سری اول سوالات آزمایشگاه شیمی فیزیک (ترم بهاری ۹۴-۹۵) هر گروه میایست سوالات آزمایش(ها)ی مربوط به خود را تحویل دهد.

آزمایش اول: اندازهگیری ضریب تقسیم ید بین آب و تتراکلرید کرین

- ۱) محاسبات محلولسازی را انجام دهید.
- ۲) فسفر (P₄) در آب حل میشود یا در کربن دی سولفید؟ چرا؟ ضریب تقسیم آن را بین آب و کربن دی سولفید چگونه بدست آوریم؟

آزمایش دوم: اندازهگیری گرمای انحلال از روی قابلیت انحلال

- ۱) محاسبات محلولسازی را انجام دهید.
- ۲) رابطه ی (۱) از دستور کار را تحقیق کنید.
- ۳) دربارهی قابلیت انحلال یک جامد یونی بحث کنید.

آزمایش سوم: اندازهگیری آنتالپی خنثی سازی و آنتالپی تفکیک

- ۱) محاسبات محلولسازی را انجام دهید.
- ۲) مفهوم تابع حالت بودن آنتالپی را شرح دهید.
- ۳) برای یک سازست عمومی رابطهی ۱۳ دستور کار را تحقیق کنید.

آزمایش چهارم: انبساط آدیاباتیک

موقتا حذف شده است.

آزمایش پنجم: جذب سطحی

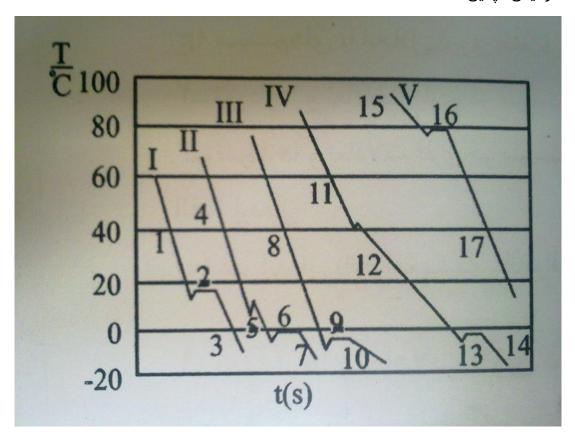
- ۱) محاسبات محلولسازی را انجام دهید.
- ۲) جذب سطحی گرمازاست یا گرماگیر؟ یک تحلیل ترمودینامیکی ارائه دهید.

آزمایش ششم: نزول نقطه انجماد محلول الکترولیتهای ضعیف و قوی

- ۱) محاسبات محلولسازی را انجام دهید.
- ۲) در بررسی محلولها هنگامی که فرایند با تغییر دما همراه است، از مولالیته به جای مولاریته استفاده میشود. چرا؟
 - ۳) اثر ناخالصی را بر نقطه ذوب شرح دهید.
- ۴) کاهش دمای ذوب نرمال محلول اسید H_2A دو برابر کاهش دمای ذوب نرمال محلول شکر، در مولالیته یکسان، است. ضریب وانت هوف و درجه یونش را برای اسید بدست آورید.

آزمایش هفتم: دیاگرام فازی سیستم دوجزئی جامد – مایع

- ۱) تعریف کنید:
- الف. سیستم ب. فاز ج. اجزای سیستم د. درجه آزادی ه. نقطه اوتکتیک
- ۲) قاعدهی فاز برای یک سیستم عمومی چیست؟ برای یک سیستم دو جزئی چگونه است؟
- ۳) برای یک سیستم شامل A و B که دو جامد امتزاج ناپذیر هستند، آنالیز حرارتی (نمودارهای سرمایش) چنین است:



در این شکل ۷۰۱۱ ، ۷، ۱۲ ، ۷، ۱۲ ، ۷ به ترتیب کسرهای مولی ۷ ، ۱۵ ، ۰ ، ۰ ، ۵ ، ۰ ، ۶ ، و ۱ هستند.

- الف. در فشار ثابت درباره درجات آزادی سیستم بحث کنید.
- ب. آنالیز حرارتی انجام دهید. (نمودارهای سرمایش را بررسی کنید.)
- ج. نمودار فاز سیستم را دقیق بکشید و تمامی نقاط آن را تحلیل کنید.
- ۴) راهی ترمودینامیکی برای رسم نمودار فاز بدون آمایش (بررسی های نمودار های سرمایش) ارائه دهید.

آزمایش هشتم: حجم مولی جزئی

- ۱) محاسبات محلول سازی را انجام دهید.
 - ۲) منظور از کمیت مولی جزئی چیست؟
- ۳) حجمهای مولی جزئی A و B در مخلوطی با $X_B = 0.43$ به ترتیب ۷۰ و ۸۰ میلی لیتر بر مول است، حجم محلول با جرم یک کیلوگرم را بدست آورید.

 $M_A = 119.5 \text{ g.mol}^{-1}$

 $M_B = 58 \text{ g.mol}^{-1}$