

نام و نام خانوادگی: دبیرستان: شعبه: زمان ۸۰ دقیقه

۵	<p>دانش آموزان عزیز جاهای خالی را پر کنید؟</p> <p>۱- یکاهای استاندارد کمیت جرم کمیت طول و کمیت زمان است.</p> <p>۲- تعداد با تعداد پروتون در حالت خنثی برابر است.</p> <p>۳- گاز کربن دی اکسید از نوع اتم و تشکیل شده است.</p> <p>۴- استحکام نسبت به سایر مواد بیش تر است.</p> <p>۵- افزودن به گل سبب افزایش استحکام آن و افزودن به کربن سبب سختی آن می شود.</p> <p>۶- مخلوط دو یا چند فلز نام دارد.</p>
۲	<p>دانش آموز گلم صحیح یا غلط بودن جملات زیر را بررسی کنید.</p> <p>۷- در روش علمی ابتدا باید پیش بینی و فرضیه سازی کنیم. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>۸- چگالی جسمی که در آب فرو می رود از چگالی آب کم تر است. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>۹- فاصله بین ذرات آب از ذرات یخ کم تر است. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p> <p>۱۰- هر چه قدر خاک رس به کار رفته در مغز مداد بیش تر باشد، سختی آن بیش تر می شود. <input type="checkbox"/> ص <input type="checkbox"/> غ</p>
۴	<p>دانش آموزان نازنینم کلمات زیر را تعریف کنید.</p> <p>۱۱- فن آوری:</p> <p>۱۲- وزن:</p> <p>۱۳- استحکام:</p> <p>۱۴- اتم:</p>

دانش آموزان مهربانم به سوالات زیر پاسخ دهید.

۱ ۱۵- مکعبی به جرم ۱۲۰ گرم داریم که طول هر ضلع آن ۲ سانتی متر است. چگالی این مکعب چند گرم بر سانتی متر مکعب است؟

۱/۵ ۱۶- ذرات ریز اتمی را نام ببرید و جایگاه آن ها را در اتم مشخص کنید؟

۱ ۱۷- فاصله بین ذرات و تراکم پذیری را در سه حالت جامد، مایع و گاز بررسی کنید؟

۱ ۱۸- چکش خوار بودن فلزات را توجه به ساختار اتمی آن ها توضیح دهید؟

۱ ۱۹- چرا در بدنه هواپیما از آلومینیوم استفاده می شود؟

۱ ۲۰- عنصرهای زیر را در دو گروه فلز و نافلز طبقه بندی کنید.
آهن () مس () اکسیژن () کربن ()

۱ ۲۱- چگونه می توان از ذرات پودر شده قند داخل یک لیوان آب قند مطمح شد؟

۱/۵ دانش آموزان زرنگم گزینه صحیح را انتخاب کنید؟

۲۲- کدام یک از خواص ماده وقتی گرم می شود ثابت باقی می ماند؟

الف) حجم (ب) جرم (ج) فاصله میان ذرات (د) شکل

۲۳- کدام ماده کم ترین سختی را دارد؟

الف) صابون (ب) ناخن (ج) شیشه (د) چوب

۲۴- کدام ماده زیر عنصر است؟

الف) متان (ب) آب (ج) جیوه (د) کربن دی اکسید