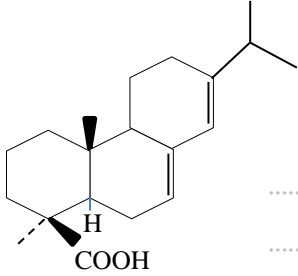
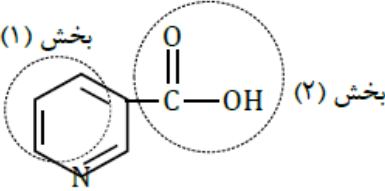
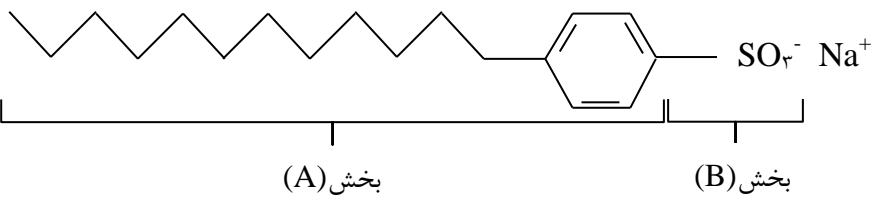
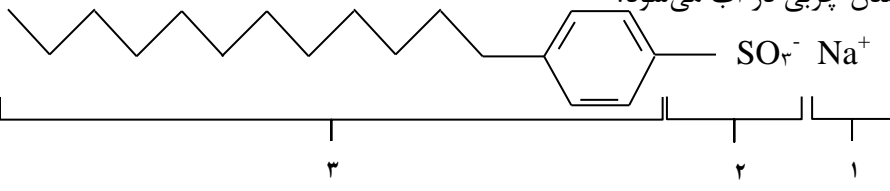
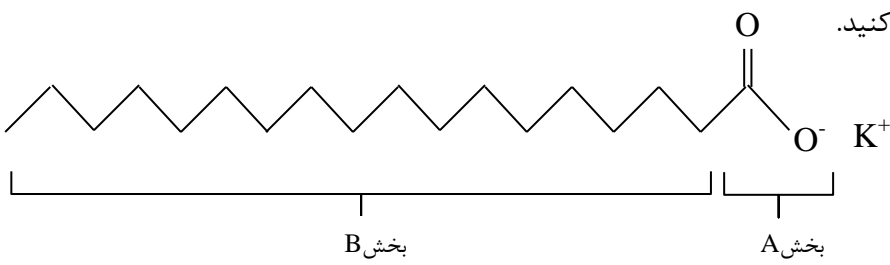
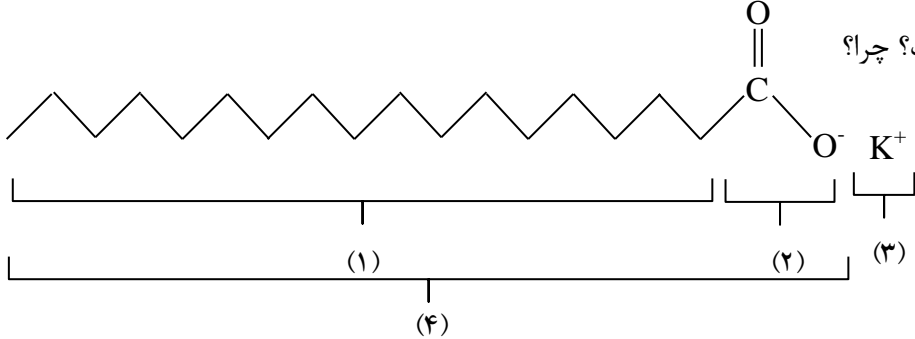


نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

<p>در شکل زیر ساختار آبتیک اسید نشان داده شده است که در صنایع پلاستیک، رنگ و کاربرد دارد.</p> <p>آ) بخش(های) قطبی آبتیک اسید را مشخص کنید.</p> <p>ب) اگر لباس شما به آبتیک اسید آغشته شده باشد، بهتر است از کدام حلال برای پاک کردن آن استفاده کنید(آب یا هگزان(C₆H₁₄(l)))؟ چرا؟</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>  <p>آبتیک اسید</p>	<p>۱</p>
<p>در شرایط یکسان، انحلال پذیری کدام ترکیب در آب بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>۱) CH₃CH₂OH(l)</p> <p>۲) CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂OH(l)</p> <p>.....</p>	<p>۲</p>
<p>انحلال پذیری اتانول (C₂H₅OH) در آب بیشتر است یا هگزانول (C₆H₁₃OH)؟ چرا؟</p> <p>.....</p>	<p>۳</p>
<p>کمبود ویتامین B₃ در بدن سبب خشکی پوست می شود.</p> <p>با توجه به ساختار ویتامین B₃ به پرسش ها پاسخ دهید.</p> <p>آ) کدام یک از بخش های (۱) یا (۲) ناقطبی است؟</p> <p>ب) این ویتامین در آب بهتر حل می شود یا در چربی؟ چرا؟</p>  <p>.....</p>	<p>۴</p>
<p>با توجه به شکل زیر، پاسخ هر مورد را بنویسید.</p> <p>آ) شکل مربوط به پاک کننده ی صابونی است یا غیرصابونی؟</p> <p>ب) هر یک از بخش های (A) و (B) آب دوست است یا آب گریز؟</p> <p>پ) نقش هر یک از بخش های (A) و (B) در پاک کنندگی را بنویسید.</p> 	<p>۵</p>
<p>با توجه به ساختار زیر پاسخ دهید.</p> <p>آ) این ترکیب صابون است یا پاک کننده ی غیر صابونی؟ چرا؟</p> <p>ب) چربی ها به کدام بخش از پاک کننده ی می چسبند؟ (۱، ۲ یا ۳)</p> <p>پ) کدام بخش آن موجب پخش شدن چربی در آب می شود؟</p> 	<p>۶</p>

نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

<p>۷</p>	<p>با توجه به شکل، پاسخ هر مورد را بنویسید. (آ) شکل مربوط به کدام نوع صابون است؟ (مایع یا جامد) چرا؟ (ب) هر یک از بخش های A و B را تعیین کنید.</p> 
<p>۸</p>	<p>با توجه به شکل روبه‌رو: (آ) آیا این پاک کننده « غیر صابونی » است؟ چرا؟</p>  <p>(ب) مشخص کنید هر یک از شماره‌های « ۱ تا ۴ » کدام یک از موارد « جزء آنیونی - بخش ناقطبی - جزء کاتیونی - قسمت باردار » را نشان می‌دهد؟</p>
<p>۹</p>	<p>درستی یا نادرستی هر یک از عبارتهای زیر را تعیین کنید. در صورت نادرست بودن، علت یا شکل درست آن را بنویسید. (آ) قدرت یک اسید با غلظت محلول آبی آن رابطه مستقیم دارد. (ب) با حل شدن گوگرد تری اکسید (SO_۳) در آب محلولی با PH < ۷ به دست می‌آید. (پ) طبق مدل اسید و باز آرنیوس، خاصیت اسیدی در اسیدها به علت وجود عنصر اکسیژن است. (ت) همه اسیدها در آب به طور کامل یونیده می‌شوند. (ث) اسیدها بر مبنای غلظت، به اسیدهای قوی و ضعیف دسته‌بندی می‌شوند. (ج) با حل شدن سدیم اکسید (Na_۲O) در آب محلولی با PH < ۷ به دست می‌آید. (چ) با حل شدن کربن دی‌اکسید (CO_۲) در آب محلولی با PH > ۷ به دست می‌آید.</p>

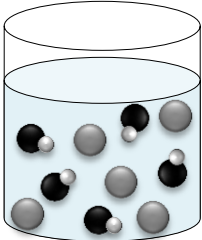
نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳ - پایه دوازدهم

