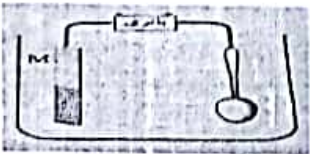
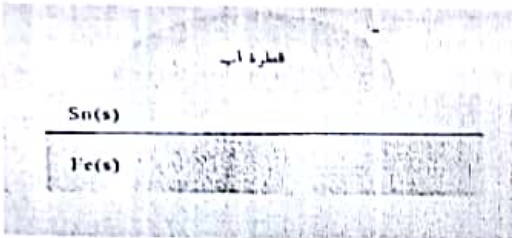
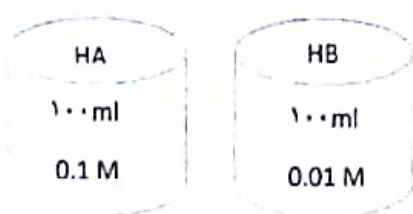


اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	هتل مهر آموزشگاه	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳ سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵ دبیر: خانم محتشم
نام و نام خانوادگی:	نمره:	پایه : دوازدهم رشته : تجربی و ریاضی	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	
استفاده از ماشین حساب ممنوع است.			
ردیف	سوالات	بارم	
۱	در هر مورد از بین دو واژه داده شده، واژه درست را انتخاب کنید و در پاسخ نامه بنویسید. الف) در فرایند هال برای تهیه آلومینیوم، گاز ..... (کربن دی اکسید / اکسیژن) در الکتروود آند آزاد می شود. ب) در آبکاری یک بند ساعت با طلا، فلز طلا به قطب ..... (منفی / مثبت) متصل می شود. پ) برای یک سامانه تعادلی در دمای ثابت، غلظت تعادلی گونه های شرکت کننده در هنگام تعادل، ..... (ثابت / برابر) می ماند. ت) نیروی بین مولکولی غالب در چربی ها، ..... (هیدروژنی / واندروالسی) است.	۳	
۲	درستی یا نادرستی عبارات را مشخص و شکل صحیح موارد نادرست را بنویسید. الف) برای افزایش قدرت پاک کنندگی شوینده ها، از مواد کلردار استفاده می شود. ب) هرچه ثابت یونش یک باز کوچک تر باشد، رسانایی الکتریکی محلول آن در شرایط یکسان، بیشتر خواهد بود. پ) خوردگی آهن، در محیط اسیدی به میزان بیشتری رخ می دهد. ت) بازده اکسایش گاز هیدروژن در سلول سوختی، سه برابر بازدهی سوزاندن این گاز در موتور درون سوز است.	۲	
۳	با توجه به واکنش زیر که نوعی پاک کننده بودری را نشان می دهد، به سوالات پاسخ دهید. فراورده های دیگر + گاز A → آب + مخلوط آلومینیوم و سدیم هیدروکسید الف) نام گاز A را بنویسید. ب) آیا این بودر پاک کننده خورنده است؟ دلیل بنویسید. پ) این واکنش گرماگیر است یا گرماگیر؟	۱/۵	
۴	با توجه به جدول، جاهای خالی آن را پر کنید. <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div> <p>رنگ</p> <p>همگن یا ناهمگن</p> <p>رفتار در برابر نور</p> <p>ذرات سازنده</p> </div> <div> <p><math>\text{CuSO}_4</math> در آب</p> <p>همگن</p> <p>توده های مولکولی</p> </div> <div> <p>شربت معده</p> <p>نور را پخش می کند</p> </div> </div>	۱/۵	
۵	شکل روبرو آبکاری یک قاشق را با فلز مس (M) نشان می دهد.	۲	

اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	همان مهر آهوش	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳ سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵ دبیر: خانم محتشم
نام و نام خانوادگی:	نمره:	رشته : تجربی و ریاضی پایه : دوازدهم	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	

