

نام و نام خانوادگی:		آزمون فصل ۳ علوم تجربی
نام پدر:		نام دبیر: غلامی
مدرسه:		تاریخ امتحان:
پایه: هشتم		مدت امتحان: ۶۰ دقیقه      تعداد صفحات: ۲
بارم		
۱	<p>الف- درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید:</p> <p>(۱) اتم کوچکترین ذره تشکیل دهنده ماده است.      ص <input type="checkbox"/>      غ <input type="checkbox"/></p> <p>(۲) جرم نسبی الکترون تقریباً برابر با ۲ است.      ص <input type="checkbox"/>      غ <input type="checkbox"/></p>	
۱.۵	<p>ب- گزینه درست را با علامت ضربدر مشخص کنید:</p> <p>(۱) چند عنصر در طبیعت به شکل عنصر یا ترکیب وجود دارند؟</p> <p>الف) ۲۰ <input type="checkbox"/>      ب) ۹۰ <input type="checkbox"/>      ج) ۱۸۰ <input type="checkbox"/>      د) میلیون ها <input type="checkbox"/></p> <p>(۲) بار الکترون کدام گزینه است؟</p> <p>الف) ۰ <input type="checkbox"/>      ب) +۱ <input type="checkbox"/>      ج) -۱ <input type="checkbox"/>      د) همه موارد <input type="checkbox"/></p> <p>(۳) ذره های باردار + یا منفی را چه می گویند؟</p> <p>الف) اتم <input type="checkbox"/>      ب) عنصر <input type="checkbox"/>      ج) ترکیب <input type="checkbox"/>      د) یون <input type="checkbox"/></p>	
۲	<p>ج- جاهای خالی را با کلمات مناسب و درست تکمیل کنید:</p> <p>(۱) همانطور که در منظومه شمسی سیارات به دور ..... می چرخند،</p> <p>(۲) در مدل بور الکترون ها در مسیرهای دایره ای به نام ..... به دور هسته در حرکت اند.</p>	
۲	<p>د- به سوالات متناسب با صورت سوال پاسخ کوتاه یا کامل دهید:</p> <p>۱- عدد اتمی چیست؟</p>	

۲- عدد جرمی چیست؟

۲

۳- مدل اتمی بور اتم لیتیم با عدد اتمی ۳ و عدد جرمی ۶ رسم کنید؟ ( ${}^6_3\text{Li}$ )

۲.۵

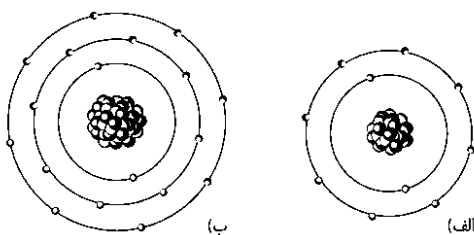
۴- ایزوتوپ چیست؟ با مثال؟

۲

۵- سه کاربرد مواد پرتوزا را نام ببرید؟

۳

۶- با توجه به شکل جدول را کامل کنید. (عدد اتمی ذره الف ۱۱ و عدد اتمی ذره ب ۱۷ می باشد)



۴

شماره ذره	تعداد الکترون‌ها	تعداد پروتون‌ها	بار ذره	نام ذره
الف				
ب				

۲۰

جمع کل