

شیمی دهم

۱	<p>(۱) گزینه درست را انتخاب کنید.</p> <p>الف) در اوزون (۳ - ۲) زوج پیوندی وجود دارد.</p> <p>ب) Na_2O اکسید (اسیدی - بازی) است.</p> <p>رنگ شعله ترکیبات مس دار (زرد - سبز) است.</p> <p>د) ضمن تقطیر جز به جز هوای مایع ابتدا ($N_2 - O_2$) جدا می شود.</p>								
۱	<p>۲- نام ترکیب را نوشته و ساختار لوئیس رسم کنید.</p> <p style="text-align: center;">SO_2 CBr_4</p>								
۱	<p>۳- موازنه کنید.</p> <p style="text-align: center;">$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$</p>								
۱	<p>۴- اگر ۳۲ گرم CH_4 مصرف شود چند لیتر CO_2 حاصل می شود؟</p> <p style="text-align: center;">C : ۱۲ H : ۱</p> <p style="text-align: center;">$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$</p>								
۱	<p>۵- مفاهیم را تعریف کنید.</p> <p>الف) لایه اوزون</p> <p>ب) آلوتروپ</p>								
۱	<p>۶- مطلوب است آرایش الکترونی اتمی که دارای ۱۵ الکترون با $L = 1$ می باشد. دوره و گروه را مشخص کنید.</p>								
۱	<p>۷- پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) مهمترین کاربرد He</p> <p>ب) واحد جرم اتمی چیست؟</p>								
۰/۷۵	<p>۸- جدول را کامل کن.</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tbody> <tr> <td>پتاسیم سولفات</td> <td></td> <td>آمونیم نیترات</td> <td>نام</td> </tr> <tr> <td></td> <td>$Fe(OH)_3$</td> <td></td> <td>فرمول</td> </tr> </tbody> </table>	پتاسیم سولفات		آمونیم نیترات	نام		$Fe(OH)_3$		فرمول
پتاسیم سولفات		آمونیم نیترات	نام						
	$Fe(OH)_3$		فرمول						

۰/۵	۹- انحلال پذیری شکر در آب ۲۰۵ گرم است. مطلوب است درصد جرمی آن؟
۱/۲۵	<p>۱۰- پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف) کدام روش تصفیه آب است؟ (اسمز - اسمز معکوس)</p> <p>ب) انحلال پذیری کدام در آب بیشتر است؟ ($O_2 - N_2$)</p> <p>ج) بهترین صافی برای ید؟ (آب - هگزان)</p> <p>د) دمای جوش کدام بیشتر است؟ (HCl - HF)</p> <p>و) انحلال پذیری کلسیم سولفات ۰/۲۳ است جز کدام مواد دسته بندی می شود؟ (کم محلول - محلول - نامحلول)</p>
۰/۵	<p>۱۱- ۱۶۰ گرم NaOH در ۴۰۰ میلی لیتر محلول آن موجود است. مطلوب است غلظت مولی؟</p> <p>$NaOH = 40 \text{ gr}$</p>