



Kanoon.ir

شما با دانلود این نمونه سوال، **کد تخفیف خرید کتاب از سایت کانون بوک** دریافت می کنید.

برای دریافت کد جایزه خود، عدد **33** را به **سر شماره 90008451** ارسال کنید.



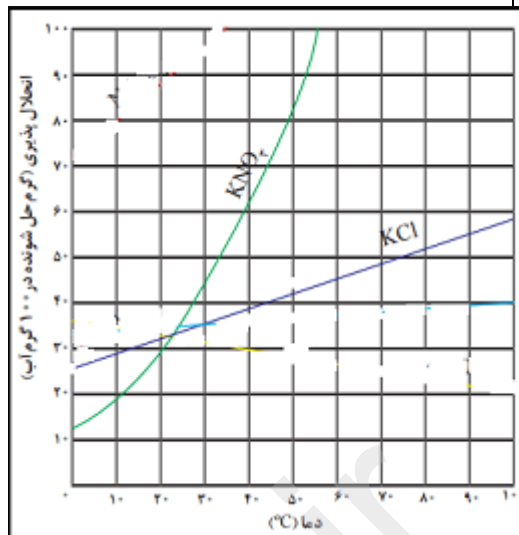
تمرین بیشتر نمونه سوالات امتحانی با کتاب های پرتکرار

همین حالا جایزه خود را دریافت کنید.



kanoonBook.ir

شماره صفحه: 1		باسمه تعالی		تعداد صفحات: 2											
نام درس: شیمی		اداره کل آموزش و پرورش استان البرز		مدت امتحان: ۶۰ دقیقه											
پایه: دهم		رشته: ...ریاضی و تجربی.....		مدیریت آموزش و پرورش شهرستان کرج / ناحیه ۴ تاریخ: ۱۴۰۴/۰۳/۱۰											
نام و نام خانوادگی:		دبیرستان فاطمیه		ساعت:											
کلاس:		نوبت دوم - خرداد ماه ۱۴۰۴		شماره صندلی:											
نمره با عدد:	نمره با حروف:	نمره تجدید نظر:	نام دبیر:	تاریخ و امضا:											
			خانم: اکرادی												
ردیف	تذکر: پاسخ سوالات را با استفاده از خودکار مشکی یا آبی در پاسخنامه بنویسید. ماشین حساب مجاز است.														
۱	رد پای آب را تعریف کنید؟														
۲	<p>با توجه به جدول زیر به سوالات پاسخ کامل دهید؟</p> <p>(۲-۱) چرا ید در آب حلالیت خوبی ندارد ولی در هگزان حل میشود؟</p> <table border="1" data-bbox="210 741 507 1061"> <thead> <tr> <th>ماده</th> <th>گشتاور دو قطبی (D)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>آب</td> <td>> ۰</td> </tr> <tr> <td>استون</td> <td>> ۰</td> </tr> <tr> <td>ید</td> <td>= ۰</td> </tr> <tr> <td>هگزان</td> <td>= ۰</td> </tr> </tbody> </table> <p>(۲-۲) محلول ید و هگزان همگن است یا ناهمگن چرا؟</p>					ماده	گشتاور دو قطبی (D)	آب	> ۰	استون	> ۰	ید	= ۰	هگزان	= ۰
ماده	گشتاور دو قطبی (D)														
آب	> ۰														
استون	> ۰														
ید	= ۰														
هگزان	= ۰														
۳	<p>هر یک از موارد خواسته شده در جملات زیر را رسم کنید:</p> <p>(۳-۱) رسم جاذبه یون دو قطبی بین آب و نمک خوراکی؟</p> <p>(۳-۲) رسم پیوند هیدروژنی بین دو مولکول آب؟</p>														
۴	<p>به سوالات زیر در مورد مولکول متان (CH₄) پاسخ دهید:</p> <p>(4-۱) ساختار لوویس آن را رسم کنید؟</p> <p>(4-۲) پیوند اشتراکی رسم کنید؟</p> <p>(4-۳) مدل فضا پرکن آن را رسم کنید؟</p>														
۲/۵	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید:</p> <p>(۶-۱) علت چروکیده شدن خیار در آب شور چیست؟</p> <p>(۶-۲) علت آبدار و متورم شدن مویز خشک در آب چیست؟</p> <p>(۶-۳) یک روش برای حذف آلودگی میکروبی آب را نام ببرید؟</p> <p>(۶-۴) دو کاربرد آهک (کلسیم اکسید) را نام ببرید؟</p>														
۳	<p>به سوالات زیر در مورد آلومینیوم (13Al) پاسخ دهید:</p> <p>(۶-۱) آرایش گسترده آن را رسم کنید؟</p> <p>(۶-۲) آرایش فشرده آن را رسم کنید؟</p> <p>(۶-۳) لایه ظرفیت و تعداد الکترون لایه ظرفیت آن را مشخص کنید؟</p> <p>(۶-۴) شماره گروه و شماره ردیف آن را مشخص کنید؟</p>														



