


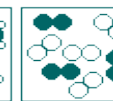
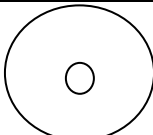
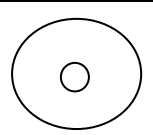





۱	<p>هر یک از عبارتهای ستون A مربوط به یکی از کلمه های ستون B است. عبارتهای کلمه های مرتبط را بهم وصل کنید.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">ستون A</th> <th style="width: 50%;">ستون B</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الف-کوچکترین ذره ماده</td> <td>هیدروژن</td> </tr> <tr> <td>ب-یک نافلز است</td> <td>عنصر</td> </tr> <tr> <td>پ-چکش خوارند</td> <td>ترکیب</td> </tr> <tr> <td>ت-ماده ای که تنها از یک اتم ساخته شده است</td> <td>اتم</td> </tr> <tr> <td></td> <td>فلزات</td> </tr> </tbody> </table>	ستون A	ستون B	الف-کوچکترین ذره ماده	هیدروژن	ب-یک نافلز است	عنصر	پ-چکش خوارند	ترکیب	ت-ماده ای که تنها از یک اتم ساخته شده است	اتم		فلزات
ستون A	ستون B												
الف-کوچکترین ذره ماده	هیدروژن												
ب-یک نافلز است	عنصر												
پ-چکش خوارند	ترکیب												
ت-ماده ای که تنها از یک اتم ساخته شده است	اتم												
	فلزات												
۲	<p>برای کامل کردن مفهوم هر یک از عبارتهای داده شده زیر واژه مناسب درون پرانتز خط بکشید یا جملات را کامل کنید.</p> <p>الف- (کربن دی اکسید-اکسیژن) یک ترکیب است زیرا از (دو-سه) نوع عنصر مختلف ساخته شده است.</p> <p>ب- گرم کردن ماده باعث زیاد شدن..... ماده می شود. (فضای بین ذره ها- ربایش بین ذره ها- تعداد ذره ها)</p> <p>پ- ذره های سازنده من مولکولهایی هستند که از اتصال دو اتم یکسان تشکیل شده اند من یک ماده (ترکیب- عنصر) هستم. یک مثال از من..... است.</p> <p>ت- من عنصر..... هستم که شکننده هستم در ضمن اگر مراد داخل آب بیندازید بر روی آب قرار می گیرم. یک مثال از من..... است.</p> <p>ث- وقتی نفتالین مستقیماً به بخار تبدیل شود می گوئیم..... شده است.</p>												
۳	<p>در جملات زیر گزینه درست را انتخاب کنید.</p> <p>الف- ربایش بین مولکولها در کدام جسم کمتر است؟</p> <p>۱- آب ۲- آهن ۳- هیدروژن ۴- مس</p> <p>ب- تراکم پذیری کدام یک از مواد زیر بیشتر است؟</p> <p>۱- آهن ۲- کربن دی اکسید ۳- آب ۴- چوب</p> <p>پ- کدام ماده از مولکولهای یکسان و آن هم از اتمهای یکسان ساخته شده است؟</p> <p>۱- کربن دی اکسید ۲- مس ۳- اکسیژن ۴- آب</p> <p>ت- نسبت اتم به مس مانند نسبت..... است به آب.</p> <p>۱- اتم ۲- عنصر ۳- مولکول ۴- ترکیب</p>												
۴	<p>بادقت به شکلهای زیر توجه کنید سپس به سوالات پاسخ دهید.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>الف</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>ب</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>ج</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>د</p>  </div> </div> <p>الف- در کدامیک از شکلهای بالا ترکیب وجود دارد؟..... ب- چند نوع ترکیب مشاهده می کنید؟</p> <p>ب- در کدامیک از شکلهای عنصر وجود دارد؟..... ت- چند نوع عنصر مشاهده می کنید؟</p>												
۵	<p>شکل روبروساختار اتمی ۲ عنصر برم و آهن را نشان میدهد:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>اهن ($26p$ و $26n$)</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>برم ($35p$ و $49n$)</p> </div> </div> <p>الف- هر یک چه تعداد الکترون دارند؟</p> <p>ب- کدامیک از ذرات درون هسته قرار دارند؟</p> <p>پ- شما یک ویژگی دیگر برای آنها بنویسید.</p>												
۶	<p>در حمام هایی که لوله های آب روی دیوار نصب شده اند، پس از استحمام روی لوله های آب سرد قطره های آب تشکیل می شود. مشابه این قطره ها را روی شیشه ی آب سرد یا آینه ی داخل حمام نیز می بینیم. علت تشکیل این قطره های آب را توضیح دهید.</p>												
۷	<p>در کدام حالت می توان ماده را متراکم کرد؟ علت آن را توضیح دهید.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;">    </div>												
۸	<p>یک سوال خودتان بنویسید و سپس پاسخ دهید.</p>												