آزمایشگاه شیمیفیزیک ۲ <u>ترتیب آزمایشها برای هفتهی دوم</u>

شنبهها

آزمایش(ها)	گروه(ها)
٩	۵
۱۱ و ۱۱	۱و۶
١٢	۲
۱۴ و ۱۴	۳ و ۴

یکشنبهها

آزمایش(ها)	گروه(ها)
۱۱ و ۱۱	1
١٢	۲
۱۴و ۱۴	٣

تمرینات آزمایشگاه شیمی فیزیک ۲/ سری دوم

آزمایش ۹: دیاگرام فاز سیستم مایع سه جزئی

۱ - سیستم سه جزئی آب- کلروفرم- اسید استیک را در نظر بگیرید.

الف- بهطور کیفی، دیاگرام فاز این سیستم را بکشید.

ب- در دما و فشار ثابت دربارهی درجات آزادی سیستم بحث کنید.

ج- مخلوطی با درصد جرمی ۶۰% اسید استیک، ۲۰% آب و ۲۰% کلروفرم را روی نمودار مشخص کنید.

د- مخلوطی از آب و کلروفرم که در آن کسر مولی کلروفرم ۰٫۶ است مفروض است. هرگاه استیک اسید به تدریج به آن اضافه شود، چه تغییراتی مشاهده خواهد شد؟ ه- اگر دمای سیستم به تدریج اضافه شود، پیشبینی کنید که چه اتفاقی در دماهای نسبتا بالا رخ خواهد داد؟

آزمایش ۱۰: تعیین معادله سرعت

ا- واکنش بنیادی است. $3A(g) + 4B(g) + C(g) \rightarrow Ps$ یک واکنش بنیادی است.

الف- منظور از بنیادی بودن واکنش چیست؟

ب- معادلهی سرعت این واکنش را بنویسید.

ج- اگر حجم سیستم از ۴ لیتر به ۳ لیتر کاهش یابد و دما ثابت بماند، سرعت واکنش چند برابر میشود؟

آزمایش ۱۱: اثر دما بر سرعت واکنش

۱ - واکنش تجزیهی تیوسولفات سدیم در محیط اسید نیتریک رقیق را در نظر بگیرید.

الف- معادلهی موازنه شدهی آن را بنویسید.

ب- سرعت این واکنش در دمای اتاق با افزایش دمای ۱۰ درجه، ۲ برابر میشود. انرژی فعالسازی این واکنش را بدست آورید.

آزمایش ۱۲: اثر کاتالیزور بر سرعت واکنش

ا - واکنش تعادلی $A \rightarrow B$ را درنظر بگیرید. تحلیل کنید که حضور کاتالیزور چه تاثیری روی ثابت تعادل و سرعت خواهد داشت؟

آزمایش ۱۳: تعیین ثابت سرعت واکنش به روش هدایتسنجی

۱- واکنش بنیادی $A+B \to P$ را درنظر بگیرید. بدست آورید: الف- معادلهی سرعت را زمانی که غلظتهای اولیهی $A+B \to P$ برابرند. بدف- معادلهی سرعت را زمانی که غلظتهای اولیه A و B برابر نیستند.

آزمایش ۱۴: هدایت اکیوالان – تعیین درجه تفکیک ...

- ۱- دربارهی سه مفهوم هدایت (رسانش)، هدایت مخصوص و هدایت اکیوالان در محلولها بحث کنید. همچنین، واحد هر یک از این مفاهیم را با تحلیل بنویسید.
- ۲- به کمک اطلاعات زیر، درجهی یونش محلول ۰٫۰۱ نرمال استیک اسید را در ۲۵ درجه سلسیوی محاسبه کنید. (واحدهای اطلاعات داده شده را نیز بنویسید.)

 $\Lambda_0(H^+) = 0.035$, $\Lambda_0(AC^-) = 0.0041$, k = 0.0163