	<p>(ا) نیم واکنش کاهش آن را بنویسید.</p> <p>(ب) قاشق نقش کدام الکترود را دارد؟</p> <p>(ب) نوع این سلول را بنویسید. (الکتروولتی یا گالوانی)</p> <p>(ت) در این فرایند از محلول کدام نمک مس (II) سولفات یا نقره نیترات، به عنوان الکترولیت استفاده می شود؟</p>											
۶	<p>با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th><math>E^0(V)</math></th> <th>نیم واکنش کاهش</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>-۲/۳۷</td> <td><math>A^{2+}(aq) + 2e \rightarrow A(s)</math></td> </tr> <tr> <td>.</td> <td><math>2C^+(aq) + 2e \rightarrow C(s)</math></td> </tr> <tr> <td>۰/۸</td> <td><math>B^+(aq) + e \rightarrow B(s)</math></td> </tr> <tr> <td>-۰/۷۶</td> <td><math>D^{2+}(aq) + 2e \rightarrow D(s)</math></td> </tr> </tbody> </table> <p>(الف) قوی ترین اکسند و قوی ترین کاهنده کدام اند؟</p> <p>(ب) آیا محلول هیدروکلریک اسید را می توان در ظرفی از جنس فلز D نگه داری کرد؟ چرا؟</p> <p>(ج) emf سلول گالوانی مربوط به کدام دو نیم واکنش بیشترین مقدار را دارد؟</p>	$E^0(V)$	نیم واکنش کاهش	-۲/۳۷	$A^{2+}(aq) + 2e \rightarrow A(s)$	.	$2C^+(aq) + 2e \rightarrow C(s)$	۰/۸	$B^+(aq) + e \rightarrow B(s)$	-۰/۷۶	$D^{2+}(aq) + 2e \rightarrow D(s)$	۲
$E^0(V)$	نیم واکنش کاهش											
-۲/۳۷	$A^{2+}(aq) + 2e \rightarrow A(s)$											
.	$2C^+(aq) + 2e \rightarrow C(s)$											
۰/۸	$B^+(aq) + e \rightarrow B(s)$											
-۰/۷۶	$D^{2+}(aq) + 2e \rightarrow D(s)$											
۷	<p>با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر پاسخ دهید.</p> <p>ترکیب (۱): <math>C_{17}H_{35}COONa</math>      ترکیب (۲): <math>C_{12}H_{25}SO_3Na</math></p> <p>(الف) کدام ترکیب یک پاک کننده غیر صابونی است؟ توضیح دهید.</p> <p>(ب) قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است؟ توضیح دهید.</p> <p>(ج) توضیح دهید چرا مولکول های صابون، پاک کننده مناسبی برای چربی ها به شمار می روند؟</p>	۱/۵										
۸	<p>اگر درصد یونش محلول <math>10^{-4}</math> مول بر لیتر از اسید HA، در دمای اتاق برابر یک و <math>pH=4</math> باشد:</p> <p>(ا) مقدار n چقدر است؟</p> <p>(ب) نسبت غلظت یون هیدرونیوم به هیدروکسید را در این محلول حساب کنید.</p>	۱/۵										
۹	<p>با توجه به پتانسیل کاهش استاندارد نقره و منیزیم به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p><math>E^0(Mg^{2+}/Mg) = -2.37</math> , <math>E^0(Ag^+/Ag) = +0.8</math></p> <p>(الف) در سلول گالوانی منیزیم - نقره، کدام فلز نقش کاتد را ایفا می کند؟ چرا؟</p> <p>(ب) نیم واکنش انجام گرفته در آند این سلول را بنویسید.</p> <p>(ب) emf این سلول را حساب کنید.</p> <p>(ت) با انجام این واکنش، جرم کدام الکترود افزایش می یابد؟</p>	۲										

اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	محل مهر آموزشگاه	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳ سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
نام و نام خانوادگی:	نمره:	پایه : دوازدهم رشته : تجربی و ریاضی	دبیر: خانم محتشم
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه

