

<p>از اتمهای زیر کدام ها ایزوتوپ یکدیگر هستند؟</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: left;"> ${}_{12}^{24}A$ ${}_{25}^{55}C$ ${}_{78}^{196}E$ </div> <div style="text-align: center;"> D </div> <div style="text-align: right;"> ${}_{25}^{54}$ ${}_{12}^{25}$ ${}_{78}^{196}$ ${}_{78}^{78}$ </div> </div> <p>ایزوتوپهای یک عنصر عدد اتمی یکسان و عدد جرمی متفاوت دارند. بنابراین (${}_{12}^{24}A$ و ${}_{25}^{55}D$)، (${}_{25}^{54}B$ و ${}_{78}^{196}E$)، (${}_{78}^{196}F$ و ${}_{78}^{78}E$) با هم ایزوتوپ هستند.</p>	۴										
<p>جاهای خالی را با کلمه های مناسب پر کنید:</p> <p>در نتیجه انتقال الکترون میان اتم های فلز و نافلز، <u>کاتیون</u> و <u>آنیون</u> ایجاد می شود.</p> <p>به پیوندی که در نتیجه اشتراک الکترون بین دو اتم ایجاد می شود، <u>پیوند کووالانسی</u> گفته می شود.</p> <p>شیوه اتصال اتم ها به یکدیگر را <u>پیوند شیمیایی</u> می گویند.</p> <p>در ترکیب های یونی، تعداد کاتیون ها و آنیون ها به گونه ای است که <u>ترکیب یونی خنثی باشد</u>.</p>	۵										
<p>فرمول تجربی ترکیب های زیر را بنویسید.</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>H_2O_2</td> <td>$C_6H_{12}O_6$</td> <td>P_4O_{10}</td> <td>C_2H_6</td> <td>فرمول شیمیایی</td> </tr> <tr> <td>HO</td> <td>CH₂O</td> <td>P₂O₅</td> <td>CH₃</td> <td>فرمول تجربی</td> </tr> </table>	H_2O_2	$C_6H_{12}O_6$	P_4O_{10}	C_2H_6	فرمول شیمیایی	HO	CH₂O	P₂O₅	CH₃	فرمول تجربی	۶
H_2O_2	$C_6H_{12}O_6$	P_4O_{10}	C_2H_6	فرمول شیمیایی							
HO	CH₂O	P₂O₅	CH₃	فرمول تجربی							
<p>الف) فرمول شیمیایی ترکیب یونی که دارای آنیون O^{2-}، کاتیون Fe^{3+} است را بنویسید.</p> <p style="text-align: right;">Fe₂O₃</p> <p>ب) فرمول شیمیایی ترکیب یونی که دارای آنیون Br^-، کاتیون Mg^{2+} است را بنویسید.</p> <p style="text-align: right;">MgBr₂</p>	۷										