

ردیف	ادامه ی سوالات	بارم										
۵	در مورد گازها به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) قانون آووگادرو چیست؟ ب) بین حجم یک نمونه گاز و دمای آن در فشار ثابت چه رابطه ای وجود دارد؟	۰/۷۵										
۶	الف) نام ترکیب های زیر را بنویسید. FeSO _۴ (۱) NF _۳ (۲) Cs _۳ P (۳) ب) فرمول ترکیب های زیر را بنویسید. (۱) آمونیوم فسفات (۲) تترا فسفرهگزا اکسید (۳) آلومینیم نیتريد	۳										
۷	به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) انحلال پذیری را تعریف کنید. ب) اگر انحلال پذیری ماده ای در ۱۰۰ گرم آب در دمای ۲۵ °C، کمتر از ۰/۰۱ گرم باشد آن ماده جزء کدام دسته از مواد است؟ (محلول، کم محلول و نا محلول) پ) با توجه به جدول زیر، معادله ای برای انحلال پذیری پتاسیم کلرید بر حسب دما بدست آورید.	۱/۵										
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>θ(°C)</th> <th>۰</th> <th>۲۰</th> <th>۴۰</th> <th>۶۰</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>s ($\frac{\text{g KCl}}{100 \text{ gr H}_2\text{O}}$)</td> <td>۳۷</td> <td>۳۳</td> <td>۳۹</td> <td>۴۶</td> </tr> </tbody> </table>	θ(°C)	۰	۲۰	۴۰	۶۰	s ($\frac{\text{g KCl}}{100 \text{ gr H}_2\text{O}}$)	۳۷	۳۳	۳۹	۴۶	
θ(°C)	۰	۲۰	۴۰	۶۰								
s ($\frac{\text{g KCl}}{100 \text{ gr H}_2\text{O}}$)	۳۷	۳۳	۳۹	۴۶								
۸	به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) با توجه به گشتاور دو قطبی هر ماده، با نوشتن دلیل مشخص کنید کدام یک از مواد زیر در آب حل می شود؟ (۱) بنزن (۲) استون (۳) ید ب) معادله ی انحلال ترکیب یونی زیر را در آب بنویسید. پ) نمودار داده شده کدام قانون را درباره ی انحلال پذیری گازها در آب نشان می دهد؟ این قانون را تعریف کنید.	۲										
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>ماده</th> <th>آب</th> <th>بنزن</th> <th>استون</th> <th>ید</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>گشتاور دو قطبی</td> <td>>۰</td> <td>= ۰</td> <td>>۰</td> <td>= ۰</td> </tr> </tbody> </table> $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3(\text{s}) \rightarrow \dots (\text{aq}) + \dots (\text{aq})$ 	ماده	آب	بنزن	استون	ید	گشتاور دو قطبی	>۰	= ۰	>۰	= ۰	
ماده	آب	بنزن	استون	ید								
گشتاور دو قطبی	>۰	= ۰	>۰	= ۰								