

بارم	به نام خدا نام و نام خانوادگی: اداره آموزش و پرورش زمان: ۷۰ دقیقه تاریخ: آزمون درس شیمی نوبت اول پایه هفتم نام دبیر:										
۱	جاهای خالی را با کلمه مناسب کامل کنید الف- حروف علم شیمی هستند ب- تنها نافلز مورد استفاده در تهیه آلیاژهاست . ج- تنها راه مطالعه اتم ها استفاده از روش است. د- برای پر کردن دندان از آلیاژ استفاده می شود	۱									
۳	در هر مورد علت را بیان کنید الف- آلیاژ لحیم برای اتصال فلزها ی متفاوت مناسب است ب- دمای آب در کف دریاچه همیشه ۴ درجه است ج – مداد سخت کم رنگ می نویسد د- آلیاژ نسبت به فلز خالص استحکام بیشتری دارد	۲									
۱/۵	در فرمول شیمیایی روبرو مشخص کنید: الف-نام اتم های سازنده را معلوم کنید ب-تعداد کل اتم های مولکول ج-نسبت تعداد اتم به نوع اتم $\text{Na}_2(\text{PO}_4)_2$	۳									
۱	-تعداد هر ذره ریز اتمی (الکترون- پروتون -نوترون) را در نماد روبرو معین کنید $^{26}_{13}\text{Al}^{3+}$	۴									
۱/۲۵	جدول زیر را کامل کنید <table border="1"> <thead> <tr> <th>نام الیاژ</th><th>اجزا تشکیل دهنده</th><th>خاصیت</th></tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td><td>آهن – کروم – نیکل</td><td></td></tr> <tr> <td>برنز</td><td></td><td></td></tr> </tbody> </table>	نام الیاژ	اجزا تشکیل دهنده	خاصیت		آهن – کروم – نیکل		برنز			۵
نام الیاژ	اجزا تشکیل دهنده	خاصیت									
	آهن – کروم – نیکل										
برنز											

۶	یک مولکول گلوکز ($C_6H_{12}O_6$) چند ذره باردار دارد (با محاسبه)	۱/۵									
۷	پاسخ کوتاه دهید الف- حجم اتم ناشی از آن است () ب- ماده ای که به گل استحکام می دهد () ج- عامل خاصیت بازی () د- مقیاس سنجش اسید و باز () ه- نماد شیمیایی کلسیم () ی- آلیاژ مورد استفاده در وسایل موسیقی ()	۱/۵									
۸	جدول زیر را کامل کنید <table border="1"> <tr> <td>نام ماده خالص</td><td>ذره سازنده</td><td>نوع ماده خاص</td></tr> <tr> <td>گاز متان</td><td></td><td></td></tr> <tr> <td>مس</td><td></td><td></td></tr> </table>	نام ماده خالص	ذره سازنده	نوع ماده خاص	گاز متان			مس			۱
نام ماده خالص	ذره سازنده	نوع ماده خاص									
گاز متان											
مس											
۹	هر ماده طبیعی ذکر شده در کجا و به چه صورت در طبیعت وجود دارند الف- الماس () ب- گوگرد ()	۱									
۸	چرا لباس شسته شده که پهن شود زودتر خشک می شود	۱/۵									
۹	چرا برای مایع درون دما سنج الکل از آب مناسب تر است	۱/۵									
۱۰	با گذاشتن علامت < یا > مقایسه کنید الف- انبساط (آهن مس) ب- PH (اسید ضعیف اسید قوی) ج- درصد مس (طلای ۹ عیار طلای ۱۸ عیار) د- جاذبه بین ذرات (الکل هوا) ه- تعداد نوترون (^{12}C ^{13}C)	۱/۲۵									