۱۰	به سوالات پاسخ دهید. الف) عدد اکسایش کلر در $ClO_4^-$ چقدر است؟ ب) با توجه به معادله $Zn(s) + Cd^{2+}(aq) \rightarrow Zn^{2+}(aq) + Cd(s)$ گونه کاهش یافته و کاهنده کدام اند؟	۱/۵												
۱۱	در شکل مقابل:  ا) نام آهن مورد نظر، چه نام دارد؟ ب) در اثر خراش در سطح این نوع آهن، کدام فلز خورده می شود؟ پ) نیم واکنش کاهش آن را بنویسید.	۱												
۱۲	با توجه به جدول زیر که ثابت یونش چند اسید را مقایسه کرده است، پاسخ دهید. <table border="1" data-bbox="268 1176 1412 1388"> <thead> <tr> <th>نام باز</th><th>فرمول شیمیایی</th><th>ثابت یونش باز</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>در متیل آمین</td><td><math>NH(CH_3)_2</math></td><td><math>5.9 \times 10^{-4}</math></td></tr> <tr> <td>آمونیاک</td><td><math>NH_3</math></td><td><math>1.8 \times 10^{-5}</math></td></tr> <tr> <td>سدیم هیدروکسید</td><td><math>NaOH</math></td><td>بسیار بزرگ</td></tr> </tbody> </table> ا) کدام باز قوی تر است؟ چرا؟ ب) در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار سدیم هیدروکسید کمتر است یا محلول ۱ مولار دی متیل آمین؟ ت) بدون محاسبه بیان کنید PH کدام محلول کمتر است؟ دلیل بنویسید.	نام باز	فرمول شیمیایی	ثابت یونش باز	در متیل آمین	$NH(CH_3)_2$	$5.9 \times 10^{-4}$	آمونیاک	$NH_3$	$1.8 \times 10^{-5}$	سدیم هیدروکسید	$NaOH$	بسیار بزرگ	۱/۵
نام باز	فرمول شیمیایی	ثابت یونش باز												
در متیل آمین	$NH(CH_3)_2$	$5.9 \times 10^{-4}$												
آمونیاک	$NH_3$	$1.8 \times 10^{-5}$												
سدیم هیدروکسید	$NaOH$	بسیار بزرگ												
سوال امتیازی	با توجه به شکل زیر، برای دو محلول اسید HA و HB در دمای اتاق، موارد زیر را با بیان دلیل مقایسه کنید. (PH دو محلول برابر است) ا) رسانایی الکتریکی ب) قدرت اسیدی 	۱												
۲۰	موفق باشید.													



اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	محل مهر آموزشگاه	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳ سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
نام و نام خانوادگی:	نمره:	پایه : دوازدهم رشته : تجربی و ریاضی	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	دبیر: خانم محتشم

