

ردیف	ادامه ی سوالات	بارم										
۹	<p>با توجه به جدول که نقطه ی جوش برخی از گازهای موجود در هوای مایع را نشان می دهد به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>الف) ترتیب جدا شدن گازها را مشخص کنید.</p> <p>ب) در دمای 80°C ، اجزای سازنده ی هوای مایع به کدام شکل (گازی یا مایع) وجود دارند؟ چرا؟</p> <p>پ) توضیح دهید چرا تهیه ی اکسیژن صد درصد خالص در این فرآیند دشوار است؟</p> <p>ت) اجزای سازنده ی هوای مایع را با چه روشی از هم جدا می کنند؟</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>گاز</th> <th>نقطه ی جوش ($^{\circ}\text{C}$)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>نیتروژن</td> <td>- ۱۹۶</td> </tr> <tr> <td>اکسیژن</td> <td>- ۱۸۳</td> </tr> <tr> <td>آرگون</td> <td>- ۱۸۶</td> </tr> <tr> <td>هلیوم</td> <td>- ۲۶۹</td> </tr> </tbody> </table>	گاز	نقطه ی جوش ($^{\circ}\text{C}$)	نیتروژن	- ۱۹۶	اکسیژن	- ۱۸۳	آرگون	- ۱۸۶	هلیوم	- ۲۶۹	۲/۲۵
گاز	نقطه ی جوش ($^{\circ}\text{C}$)											
نیتروژن	- ۱۹۶											
اکسیژن	- ۱۸۳											
آرگون	- ۱۸۶											
هلیوم	- ۲۶۹											
۱۰	<p>ساختار لوویس گونه های زیر را رسم کنید.</p> <p style="text-align: center;">CS_۲ (۱) HCN (۲)</p>	۱										
۱۱	<p>واکنش زیر را موازنه کنید.</p> $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	۱										
۱۲	<p>مسائل زیر را حل کنید.</p> <p>الف) طبق واکنش زیر با مصرف ۱/۵ گرم گاز هیدروژن (H_2) چند لیتر گاز آمونیاک (NH_3) در شرایط STP تولید می شود؟ ($\text{H}=۱$, $\text{N}=۱۴ \frac{\text{gr}}{\text{mol}}$)</p> $\text{N}_2(\text{g}) + 3 \text{H}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{NH}_3(\text{g})$ <p>ب) در ۷۵۰ میلی لیتر محلول سدیم هیدروکسید، ۱/۲ گرم NaOH حل شده است. غلظت مولی محلول را بدست آورید. ($\text{Na}=۲۳$, $\text{O}=۱۶$, $\text{H}=۱ \frac{\text{gr}}{\text{mol}}$)</p> <p>پ) ۱۰۰ گرم محلول نقره سولفات با غلظت ۱۵/۶ ppm شامل چند مول از این نمک است؟ ($\text{Ag}=۱۰۸$, $\text{O}=۱۶$, $\text{S}=۳۲ \frac{\text{gr}}{\text{mol}}$)</p>	۳										
جمع باریم	موفق باشید	۲۰										