۱۰	<p>PH محلولی از هیدروکلریک اسید در آب در دمای 25°C برابر ۲/۰ است. (آ) معادله یونش هیدروکلریک اسید را بنویسید. (ب) غلظت این محلول چه قدر است؟ (پ) غلظت $\text{OH}^{-}(\text{aq})$ در این محلول را محاسبه کنید. (ت) اگر حجم این محلول با افزودن مقداری آب خالص تا ده برابر افزایش یابد، PH چه عددی می شود؟</p>								
۱۱	<p>HA یک اسید ضعیف است و معادله ی یونش آن در آب به صورت زیر نشان داده شده می شود. $\text{HA}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{A}^{-}(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^{+}(\text{aq})$ در محلول ۰/۰۰۵ مول بر لیتر HA، غلظت یون $\text{A}^{-}(\text{aq})$، $1 \times 10^{-4} \text{ M}$ است. K_a اسید را محاسبه کنید.</p>								
۱۲	<p>در جدول زیر غلظت یون های هیدرونیوم، $\text{H}_3\text{O}^{+}(\text{aq})$، یا هیدروکسید، $\text{OH}^{-}(\text{aq})$، محلول های A، B، و C در دمای اتاق داده شده است.</p> <table border="1" data-bbox="170 892 1372 1008"> <thead> <tr> <th>A</th> <th>B</th> <th>C</th> <th>محلول</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 2/0 \times 10^{-5}$</td> <td>$[\text{OH}^{-}] = 1/0 \times 10^{-10}$</td> <td>$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 4/5 \times 10^{-9}$</td> <td>غلظت یون (molL^{-1})</td> </tr> </tbody> </table> <p>(آ) میزان اسیدی بودن محلول A بیش تر است یا محلول C؟ دلیل بنویسید. (ب) PH محلول B را محاسبه کنید.</p>	A	B	C	محلول	$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 2/0 \times 10^{-5}$	$[\text{OH}^{-}] = 1/0 \times 10^{-10}$	$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 4/5 \times 10^{-9}$	غلظت یون (molL^{-1})
A	B	C	محلول						
$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 2/0 \times 10^{-5}$	$[\text{OH}^{-}] = 1/0 \times 10^{-10}$	$[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 4/5 \times 10^{-9}$	غلظت یون (molL^{-1})						
۱۳	<p>چنانچه غلظت محلول اسید HClO_4، $4/01 \times 10^{-3}$ مولار باشد: (آ) PH آن را حساب کنید. (ب) رسانایی الکتریکی این محلول چگونه است؟ چرا؟</p>								
۱۴	<p>PH محلول $5 \times 10^{-2} \text{ molL}^{-1}$ هیدروسیانیک اسید $\text{HCN}(\text{aq})$ چه قدر است؟ درصد یونش این اسید در دمای معین در محلول $\text{HCN}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^{+}(\text{aq}) + \text{CN}^{-}(\text{aq})$ ۰/۰۲ درصد است. در محلول این اسید تعادل روبرو وجود دارد:</p>								
۱۵	<p>در یک محلول $0/100 \text{ M HF}$، درصد تفکیک یونی ۸/۱٪ است. (آ) K_a را برای این اسید محاسبه کنید.</p>								

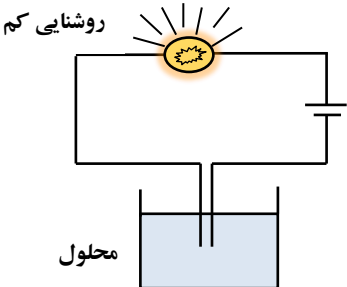
نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

۱۶	<p>pH محلول $2 \times 10^{-4} \text{ molL}^{-1}$ هیدروکلریک اسید ، چند برابر pH محلولی از یک اسید ضعیف با غلظت 0.005 molL^{-1} و درصد تفکیک یونی ۰/۲ درصد است؟</p>																				
۱۷	<p>برای تهیه محلولی از یک اسید ضعیف HA با $K_a = 5 \times 10^{-5}$ که pH آن با pH محلول ۰/۰۱ مولار هیدروکلریک اسید برابر باشد، مولاریته آن تقریباً باید چند برابر مولاریته محلول هیدروکلریک اسید باشد؟</p>																				
۱۸	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="121 682 1218 945"> <thead> <tr> <th>[H⁺]</th> <th>PH</th> <th>خاصیت محلول</th> <th>قدرت محلول</th> <th>میزان رسانایی الکتریکی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$4/8 \times 10^{-5}$</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>۹/۷</td> <td>بازی</td> <td>.....</td> <td>کم</td> </tr> <tr> <td>۱</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>قوی</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	[H ⁺]	PH	خاصیت محلول	قدرت محلول	میزان رسانایی الکتریکی	$4/8 \times 10^{-5}$	۹/۷	بازی	کم	۱	قوی
[H ⁺]	PH	خاصیت محلول	قدرت محلول	میزان رسانایی الکتریکی																	
$4/8 \times 10^{-5}$																	
.....	۹/۷	بازی	کم																	
۱	قوی																	
۱۹	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="121 1018 1218 1281"> <thead> <tr> <th>[OH⁻]</th> <th>PH</th> <th>خاصیت محلول</th> <th>قدرت محلول</th> <th>میزان رسانایی الکتریکی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>.....</td> <td>۱۲/۳</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>زیاد</td> </tr> <tr> <td>$6/3 \times 10^{-2}$</td> <td>.....</td> <td>بازی</td> <td>ضعیف</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>۲/۱</td> <td>.....</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	[OH ⁻]	PH	خاصیت محلول	قدرت محلول	میزان رسانایی الکتریکی	۱۲/۳	زیاد	$6/3 \times 10^{-2}$	بازی	ضعیف	۲/۱
[OH ⁻]	PH	خاصیت محلول	قدرت محلول	میزان رسانایی الکتریکی																	
.....	۱۲/۳	زیاد																	
$6/3 \times 10^{-2}$	بازی	ضعیف																	
.....	۲/۱																	
۲۰	<p>مورفین ماده‌ای است که در پزشکی از مقادیر کم و کنترل شده‌ی آن برای تسکین درد استفاده می‌شود. PH محلولی از مورفین در دمای ۲۵°C برابر ۹ است. غلظت $\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$ و غلظت $\text{OH}^-(\text{aq})$ ، را در محلول محاسبه کنید.</p>																				
۲۱	<p>در معادله واکنش زیر به جای نقطه چین فرمول شیمیایی ترکیب مناسبی را بنویسید.</p> $\dots\dots\dots(\text{s}) + \text{NaOH}(\text{aq}) \rightarrow \text{RCOONa}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$																				
۲۲	<p>با توجه به فرمول ساختاری آسپرین، به موارد زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) فرمول مولکولی آن چیست؟</p> <p>(ب) آیا می تواند با آب پیوند هیدروژنی تشکیل دهد؟ چرا؟</p> <p>(پ) دور گروه های عاملی موجود در آن خط کشیده و نام آن ها را بنویسید.</p> 																				

نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

۲۳	<p>چند گرم HCl را به ۲۰۰ میلی لیتر آب خالص در دمای ۲۵°C بیافزاییم تا PH محلول حاصل ۲ شود؟ (H = ۱, Cl = ۳۵/۵ : gmol⁻¹)</p> <p>.....</p> <p>.....</p>												
۲۴	<p>چند گرم NaOH را به ۱۰۰ میلی لیتر آب خالص در دمای ۲۵°C بیافزاییم تا PH محلول حاصل ۱۱ شود؟ (H = ۱, O = ۱۶, Na = ۲۳ : gmol⁻¹)</p> <p>.....</p> <p>.....</p>												
۲۵	<p>شکل روبه‌رو ۲۰۰ میلی لیتر از محلول آبی یک حل شونده را نشان می دهد. (آ) این حل شونده اسید آرنیوس است یا باز آرنیوس؟ چرا؟ (ب) درجه یونش و PH محلول را حساب کنید. (هر ذره را معادل ۰/۰۱ مول در نظر بگیرید.)</p>  <p>.....</p> <p>.....</p>												
۲۶	<p>شکل‌های زیر محلول آبی سه ترکیب را نشان می دهد. هر کدام از عبارت‌های داده شده، مربوط به کدام شکل است؟ (آ) محلول غیر الکترولیت است. (ب) وضعیت انحلال HF را نشان می دهد. (پ) محلول رسانای الکتریکی قوی تری است.</p>  <p>(۱) (۲) (۳)</p>												
۲۷	<p>برای سه محلول هم غلظت و رقیق هیدروکلریک اسید (aq) HCl، اتانول (aq) C₂H₅OH و فرمیک اسید (aq) HCOOH جدول را کامل کنید.</p> <table border="1" data-bbox="116 1329 716 1556"> <thead> <tr> <th>نحوه‌ی حل شدن</th> <th>درصد تفکیک یونی</th> <th>نام یا فرمول محلول</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>.....</td> <td>٪۰</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>.....</td> <td>٪۴/۲</td> <td>.....</td> </tr> <tr> <td>یونی</td> <td>.....</td> <td>.....</td> </tr> </tbody> </table>	نحوه‌ی حل شدن	درصد تفکیک یونی	نام یا فرمول محلول	٪۰	٪۴/۲	یونی
نحوه‌ی حل شدن	درصد تفکیک یونی	نام یا فرمول محلول											
.....	٪۰											
.....	٪۴/۲											
یونی											
۲۸	<p>شکل زیر ۱۰۰ میلی لیتر از محلول آبی یک حل شونده را نشان می دهد. درصد یونش و PH را برای این محلول حساب کنید. هر ذره را ۰/۰۰۱ مول در نظر بگیرید.</p>  <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>												

نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

<p>a b c</p> <p>×-----×-----×</p> <p>• درصد تفکیک یونی</p> 	<p>۲۹</p> <p>به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.</p> <p>آ) کدام یک از محلول‌های a , b , یا c به مدار زیر اتصال دارد؟ چرا؟</p> <p>ب) کدام محلول a , b , یا c ممکن است محلول آبی HCl باشد؟ دلیل بنویسید.</p> <p>۱۰۰</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p>.....</p>	<p>۳۰</p> <p>کدام از محلول‌های زیر الکترولیت ضعیف بوده و کاغذ PH آغشته به آن به رنگ آبی درمی‌آید؟</p> <p>NaI, Ca_۳(PO_۴)_۲, HF, NH_۳, NaOH</p> <p>.....</p>
<p>.....</p>	<p>۳۱</p> <p>اگر غلظت یون هیدروکسید (OH⁻ (aq)) محلول ماده‌ای در دمای اتاق برابر $1/0 \times 10^{-11}$ [OH⁻(aq)] باشد، PH محلول را محاسبه کنید.</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p>.....</p>	<p>۳۲</p> <p>محلول آبی آمونیاک با غلظت ۰/۱ mol.L⁻¹ و درصد یونش ۱٪ در دمای معین موجود می‌باشد. چنانچه واکنش فرایند مزبور به صورت $NH_3(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + OH^-(aq)$ باشد:</p> <p>آ) غلظت یون OH⁻(aq) محلول را محاسبه کنید.</p> <p>ب) PH محلول فوق را محاسبه کنید.</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p>.....</p>	<p>۳۳</p> <p>PH محلول ۰/۰۱ mol.L⁻¹ آمونیاک در دمای ۲۵ °C برابر ۹ است.</p> <p>آ) غلظت یون هیدرونیوم و یون هیدروکسید این محلول را محاسبه کنید.</p> <p>ب) درجه‌ی یونش این نمونه از محلول آمونیاک را به دست آورید.</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

نمونه سوال های فصل اول شیمی ۳- پایه دوازدهم

۳۴	<p>۹/۴ گرم پتاسیم اکسید را در مقداری آب حل کرده و سپس با آب خالص حجم آن را به ۲۰۰ میلی لیتر می رسانیم. PH محلول حاصل را حساب کنید. $(K = ۳۹, O = ۱۶, H = ۱: gmol^{-1})$</p>
۳۵	<p>اگر PH محلولی از یک اسید HA با درصد تفکیک یونی ۱۰٪ برابر ۴ باشد، ۵۰ mL از آن با چند میلی گرم سدیم هیدروژن کربنات ۸۰ درصد خلوص واکنش می دهد؟ $(H = ۱, C = ۱۲, O = ۱۶, Na = ۲۳: gmol^{-1})$ $HA(aq) + NaHCO_3(aq) \rightarrow NaA(aq) + H_2O(l) + CO_2(g)$</p>
۳۶	<p>اگر درصد یونش یک محلول اتانویک اسید برابر ۲ درصد و PH آن برابر ۲/۷ باشد، ۲۵ میلی لیتر از آن با چند میلی لیتر محلول ۰/۰۵ مولار آمونیاک واکنش می دهد؟</p>
۳۷	<p>PH محلولی در دمای ۲۵°C برابر ۱۱/۳ می باشد. نسبت غلظت یون های هیدروکسید به یون های هیدرونیوم را در این محلول حساب کنید.</p>
۳۸	<p>در محلولی $\frac{[H_3O^+]}{[OH^-]} = ۰/۱۶$ می باشد. PH این محلول را حساب کنید.</p>
۳۹	<p>در شرایط یکسان، یک مول از کدام یک از بازهای $NH_3, NaOH$ را در آب حل کنیم تا غلظت یون هیدروکسید در محلول حاصل بیشتر باشد؟</p>
۴۰	<p>استیل سالیسیلیک اسید ماده موثر در آسپرین می باشد. این اسید طبق معادله $HC_9H_7O_4 + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + C_9H_6O_4^-$ یونیده می شود. ۲ قرص آسپرین که هر یک دارای ۵۰۰ میلی گرم از این اسید است را در ۳۲۵ میلی لیتر آب حل کرده ایم، PH محلول را حساب کنید. $(H = ۱, C = ۱۲, O = ۱۶: gmol^{-1})$</p>