	<p>(ا) نیم واکنش کاهش آن را بنویسید.</p> $Cu^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow Cu$ <p>(ب) قاشق نقش کدام الکترود را دارد؟ <u>کاتد</u></p> <p>(پ) نوع این سلول را بنویسید. <u>الکترولیتی</u> یا <u>گالوانی</u></p> <p>(ت) در این فرایند از محلول کدام نمک <u>مس (II) سولفات</u> با <u>نقره نیترات</u>، به عنوان الکترولیت استفاده می شود؟</p>											
۶	<p>با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>نیم واکنش کاهش</th> <th><math>E^0(v)</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td><math>A^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow A(s)</math></td> <td>-۲/۳۷</td> </tr> <tr> <td><math>C^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow C(s)</math></td> <td>۰</td> </tr> <tr> <td><math>B^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow B(s)</math></td> <td>۰/۸</td> </tr> <tr> <td><math>D^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow D(s)</math></td> <td>-۰/۷۶</td> </tr> </tbody> </table> <p>(الف) قوی ترین اکسنده و قوی ترین کاهش دهنده کدام اند؟  <u><math>B^{+}</math> = قوی ترین اکسنده</u>  <u><math>A^{2+}</math> = قوی ترین کاهش دهنده</u></p> <p>(ب) آیا محلول هیدروکلریک اسید را می توان در ظرفی از جنس فلز D نگه داری کرد؟ چرا؟ <u>خیر زیرا با هم واکنش می دهند</u></p> <p>(ج) emf سلول گالوانی مربوط به کدام دو نیم واکنش بیشترین مقدار را دارد؟ <u>A و B</u></p>	نیم واکنش کاهش	$E^0(v)$	$A^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow A(s)$	-۲/۳۷	$C^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow C(s)$	۰	$B^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow B(s)$	۰/۸	$D^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow D(s)$	-۰/۷۶	<p>۱. <math>B^{+} + e^{-} \rightarrow B</math> ۰/۸</p> <p>۲. <math>C^{2+} + 2e^{-} \rightarrow C</math> ۰</p> <p>۳. <math>D^{2+} + 2e^{-} \rightarrow D</math> -۰/۷۶</p> <p>۴. <math>A^{2+} + 2e^{-} \rightarrow A</math> -۲/۳۷</p>
نیم واکنش کاهش	$E^0(v)$											
$A^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow A(s)$	-۲/۳۷											
$C^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow C(s)$	۰											
$B^{+}(aq) + e^{-} \rightarrow B(s)$	۰/۸											
$D^{2+}(aq) + 2e^{-} \rightarrow D(s)$	-۰/۷۶											
۷	<p>با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر پاسخ دهید.</p> <p>ترکیب (۱): <math>C_{17}H_{35}COONa</math>          ترکیب (۲): <math>C_{12}H_{25}-C_6H_4-SO_3Na</math></p> <p>(الف) کدام ترکیب یک پاک کننده غیر صابونی است؟ توضیح دهید. <u>۲- چون صفت یونی و گروه سولفونات دارد</u></p> <p>(ب) قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است؟ توضیح دهید. <u>۱- چون در آب سخت رسوب می دهد</u></p> <p>(ج) توضیح دهید چرا مولکول های صابون، پاک کننده مناسبی برای چربی ها به شمار می روند؟ <u>چون صابون ها به سبب ساختار آمفیپاتیک خود می توانند چربی ها را در محلول خود حل کنند</u></p>											
۸	<p>اگر درصد یونش محلول <math>10^{-n}</math> مول بر لیتر از اسید HA، در دمای اتاق برابر یک و pH=4 باشد؛</p> <p>(ا) مقدار n چقدر است؟ <u>۲</u></p> <p>(ب) نسبت غلظت یون هیدرونیوم به هیدروکسید را در این محلول حساب کنید؟ <u>۱۰<sup>-۱۰</sup></u></p>	<p><math>\alpha = \frac{1}{100}</math></p> <p><math>[H^{+}] = 10^{-4}</math></p> <p><math>[H^{+}] = 10^{-4}</math></p> <p><math>[OH^{-}] = 10^{-10}</math></p>										
۹	<p>با توجه به پتانسیل کاهش استاندارد نقره و منیزیم به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p><math>E^0(Mg^{2+}/Mg) = -2.37</math> , <math>E^0(Ag^{+}/Ag) = +0.8</math></p> <p>(الف) در سلول گالوانی منیزیم - نقره، کدام فلز نقش <u>کاتد</u> را ایفا می کند؟ چرا؟ <u>Ag چون <math>E^0</math> آن بیشتر است</u></p> <p>(ب) نیم واکنش انجام گرفته در آند این سلول را بنویسید.</p> <p>(پ) emf این سلول را حساب کنید. <u>۳/۱۷ - (-۲/۳۷) = ۰/۸</u></p> <p>(ت) با انجام این واکنش، جرم کدام الکترود <u>افزایش</u> می یابد؟ <u>Ag</u></p>	<p><math>Mg(s) \rightarrow Mg^{2+}(aq) + 2e^{-}</math></p>										



اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	محل مهر آموخته	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳ سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵ دبیر: خانم محتشم
نام و نام خانوادگی:	نمره:	پایه : دوازدهم رشته : تجربی و ریاضی	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	

۱	<p>(الف) نیم واکنش کاهش آن را بنویسید.</p> $Cu^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Cu$ <p>(ب) قاشق نقش کدام الکترود را دارد؟ <u>کاتد</u></p> <p>(پ) نوع این سلول را بنویسید. (الکترولیتی یا گالوانی)</p> <p>(ت) در این فرایند از محلول کدام نمک مس (II) سولفات یا نقره نیترات، به عنوان الکترولیت استفاده می شود؟</p>
---	---

۲

با توجه به جدول زیر به پرسش ها پاسخ دهید.

۶

نیم واکنش کاهش	$E^0(V)$
$A^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow A(s)$	-۲/۳۷
$2C^+(aq) + 2e^- \rightarrow C(s)$	۰
$B^+(aq) + e^- \rightarrow B(s)$	۰/۸
$D^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow D(s)$	-۰/۷۶

$$B^+ + e^- \rightarrow B \quad ۰/۸$$

$$2C^+ + 2e^- \rightarrow C \quad ۰$$

$$D^{2+} + 2e^- \rightarrow D \quad -۰/۷۶$$

$$A^{2+} + 2e^- \rightarrow A \quad -۲/۳۷$$

$A =$  قوی ترین کاهنده

$B^+ =$  قوی ترین اکسنده

(الف) قوی ترین اکسنده و قوی ترین کاهنده کدام اند؟

(ب) آیا محلول هیدروکلریک اسید را می توان در ظرفی از جنس فلز D نگه داری کرد؟ چرا؟  
خیر - زیرا با هم واکنش می دهند

(ج) emf سلول گالوانی مربوط به کدام دو نیم واکنش بیشترین مقدار را دارد؟  
A و B

۱/۵	<p>با توجه به فرمول ساختاری ترکیبات زیر پاسخ دهید.</p> <p>ترکیب (۱): <math>C_{17}H_{35}COONa</math> ترکیب (۲): <math>C_{12}H_{25}-C_6H_4-SO_3Na</math></p> <p>(الف) کدام ترکیب یک پاک کننده غیر صابونی است؟ توضیح دهید. <u>۲- چون حلقه بنزنی و گروه سولفونات دارد</u></p> <p>(ب) قدرت پاک کنندگی کدام ترکیب کمتر است؟ توضیح دهید. <u>۱- چون در بنزین حلالیت بیشتری دارد</u></p> <p>(ج) توضیح دهید چرا مولکول های صابون، پاک کننده مناسبی برای چربی ها به شمار می روند؟ <u>چون ما برش می دهیم و چربی ها را از روی سطح جدا می کنیم</u></p>	۷
-----	--	---

۸	<p>اگر درصد یونش مخلوط <math>10^{-n}</math> مول بر لیتر از اسید HA، در دمای اتاق برابر یک و pH=4 باشد.</p> <p>(الف) مقدار n چقدر است؟ <u><math>n=2</math></u></p> <p>(ب) نسبت غلظت یون هیدرونیوم به هیدروکسید را در این محلول حساب کنید؟ <u><math>10^{-4}</math></u></p>	۸
---	--	---

۲	<p>با توجه به پتانسیل کاهشی استاندارد نقره و منیزیم به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p><math>E^0(Mg^{2+}/Mg) = -2.37</math> , <math>E^0(Ag^+/Ag) = +0.8</math></p> <p>(الف) در سلول گالوانی منیزیم - نقره، کدام فلز نقش کاتد را ایفا می کند؟ چرا؟ <u>Ag چون <math>E^0</math> بیشتری است</u></p> <p>(ب) نیم واکنش انجام گرفته در آند این سلول را بنویسید.</p> $Mg(s) \rightarrow Mg^{2+}(aq) + 2e^-$ <p>(پ) emf این سلول را حساب کنید. <u><math>emf = 0.8 - (-2.37) = 3.17</math></u></p> <p>(ت) با انجام این واکنش، جرم کدام الکترود افزایش می یابد؟ <u>Ag</u></p>	۹
---	--	---



