Kanoon.ir

درخت تو گر بار دانش بگیرد

به زیر آوری چرخ نیلوفری را

شما با دانلود این نمونه سوال، کد تخفیف خرید کتاب از سایت کانون بوک دریافت می کنید

برای دریافت کد جایزه خود، عدد 33 را به سر شماره 90008451 ارسال کنید.

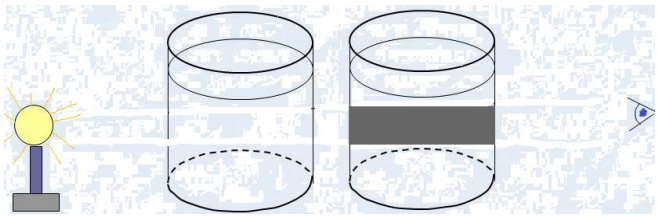
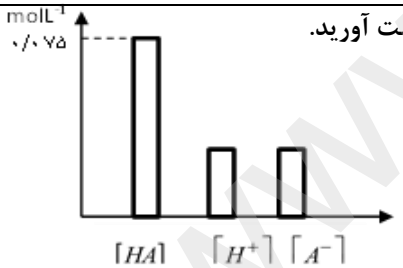
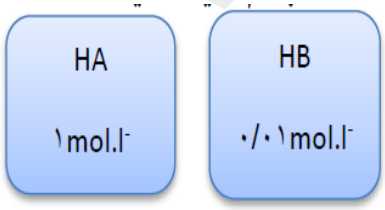
kanoonBook.ir

www.kanoon.ir

آمـوزش و پـرورش شـهرسـتان پـاکـدشـت

دبیـرسـتان غیر دولتی سپهر

نام و نام خانوادگی:	پایه: دوازدهم	نام دبیر: جعفر پازوکی
نام درس: شیمی (۳)	تاریخ امتحان: ۸ / ۸ / ۱۴۰۳	رشته : ریاضی- تجربی	زمان: ۶۰ دقیقه

ردیف	سـؤالات	بارم
۱	در هر مورد از بین دو واژه داده شده ، واژه مناسب را انتخاب کنید . آ) وازلین از مولکول‌های ناقطبی تشکیل شده که در بنزین(محلول – نامحلول)است. ب) از گرم کردن استرهای طبیعی با سدیم هیدروکسید (اسید چرب – صابون) به‌دست می‌آید. پ) با افزودن آب به محلول یک اسید قوی در دمای ثابت، (قدرت اسیدی – خاصیت اسیدی) کاهش می‌یابد. ت) یکی از رایج ترین ضد اسیدها (سدیم کربنات – شیر منیزی) می باشد که با اسید معده واکنش می دهد.	۱
۲	در شکل زیر به دو مخلوط (۱) و (۲) نور تابانده شده است : آ) درکدام ظرف کلوییید وجود دارد؟ علت چیست؟  (۲) (۱) ب) کدام یک می تواند مخلوطی از اوره و آب باشد؟ چرا ؟	۱
۳	برای هر یک از سوال های زیر پاسخی کوتاه بنویسید. آ) رنگ گل ادریسی در خاکی که غلظت یون هیدروکسید آن ۲×۱۰^{-۵} مولار است به چه رنگی می باشد؟ ب) از جمله واکنش های مهم که مبنایی برای کاربرد شوینده ها و پاک کننده هاست؟ پ) پاک کننده ای که برای از بین بردن جوش صورت و قارچ های پوستی استفاده می شود ؟	۰/۷۵
۴	با توجه به نمودار زیر غلظت یون هیدرونیم را در صورتی که درصد یونش آن ۲۵٪ باشد، به دست آورید.  	۰/۷۵
۵	دو اسید در دمای اتاق دارای pH یکسان هستند . آن ها را در موارد زیر با یکدیگرمقایسه کنید . آ) قدرت اسیدی ب) غلظت یون هیدروکسید پ) میزان رسانایی  	۰/۷۵
۶	اگر pH نمونه ای از آب جوش، برابر ۶/۵ باشد، نسبت غلظت یون هیدرونیوم به یون هیدروکسید چقدر است؟ ثابت یونش آب را در این دما بدست آورید.	۰/۷۵

www-kanoon-ir

۷	با توجه به نمودارها و ظرف محلول های داده شده پاسخ دهید: الف) در شرایط یکسان سرعت واکنش نوار منیزیم با کدامیک از محلول اسید ها (HA یا HB)کمتر است ؟ چرا؟ ب) با ذکر دلیل ثابت یونش این دو اسید را مقایسه کنید: پ) کدام یک از محلول ها در ظروف مقابل محلول اسید HB می باشد؟	۱/۵
۸	آ) pH یک نمونه ساندیس برابر ۵/۷ می باشد . نسبت غلظت یون های هیدرونیوم به هیدروکسد را در این نمونه حساب نمایید . ب) اسید ضعیف HA در محلول ۰/۵ مولار خود به میزان ۰/۰۱ درصد یونیده می شود . pH آن را بدست آورید . پ) از واکنش ۲۰۰ میلی لیتر محلول هیدرو کلریک اسید(HCl)) ۰/۱ مولار با مقدار کافی کلسیم کربنات ($CaCO_3$) چند میلی لیتر گاز کربن دی اکسید در شرایط STP تولید می شود ؟ $CaCO_{3(s)} + 2\,HCl_{(aq)} \longrightarrow CaCl_{2(aq)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$	۱ ۱ ۱/۵

موفق باشید.