

تاریخ امتحان: 99/9/10

تعداد صفحه: 3  
مدد امتحان:

نداود

نیام ۱۳۹۹ زیرخانوادگی

شماره کارت:  
کلاس، پایه و رشته: دوازدهم  
نام دبیر: لیلی شهبا  
باختنامه: دارد

1- به سوالات زیر پاسخ دهد.

الف) فرمول شیمیایی یک پاک کننده غیر صابونی را بنویسید که بخش ناقطبی ان 18 کربن است؟

2/25

$$C=12 \quad H=1 \quad N=14$$

ج) تعداد از پاک کننده های زیر علاوه بر هم کنش با ذره ها با الاینده ها واکنش شیمیایی می دهدن. (زیر انها خط بکشید).

سود سوز اور سفید کننده پاک کننده غیر صابونی صابون

د) برای افزایش قدرت پاک کردن چربی ها به شوینده ها چه ماده ای می افزایند؟

2- الف) رسانایی محلول های زیر با یکدیگر مقایسه کنید.

0/75

0/4 لیتر محلول 0/2 مولار المینیوم سولفات

0/4 لیتر محلول 0/25 مولار پتانسیم نیترات

1/25

ب) غلظت مولکول های حل شده در محلول 1 مولار سدیم هیدروکسید و امونیاک را با یکدیگر مقایسه کنید.

3- محلول 0/01 مولار یک اسید ضعیف یک ظرفیتی با ثابت یونش داده شده را به تقریب بدست اورید.

$$K_a = 2/5 \times 10^{-5}$$

4- محلول سود با  $\text{PH}=13$  و حجم 10 میلی لیتر را با محلول اسید  $\text{HA}$  با درجه یونش 0/01 در واکنش با هم به طور کامل مصرف میشود. حجم مصرفی محلول اسید  $\text{HA}$  را بدست اورید.

5- در مورد سلول گالوانی (A-B) با توجه به  $E^0$  های داده شده به سوالات پاسخ دهد.

$$E^0(A^{2+}/A) = 0/34$$

$$E^0(B^{3+}/B) = -1/66$$

الف) الکترود کاتد و علامت ان را مشخص کنید.

ب) واکنش کلی سلول را نوشه و مجموع ضرایب گونه های شرکت کننده در واکنش را بنویسید.

ج) نیروی الکتروموتوری سلول را بدست اورید.

د) نمودار تغییر غلظت یون هارا بر حسب زمان در سلول گالوانی ذکر شده رسم کنید.

6- به سوالات زیر پاسخ دهد.

الف) با توجه به موقعیت نسبی فلزات در سری الکتروشیمیایی چه تعداد از فلزات زیر را می توان به جای M قرار داد تا واکنش به طور طبیعی انجام شود. چرا؟



1)(Mg                  2)Cu                  3)Zn                  4)K

ب) در حفاظت اهن در مقابل خوردگی و به کمک الومنیوم الکترون های لازم برای فرایند کاهش از چه نیم واکنشی تامین میشود؟ نیم واکنش را بنویسید. و نیم واکنش مصرف الکترون ها را نیز بنویسید.

7-اگر قدرت اکسندگی چند یون به صورت زیر باشد و پتانسیل کاوشی استاندارد انها بزرگتر از صفر باشد به سوالات زیر پاسخ دهید.

$$A^{2+} > B^{2+} > M^{2+} > Y^{2+}$$

الف) ایا میتوان محلول رقیق اسید ها را در ظرفی از جنس B نگه داری کرد؟ چرا؟

ب) ایا واکنش ... →  $B + YSO_4 \rightarrow$  انجام پذیر است؟ چرا؟

موفق باشید  
جمع کل:

