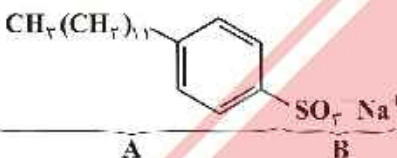
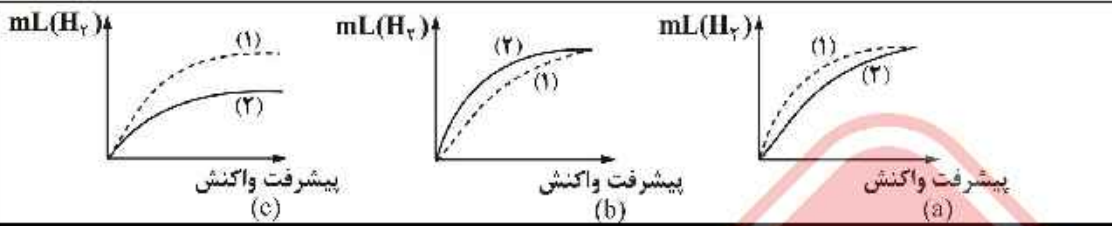
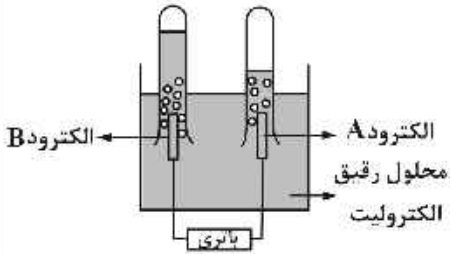
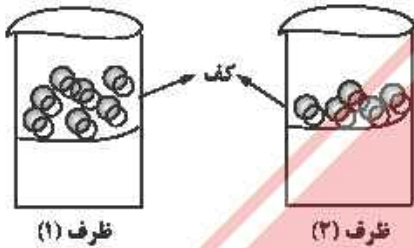
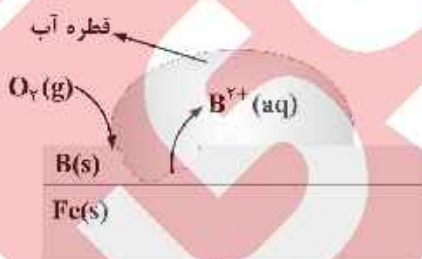


نام و نام خانوادگی:		برنام خداوند جان و خرد		نام آزمون: پایان نوبت اول													
نام درس: شیمی ۳		علوی		زمان: ۱۱۰ دقیقه													
پایه تحصیلی: دوازدهم ریاضی / تجربی		مؤسسه علمی آموزشی علوی		تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۱۰/۰۵													
ردیف	سوالات شیمی پایه دوازدهم																
استفاده از ماشین حساب ساده مجاز می باشد.																	
۱	در هر یک از عبارتهای زیر، واژه درست را از داخل کمانک انتخاب کنید. (آ) در آبکاری یک بند ساعت با طلا، فلز طلا به قطب (مثبت - منفی) سلول متصل می شود. (ب) ذره های سازنده مخلوط های کلوئیدی (ذره های ریز ماده - توده های مولکولی و یونی) هستند. (پ) در سلول برقگافتی که هدف آن تهیه فلز سدیم است، ترکیب (کلسیم کلرید - متیزیم اکسید) اضافه می شود تا دمای ذوب سدیم کلرید کاهش یابد. (ت) گل ادریسی در خاک با pH کم تر از ۷ به رنگ (قرمز - آبی) می روید.																
۲	درستی یا نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را مشخص کنید و شکل درست عبارتهای نادرست را بنویسید. (آ) میزان چسبندگی لکه های چربی بر روی پارچه های نخی بیشتر از پارچه های پلی استری است. (ب) مخلوط اوره در هگزان تاهمگن است. (پ) در فرایند هال برای تهیه آلومینیم، گاز کربن دی اکسید در کاتد آزاد می شود. (ت) در ساخت باتری های جدید از فلز لیتیم استفاده می شود که در میان فلزها کم ترین جگالی و E° را دارد.																
۳	شکل زیر فرمول ساختاری نوعی پاک کننده را نشان می دهد، با توجه به آن به پرسش ها پاسخ دهید.  (آ) این پاک کننده صابونی است یا غیرصابونی؟ چرا؟ (ب) آیا این پاک کننده در آب سخت خلصیت پاک کنندگی خود را حفظ می کند؟ چرا؟ (پ) تعیین کنید کدام یک از بخش های (A) یا (B) آب گریز است؟ چرا؟																
۴	در جدول زیر ثابت یونس چند باز در دمای 25°C نشان داده شده است. با توجه به آن به پرسش های زیر پاسخ دهید. <table><tr><td>نام باز</td><td>فرمول شیمیایی</td><td>K_b</td></tr><tr><td>آمونیاک</td><td>$\text{NH}_3(\text{aq})$</td><td>$1/8 \times 10^{-5}$</td></tr><tr><td>سدیم هیدروکسید</td><td>$\text{NaOH}(\text{aq})$</td><td>بسیار بزرگ</td></tr><tr><td>دی متیل آمین</td><td>$\text{NH}(\text{CH}_3)_2(\text{aq})$</td><td>$5/9 \times 10^{-4}$</td></tr></table> (آ) کدام یک باز قوی تری است؟ چرا؟ (ب) بدون محاسبه بیان کنید که در دما و غلظت یکسان pH کدام محلول کم تر است؟ دلیل بنویسید. (پ) در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار سدیم هیدروکسید کم تر است یا محلول ۱ مولار دی متیل آمین؟					نام باز	فرمول شیمیایی	K_b	آمونیاک	$\text{NH}_3(\text{aq})$	$1/8 \times 10^{-5}$	سدیم هیدروکسید	$\text{NaOH}(\text{aq})$	بسیار بزرگ	دی متیل آمین	$\text{NH}(\text{CH}_3)_2(\text{aq})$	$5/9 \times 10^{-4}$
نام باز	فرمول شیمیایی	K_b															
آمونیاک	$\text{NH}_3(\text{aq})$	$1/8 \times 10^{-5}$															
سدیم هیدروکسید	$\text{NaOH}(\text{aq})$	بسیار بزرگ															
دی متیل آمین	$\text{NH}(\text{CH}_3)_2(\text{aq})$	$5/9 \times 10^{-4}$															
۵	در مورد دو محلول اسیدی زیر به پرسش ها پاسخ دهید.   (۱) (۲) (آ) درصد یونس محلول (۱) و (۲) را مقایسه کنید. (با انجام محاسبات) (ب) در شرایط یکسان، مقدار یکسانی از گرد فلز متیزیم را به ظرف های (۱) و (۲) اضافه می کنیم، کدام نمودار تغییرات حجم گاز H_2 تولید شده را به درستی نشان می دهد؟ علت انتخاب خود را توضیح دهید.																
۲	نمره																