اداره آموزش و پرورش شهرستان رامسر	محل مهر آموزشگاه	سوالات آزمون نوبت اول : شیمی ۳	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۵
نام و نام خانوادگی:	نمره:	پایه : دوازدهم رشته : تجربی و ریاضی	مدت زمان آزمون : ۷۵ دقیقه
		سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳	دبیر: خانم محتشم
		تعداد سؤال : ۱۳ در ۳ صفحه	

۱۰	به سوالات پاسخ دهید. الف) عدد اکسایش کلر در $ClO_4^-$ چقدر است؟ $Cl + 4(-2) = -1 \rightarrow Cl + 7$ ب) با توجه به معادله $Zn(s) + Cd^{2+}(aq) \rightarrow Zn^{2+}(aq) + Cd(s)$ گونه کاهش یافته و کاهنده کدام اند؟ در شکل مقابل:	۱/۵												
۱۱	آ) نام آهن مورد نظر، چه نام دارد؟ حلی ب) در اثر خراش در سطح این نوع آهن، کدام فلز خورده می شود؟ Fe پ) نیم واکنش کاهش آن را بنویسید. $O_2(g) + 2H_2O + 4e^- \rightarrow 4OH^-$	۱												
۱۲	با توجه به جدول زیر که ثابت یونش چند اسید را مقایسه کرده است، پاسخ دهید. <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام باز</th><th>فرمول شیمیایی</th><th>ثابت یونش باز</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td>دی متیل آمین</td><td><math>NH(CH_3)_2</math></td><td><math>5.9 \times 10^{-4}</math></td></tr> <tr> <td>آمونیاک</td><td><math>NH_3</math></td><td><math>1.8 \times 10^{-5}</math></td></tr> <tr> <td>سدیم هیدروکسید</td><td><math>NaOH</math></td><td>بسیار بزرگ</td></tr> </tbody> </table> <p>آ) کدام باز قوی تر است؟ چرا؟ <math>NaOH</math> چون <math>K_b</math> آن بسیار زیاد است.  ب) در دمای یکسان، رسانایی الکتریکی محلول ۱ مولار سدیم هیدروکسید کمتر است یا محلول ۱ مولار دی متیل آمین؟ محلول ۱ مولار دی متیل آمین - چون <math>K_b</math> آن کوچکتر است.  ت) بدون محاسبه بیان کنید PH کدام محلول کمتر است؟ دلیل بنویسید. آمونیاک - چون کمتر <math>K_b</math> دارد یعنی باز ضعیف تر است.</p>	نام باز	فرمول شیمیایی	ثابت یونش باز	دی متیل آمین	$NH(CH_3)_2$	$5.9 \times 10^{-4}$	آمونیاک	$NH_3$	$1.8 \times 10^{-5}$	سدیم هیدروکسید	$NaOH$	بسیار بزرگ	۱/۵
نام باز	فرمول شیمیایی	ثابت یونش باز												
دی متیل آمین	$NH(CH_3)_2$	$5.9 \times 10^{-4}$												
آمونیاک	$NH_3$	$1.8 \times 10^{-5}$												
سدیم هیدروکسید	$NaOH$	بسیار بزرگ												
سوال امتیازی	با توجه به شکل زیر، برای دو محلول اسید HA و HB در دمای اتاق، موارد زیر را با بیان دلیل مقایسه کنید. (PH دو محلول برابر است) <p>آ) رسانایی الکتریکی برابر دارند چون غلظت یون ها برابر است.</p> <p>ب) قدرت اسیدی HB چون درجه یونش آن بیشتر است یعنی بیشتر یونیده شده است.</p>	۱												
۲۰	موفق باشید.													

