک و علوم تجربی**	ساعت شروع: **۱۰ صبح**
پایه : **دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	**تعداد صفحه : ۳**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹ / ۱۰ / ۲۴**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور درنوبت دی‌ماه سال ۱۳۹۹		**مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی** http://aee.medu.ir

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۷	آ) $E^\circ = E^\circ_c - E^\circ_a$ (۰/۲۵) $E^\circ = -۰/۷۶ - (-۱/۱۸) = +۰/۴۲\ V$ (۰/۲۵)	۰/۵
	ب)یون $Fe^{۲+}$ (۰/۲۵)-زیرا الکترون از دست داده یا اکسید شده است.(۰/۵)	۰/۷۵
	پ)(I) یاز منگنز به سمت نقره(۰/۲۵)	۰/۷۵
	زیرا جهت جریان در مدار بیرونی از آند (الکترود با E° منفی تر) به سمت کاتد(الکترود با E° مثبت تر) است. (۰/۵) ص ۴۴ تا ص۴۹	
۸	آ) یون فلوئورید (۰/۲۵)– زیرا شعاع یون فلوئورید (F^-) کمتر از شعاع یون کلرید (Cl^-) است. (۰/۲۵)	۰/۵
	ب) سدیم کلرید(۰/۲۵)– زیرا آنتالپی فروپاشی شبکهٔ آن بیشتر است. (۰/۲۵)	۰/۵
	پ) کاهش می یابد (۰/۲۵) ص ۸۰	۰/۲۵
۹	آ)مقاومت در برابر سایش ، نقطهٔ ذوب بالا ، چگالی کم « ۲ دلیل هرمورد(۰/۲۵) » ص ۸۵	۰/۵
	ب)زیرا کاتالیزگر سبب کاهش مصرف انرژی می شود ودر نهایت میزان ورود گازهای آلاینده مثل $CO_۲$ به هواکره کاهش می یابد.(۰/۵) ص۱۲۰	۰/۵
	پ)زیرا لیتیم در بین فلزها کمترین چگالی و E° را دارد.(۰/۵) ص۴۹	۰/۵
	ت)این فلز به سرعت اکسید می شود و لایه چسبنده و متراکم آلومینیم اکسید تشکیل شده بر سطح آن باعث می شود که لایه های زیرین برای مدت طولانی دست نخورده باقی بماند و استحکام خود را حفظ کند.(۰/۵) ص۶۱	۰/۵
۱۰	آ)روی (Zn)(۰/۲۵) - با توجه به پتانسیل کاهشی استاندارد روی که نسبت به آهن منفی تر است. (۰/۲۵) هنگامی که خراشی پدید آمده فلز روی اکسایش یافته و آهن حفاظت شده است. (۰/۲۵)	۰/۷۵
	ب) $\underbrace{O_۲(g)+۲H_۲O(l)+۴e}_{(۰/۲۵)} \rightarrow \underbrace{۴OH^-(aq)}_{(۰/۲۵)}$	۰/۵
	پ)زیرا قلع با مواد غذایی واکنش نمی دهد (۰/۲۵)(ص۵۹)	۰/۲۵
۱۱	آ) $\underbrace{[H^+]=[F^-]}_{(۰/۲۵)}$ $\underbrace{K_a=\frac{[H^+][F^-]}{[HF]} \rightarrow K_a=\frac{(۱/۷۵\times۱۰^{-۲})^۲}{۰/۵۲} \Rightarrow K_a=۵/۸۹\times۱۰^{-۴}}_{(۰/۲۵)}$ (۰/۲۵)	۰/۷۵
	ب) $\underbrace{\%\alpha=\frac{[H^+]}{[HA]}\times۱۰۰=\frac{۱/۷۵\times۱۰^{-۲}}{۰/۵۲}\times۱۰۰}_{(۰/۲۵)}=\underbrace{۳/۳۶\%}_{(۰/۲۵)}$	۰/۵
	ص۱۸ تا ص۲۲	
	"ادامه راهنمای تصحیح در صفحه سوم"	

www.kanoon.ir

راهنمای تصحیح امتحان نهایی‌درس: **شیمی (۳)**	رشته : **ریاضی فیزیک و علوم تجربی**	ساعت شروع: **۱۰ صبح**
پایه : **دوازدهم دورهٔ دوم متوسطه**	**تعداد صفحه : ۳**	تاریخ امتحان : **۱۳۹۹ / ۱۰ /۲۴**
دانش آموزان روزانه ، بزرگسال و داوطلبان آزادسراسرکشور درنوبت دی‌ماه سال ۱۳۹۹		**مرکز سنجش و پایش کیفیت آموزشی** http://aee.medu.ir

ردیف	راهنمای تصحیح	نمره
۱۲	**آ) گرماگیر (۰/۲۵)- زیرا با افزایش دما، ثابت تعادل افزایش یافته یعنی با مصرف گرما تعادل به سمت راست رفته است .(۰/۲۵)**	۰/۵
	ب) $435^{\circ}C$ (۰/۲۵) - زیرا ثابت تعادل در این دما بزرگتر است یا واکنش در این دما به سمت تولید فرآورده ها پیشرفت بیشتری داشته است . (۰/۲۵)	۰/۵
	پ)افزایش می یابد (۰/۲۵) - زیرا با افزایش حجم ، فشار کاهش می یابد (۰/۲۵) و تعادل به سمت تعداد مول گازی بیشتر پیش می رود پس میزان فرآورده ها افزایش می یابد. (۰/۲۵) **ص ۱۰۲ تا ص ۱۰۵**	۰/۷۵
۱۳	**آ)هیدروکلریک اسید.(۰/۲۵)**	۰/۲۵
	ب)معادله (a)(۰/۲۵) -هیدروکلریک اسید یک اسید قوی است و به طور کامل در آب یونش می یابد. (۰/۲۵)	۰/۵
	پ)استیک اسید (۰/۲۵)ثابت یونش آن بزرگتر(۰/۲۵) پس غلظت یون های آن در آب بیشتر و رسانایی بیشتری دارد.(۰/۲۵) **ص ۲۲ تا ص۲۳**	۰/۷۵
	خسته نباشید **جمع نمره**	**۲۰**