نام و نام خانوادگی:		برنام خداوند جان و خرد	نام آزمون: پایان نوبت اول
نام درس: شیمی ۳		علوی	زمان: ۱۱۰ دقیقه
پایه تحصیلی: دوازدهم ریاضی / تجربی		مؤسسه علمی آموزشی علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۱۰/۰۵
ردیف	سوالات شیمی پایه دوازدهم		
بارم			
			
۶	اختلاف پتانسیل سلول گالوانی (روی - فلز X) برابر ۱/۵۶ ولت است در حالی که اختلاف پتانسیل سلول گالوانی (قلع - فلز X) ۰/۹۴ ولت است. الف) قدرت اکستدگی (Sn^{2+}) یا (Zn^{2+}) بیش تر است. دلیل بنویسید. ب) اختلاف پتانسیل سلول (روی - قلع) را حساب کنید. با توجه به فرمول های مولکولی ترکیبات (۱) و (۲) به سوالات زیر پاسخ دهید.		
۷	(۱) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$ (۲) $\text{C}_7\text{H}_{15}\text{COOH}$ آ) کدام فرمول ساختاری را می توان مربوط به اسیدهای جرب دانست؟ ب) نیروی بین مولکولی غالب در اسیدهای جرب از چه نوعی است؟ چرا؟ ب) برای باز نمودن لوله فاضلاب خانه ای که با اسیدهای جرب مسدود شده است، سدیم هیدروکسید (NaOH) مناسب تر است یا هیدروکلریک اسید (HCl)؟ چرا؟ (دو دلیل بنویسید)		
۸	با توجه به واکنش های زیر و ترتیب قدرت کاهندگی فلزات A، B و C ($A > B > C$) به سوالات زیر پاسخ دهید. (۱) $\text{A(s)} + \text{C}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{A}^{2+}(\text{aq}) + \text{C(s)}$ (۲) $\text{B(s)} + \text{C}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow \text{B}^{2+}(\text{aq}) + \text{C(s)}$ آ) در سامانه مربوط به کدام واکنش (۱ یا ۲)، تغییر دمای محلول بیش تر است؟ چرا؟ ب) آیا محلول نمک فلز A را می توان در ظرفی از جنس B نگهداری کرد؟ چرا؟ پ) در واکنش (۱)، کدام ذره کاهش می یابد؟		
۹	در نوعی سلول سوختی که برای تأمین انرژی رایانه های قابل حمل و دستگاه های برقی کوچک مناسب است از متانول به عنوان سوخت استفاده می شود. در این دستگاه متانول (CH_3O) با اکسیژن به کربن دی اکسید و آب تبدیل می شود. نیم واکنش های انجام شده در این سلول سوختی به صورت زیر است: (۱) $\text{O}_2(\text{g}) + 4\text{H}^+(\text{aq}) + 4\text{e}^- \rightarrow 2\text{H}_2\text{O(l)}, E^\circ = +1/230\text{V}$ (۲) $\text{CH}_3\text{O(l)} + \text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \dots(\text{a})\dots \text{H}^+(\text{aq}) + \text{CO}_2(\text{g}) + \dots(\text{b})\dots \text{e}^-, E^\circ = +0/16\text{V}$ آ) ضرایب (a) و (b) را در واکنش (۲) تعیین کنید. ب) عدد اکسایش کربن را در CH_3O و CO_2 تعیین کنید. پ) emf سلول را حساب کنید. ت) از دید محیط زیست سوخت متانول را با سوخت هیدروژن در سلول سوختی مقایسه کنید.		
۱۰	محلولی از باریم هیدروکسید با غلظت ۰/۲۵ مول بر لیتر در دمای اتاق موجود است. $\text{Ba(OH)}_2 \xrightarrow{\text{در آب}} \text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$ آ) غلظت یون هیدروکسید را در این محلول به دست آورید. ب) شمار مول های یون هیدرونیوم در ۵/۰ لیتر از این محلول را حساب کنید. پ) pH محلول را در دمای اتاق به دست آورید. ($\log 2 = 0/3$)		

