

ردیف	پاسخنامه فیزیک - شیمی هشتم متوسطه (صفحه اول)
۱	<p>الف) درست، در اثر تماس میله باردار منفی به کلاهک الکتروسکوپ خنثی، بار الکتروسکوپ منفی می‌شوند. (راضیه حکمت) (فصل نهم - الکتروسیته - کاربرد الکتروسکوپ - صفحه ۷۹ کتاب درسی) (متوسط)</p> <p>ب) نادرست، قیف جداکننده می‌تواند بر اساس تفاوت در چگالی اجزای سازنده، برای جداسازی اجزای یک مخلوط مایع در مایع استفاده شود. (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوط و جداسازی مواد - جداسازی اجزای مخلوط - صفحه ۸ کتاب درسی) (دشوار) (هر مورد ۵/۰ نمره)</p>
۲	<p>الف) حلال ماده‌ای است که معمولاً جزء بیشتری از محلول را تشکیل می‌دهد و حل‌شونده را در خود حل می‌کند؛ در این محلول، آب (۲۵/۰ نمره) حلال و کات کبود (۲۵/۰ نمره) ماده‌ی حل‌شونده است. (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوطها و جداسازی مواد - اجزای محلول - صفحه ۴ کتاب درسی) (متوسط)</p> <p>ب) جاهای خالی متن به ترتیب با کلمه‌های الکترون (۲۵/۰ نمره) و منفی (۲۵/۰ نمره) کامل می‌شود. (راضیه حکمت) (فصل نهم - الکتروسیته - بارهای الکتریکی از کجا می‌آید - صفحه ۸۰ کتاب درسی) (متوسط)</p>
۳	<p>الف) گزینه «۴» - با توجه به ویژگی اتم در حالت عادی تعداد الکترون و پروتون‌ها با هم برابر است. (راضیه حکمت) (فصل نهم - الکتروسیته - بارهای الکتریکی از کجا می‌آید - صفحه ۸۰ کتاب درسی) (متوسط)</p> <p>ب) گزینه «۲» - موادی که پی‌اچ آن‌ها از هفت کمتر است، اسیدی‌اند. هر چه عدد پی‌اچ به صفر نزدیک‌تر باشد، خاصیت اسیدی ماده بیشتر است. (۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوطها و جداسازی مواد - کاغذ PH و کاربرد آن - صفحه ۷ کتاب درسی) (متوسط)</p>
۴	<p>الف)</p>  <p>(۱ نمره) ب) القای بار الکتریکی (۱ نمره) (راضیه حکمت) (فصل نهم - الکتروسیته - القای بار الکتریکی - صفحه ۸۲ کتاب درسی) (متوسط)</p>
۵	<p>جاهای خالی نمودار با کلمه‌های (۱) ناخالص، (۲) عنصر، (۳) ترکیب و (۴) ناهمگن کامل می‌شود. (هر مورد ۵/۰ نمره) (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوط و جداسازی مواد - دسته‌بندی مواد - صفحه ۲ کتاب درسی) (آسان)</p>
۶	<p>الف) سوسپانسیون مخلوطی ناهمگن است که در آن ذره‌های یک جامد به صورت معلق در مایع (آب) پراکنده‌اند. (۱ نمره) (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوطها و جداسازی مواد - مخلوط ناهمگن (سوسپانسیون) - صفحه ۳ کتاب درسی) (متوسط)</p> <p>ب) در فلزات تعدادی از الکترون‌ها وابستگی بسیار کمی به هسته اتم دارند و می‌توانند آزادانه در فلز حرکت کنند. به این الکترون‌ها، الکترون آزاد می‌گویند. (۱ نمره) (راضیه حکمت) (فصل نهم - الکتروسیته - رسانا و نارسانا - صفحه ۸۱ کتاب درسی) (متوسط)</p>
۷	<p>مطابق نمودار داده شده افزایش دمای نوشابه سبب کاهش میزان انحلال‌پذیری گاز کربن دی‌اکسید می‌شود. (۱ نمره) (راضیه حکمت) (فصل اول - مخلوط و جداسازی مواد - اثر دما بر میزان حل‌شدن مواد - صفحه ۶ کتاب درسی) (دشوار)</p>