۷-۱) اگر دما ۴۰ درجه سلسیوس و مقادیر حل شونده ها به ترتیب ۵۵-۶۰-۷۰ گرم در ۱۰۰ گرم آب باشد، نقاط محلول سیر شده، فراسیر شده، سیر نشده را در نمودار نمک پتاسیم نیترات مشخص کنید؟
 ۷-۲) بین دو نمک پتاسیم نیترات و پتاسیم کلرید انحلال پذیری در کدام نمک بیشتر است؟
 ۷-۳) انحلال پذیری در نمک ها به دو عامل بستگی دارد آنها را نام ببرید؟

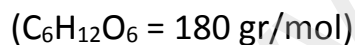
۲



۸ در تصاویر زیر اگر دما ثابت باشد، آنها را از نظر فشار و حجم با یکدیگر مقایسه کنید:
 مراحل پاسخ:
 مرحله ۱ توضیح شکل ۱؟
 مرحله ۲ توضیح شکل ۲؟
 مرحله ۳ مقایسه شکل ۱ و شکل ۲؟

۴

۹ **مسئله:** (در حل مسائل نوشتن: فرمول - راه حل - جواب آخر - یکا جواب آخر الزامی است.)
 در اثر اکسایش کامل ۹۰ گرم گلوکز، چند لیتر گاز کربن دی اکسید در شرایط استاندارد طبق معادله زیر تولید میشود؟
 (برای رسیدن به پاسخ نوشتن ۳ تبدیل الزامی است و معادله نیاز به موازنه دارد)



مراحل پاسخ:

- مرحله (۱) موازنه معادله؟
- مرحله (۲)؟
- مرحله (۳)؟
- مرحله (۴)؟

۲۰

موفق باشید.



بارم		ردیف
1	مقدار آب مصرف شده و جه مقدار از حجم منابع آبی کم میشود. (فصل 3 ص 116)	1
2	۲-۱) زیرا ید ناقطبی: در نتیجه آب قطبی و هگزان ناقطبی، طبق شبیه شبیه را در خود حل میکند چون ید و هگزان هر دو ناقطبی هستند در هم حل میشوند. ۲-۲) همگن زیرا هر دو ناقطبی هستند و محلول یکنواختی تشکیل میشود. (فصل ۳ ص 111)	2
2	<p>(فصل ۳ ص 112)</p>	3
2	<p>(فصل ۳ ص 108)</p>	4
2/5	۵-۱) اسمز معکوس (فصل ۳ ص 118) ۵-۲) اسمز (فصل ۳ ص 117) ۵-۳) کلرزنی (فصل ۳ ص 119) ۵-۴) بهره وری در کشاورزی - کنترل میزان اسیدی بودن آب دریاچه (فصل ۲ ص 60)	5
3	6-1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$ 6-2) $[Ne_{10}] 3s^2 3p^1$ 6-3) $3s^2 3p^1$ $e=3$ 6-4) 13, 3 (فصل ۱ ص 27 تا 34)	6
1/5	۷-۱) روی نمودار سیر شده - بالا نمودار فرا سیر شده - زیر نمودار سیر نشده ۷-۲) پتاسیم نیترات ۷-۳) نوع نمک - دما (فصل ۳ ص 102)	7

۲	<p>شکل ۱ از سمت چپ : فشار بیشتر حجم کمتر شکل ۲ سمت راست : فشار کمتر حجم بیشتر نتیجه : فشار و حجم در گاز ها رابطه عکس دارند . (فصل ۲ ص ۷۹ تا ۷۲)</p>	۸
۴	<p>$C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \longrightarrow 6CO_2 + 6H_2O$</p> <p>$90 \text{ gr } C_6H_{12}O_6 * 1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 / 180 \text{ gr } C_6H_{12}O_6 = 1/2 \text{ mol } C_6H_{12}O_6$</p> <p>$1/2 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 * 6 \text{ mol } CO_2 / 1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6 = 3 \text{ mol } CO_2$</p> <p>$3 \text{ mol } CO_2 * 22/4 \text{ L } CO_2 / 1 \text{ mol } CO_2 = 67/2 \text{ L } CO_2$</p> <p>(فصل ۲ ص ۸۰ تا ۷۹)</p>	۹