

وقت امتحان: دقیقه
تاریخ امتحان:
تعداد برگ سنوال:نوبت امتحانی: میان نوبت اول
پایه: هشتم
کلاس:
سال تحصیلی: ۹۶-۹۷دبیرستان دخترانه روشنگران (دوره اول)
نام دبیر: خاتم شاهرخنام و نام خانوادگی:
سنوال امتحان درس: شیمی

ردیف	سوالات	بارم																
۱	<p>درستی یا نادرستی عبارات زیر را با علامت ص و غ مشخص کنید. (علت نادرستی ذکر شود.)</p> <p>الف) هنگامی که یک ماده مانند شکر در آب حل می شود، خاصیت خود را از دست می دهد.</p> <p>ب) اکثر موادی که در اطراف ما هستند جزء مواد مخلوط هستند.</p> <p>ج) افزایش دمای آب ، همیشه انحلال پذیری مواد در آن را افزایش می دهد.</p> <p>د) روش صاف کردن و سر ریز کردن در مخلوط های همگن کاربرد دارد.</p> <p>ه) در آب گرم، قند بیشتر و اکسیژن کم تری می توان حل کرد.</p>	۲																
۲	<p>جاهای خالی را با کلمات مناسب کامل کنید.</p> <p>الف) برای جدا سازی چربی از شیر از دستگاه استفاده می شود.</p> <p>ب) مواد خالص به دو دسته ی و تقسیم می شوند.</p> <p>ج) در جدا سازی به روش قیف جدا کننده لازم است اجزای مخلوط متفاوت داشته باشند.</p> <p>د) هرچه دمای آب کم تر باشد، گاز اکسیژن می توان در آن حل کرد.</p> <p>ه) دوغ نمونه ای از مخلوط های ناهمگن است که به آن ها می گویند.</p>	۱/۵																
۳	<p>جدول زیر را کامل کنید.</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th>نام مخلوط</th> <th>حالت فیزیکی محلول</th> <th>نام حلال</th> <th>نام حل شونده</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>هوای پاک</td> <td>گاز</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>آمالگام</td> <td></td> <td>نقره</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>مایع</td> <td>نوشابه</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نام مخلوط	حالت فیزیکی محلول	نام حلال	نام حل شونده	هوای پاک	گاز			آمالگام		نقره			مایع	نوشابه		۱/۵
نام مخلوط	حالت فیزیکی محلول	نام حلال	نام حل شونده															
هوای پاک	گاز																	
آمالگام		نقره																
	مایع	نوشابه																

بارم

سوالات

ردیف

۲

۴

به سوالات زیر پاسخ دهید.

الف) حلال چه ویژگی دارد؟

ب) برای جداسازی مخلوط های امولسیون چه روشی را پیشنهاد می کنید؟

ج) ماده ی خالص را تعریف کنید.

د) تعلیقه چیست؟

۲

۵

جدول زیر را کامل کنید.

نام مخلوط	روش جدا سازی	اساس جداسازی
		نقطه ی جوش
	آهنربا	
آب گل آلود		
	سر ریز کردن	

۱

۶

انحلال پذیری نمک A در ۱۰۰ گرم آب در دمای 30°C برابر با ۴۰ گرم می باشد، در ۲۰ گرم آب در همان دما، چند گرم نمک A را می توان حل کرد؟

اگر در دمای 30°C ، ۶ گرم نمک A را در ۲۰ گرم آب حل کرده باشیم، چند گرم نمک دیگر را نمی توان حل کرد تا محلول سیرشده ای به دست آید؟

نمودار زیر انحلال پذیری چند ماده را نشان می دهد؟

۷

۲/۵

الف) انحلال پذیری را تعریف کنید.

ب) انحلال پذیری کدام ماده با افزایش دما تغییر چندانی نمی کند؟

ج) در دمای 10°C ، محلول کدام ماده سنگین تر است؟ (با ذکر علت)

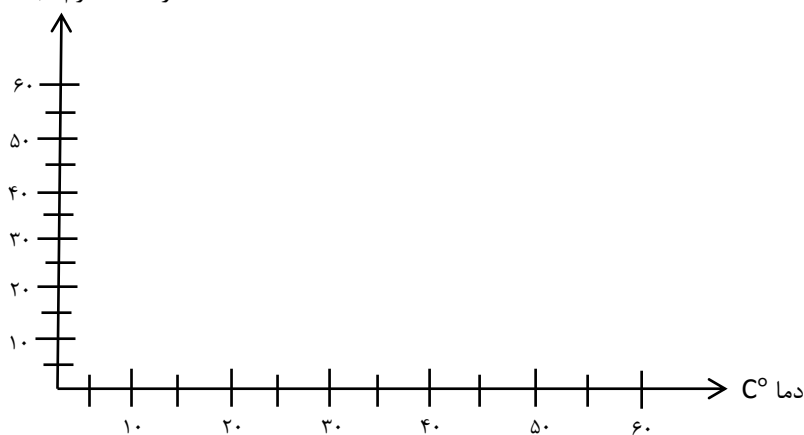
د) در چه دمایی، انحلال پذیری ماده ی C با A برابر است؟

ه) محلول سیر شده ای از این سه ماده در 100 گرم آب در دمای 50°C تهیه کرده ایم، اگر آن ها را تا دمای 10°C سرد کنیم در کدام یک ماده ی بیشتری ته نشین می شود؟ (ارائه راه حل)

ی) اگر در دمای 30°C ، 60 گرم نمک C را در 100 گرم آب حل کنیم، چه نوع محلولی خواهیم داشت؟ (سیر نشده - فرا سیر شده - سیر شده) (با ذکر علت)

انحلال پذیری بر حسب g

در (100 گرم آب)



بارم

سوآلات

ردیف

مواد زیر را در ستون مناسب خود قرار دهید.

۱/۵

۸

نوشابه گازدار - مس - نمک - دوغ - آب مقطر - فولاد

مخلوط ناهمگن

محلول

ترکیب

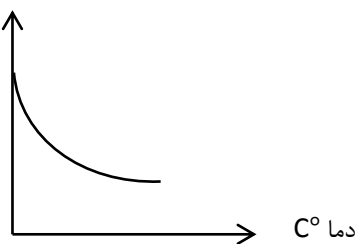
عنصر

۱

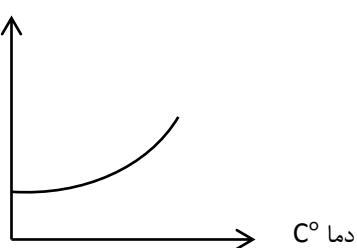
۹

کدام یک از نمودارهای زیر، انحلال پذیری گاز کربن دی اکسید در آب را بر حسب دما، و کدام نمودار انحلال پذیری گاز کربن دی اکسید در آب را بر حسب فشار به درستی نشان می دهد؟ (علت را ذکر کنید)

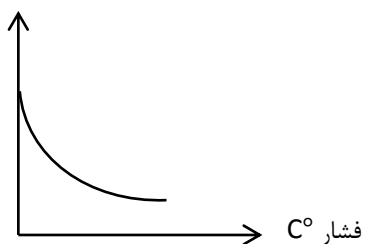
انحلال پذیری



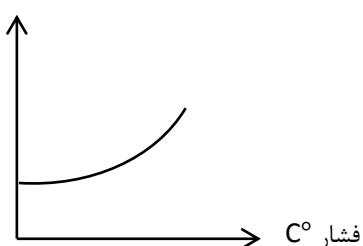
انحلال پذیری



انحلال پذیری



انحلال پذیری



جمع کل

موفق باشید