نام و نام خانوادگی:		برنام خداوند جان و خرد	نام آزمون: پایان نوبت اول
نام درس: شیمی ۳		علوی	زمان: ۱۱۰ دقیقه
پایه تحصیلی: دوازدهم ریاضی / تجربی		مؤسسه علمی آموزشی علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۱۰/۰۵
ردیف	سؤالات شیمی پایه دوازدهم		
۱۱	در شکل زیر که برقکافت آب را نشان می‌دهد، قطب مثبت و منفی در باتری پاک شده است.  (آ) با توجه به تصویر قطب مثبت و منفی را با بیان دلیل مشخص کنید. (ب) چگونه به کمک کاغذ pH می‌توان گاند و آند را مشخص کرد؟		
۱۲	مقدار یکسانی صابون جامد را در ظرف‌های (۱) و (۲) که دارای نمونه‌هایی از آب مقطر و آب دریاست می‌ریزیم تا محلول آب و صابون مطابق شکل زیر تهیه شود. با توجه به آن پاسخ دهید:  (آ) کدام ظرف (۱ یا ۲) دارای آب مقطر است؟ دلیل بنویسید. (ب) پس از شستن لباس با کدام محلول ظرف (۱ یا ۲)، بر روی لباس‌ها لکه‌های سفید بر جای می‌ماند؟ دلیل بنویسید. (پ) برای افزایش خاصیت پاک‌کنندگی صابون به آن چه ماده‌ای می‌افزایند؟		
۱۳	شکل زیر یک قطعه آهن را نشان می‌دهد که با لایه نازکی از فلز B پوشیده شده است. با توجه به شکل اگر بر روی قسمتی از فلز B خراش ایجاد شود:  (آ) کدام B از فلزهای (Mn یا Cu) می‌تواند باشد؟ چرا؟ (ب) نیم واکنش کاتدی را بنویسید. $E^{\circ}(\text{Fe}^{2+} / \text{Fe}) = -0.44\text{V}$, $E^{\circ}(\text{Mn}^{2+} / \text{Mn}) = -1.18\text{V}$ / $E^{\circ}(\text{Cu}^{2+} / \text{Cu}) = +0.34\text{V}$		
۱۴	معادله واکنش داده شده زیر واکنش خنثی شدن اسید معده با ماده موثر یک ضد اسید را نشان می‌دهد. اگر ۷۸ میلی گرم از این ضد اسید بتواند ۱۰۰ میلی لیتر اسید معده یک فرد را به طور کامل خنثی کند. pH اسید معده این فرد را محاسبه کنید. ($\log 3 = 0.48$) $\text{Al}(\text{OH})_3(\text{s}) + 3\text{HCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{AlCl}_3(\text{aq}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})$		

نام و نام خانوادگی:		برنام خداوند جان و خرد		نام آزمون: پایان نوبت اول																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																				
نام درس : شیمی ۳		علوی		زمان : ۱۱۰ دقیقه																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																				
پایه تحصیلی : دوازدهم ریاضی / تجربی		مؤسسه علمی آموزشی علوی		تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۱۰/۰۵																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																				
ردیف		سوالات شیمی پایه دوازدهم						بارم																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																
		واحدتای جدول دوره‌ای عنصرها ۶ عدد اتمی C ۱۲/۰۱ جرم اتمی میانگین																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																						
		<table><tr><td>۱</td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><td colspan="2"></td><</tr></table>						۱																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																
۱																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																								

