	((ادامه سوال ها در صفحه دوم))	جمع صفحه ۱۲
۱	**به پرسش های زیرپاسخ دهید:** **الف)چرافرایندهال هزینه ی بالایی دارد؟** **ب)رابطه ثابت تعادل استیک اسید(CH_3COOH)رابنویسید.** **پ)منظورازشاخص امیدبه زندگی چیست؟** **ت)دما جه اثری برروی قدرت پاک کنندگی صابون دارد.** **ث)چرااسیدها وبازها باثابت یونش کوچک الکترولیت ضعیف به شمارمی روند.**	۲/۵
۲	**pH یک اسید در دمای ۲۵°C برابر ٤ است، اگر مولاریته‌ی این اسید در این دما $0/05 mol.L^{-1}$ باشد، در صد تفکیک یونی آن را حساب کنید.**	۱
۳	**pH محلول $0/05 mol.L^{-1}$ سدیم هیدروکسید($NaOH$)چند است؟**	۱
٤	**جدول زیرداده هایی ازقراردادن برخی تیغه ها ی فلزی درون محلول مس(II) سولفات دردمای ۱۰درجه نشان می‌دهدباتوجه به ان به پرسش ها پاسخ دهید:** نام فلز / نشانه شیمیایی / دمای مخلوط پس ازمدتی آهن / Fe / ۱٤ نقره / Ag / ۱۰ روی / Zn / ۱۷ **الف) اباتوجه به تغییردمای سامانه کدام فلزتمایل بیشتری به ازدست دادن الکترون دارد؟چرا؟** **پ)پیش بینی کنیدهرگاه تیغه ی نقره درون محلول روی سولفات قرارگیرد آیاواکنشی انجام می شود؟چرا؟**	۱/۵
۵	**با توجه به شکل سلول الکتروشیمیایی (مس - نقره) به پرسش‌ها پاسخ دهید.** **الف) جهت حرکت الکترون را در مدار بیرونی مشخص کنید.** **ب) واکنش کلی سلول را نوشته و گونه کاهنده را مشخص کنید.** $E^\circ Ag^+/Ag=0/80$ **پ) نیروی الکتروموتوری سلول (E°) را محاسبه کنید.** $E^\circ Cu^{2+}/Cu=0/34$. **ت) نقش دیواره متخلخل در این سلول چیست؟**	۲
	موفق و پیروزباشید	