نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
	تاریخ **زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**		

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۱	واژه های زیر را توضیح دهید	
الف	ماده خاص با ذکر مثال	۱
ب	ماده ناخالص با ذکر مثال	۱
پ	عنصر با ذکر مثال	۱
ت	عنصر اتمی با ذکر مثال	۱
ث	عنصر مولکولی با ذکر مثال	۱
ج	مخلوط همگن با ذکر مثال	۱
چ	مخلوط ناهمگن با ذکر مثال	۱
ح	ایزوتوپ با ذکر مثال	۱
خ	فرایند انبساط شدن	۱
د	نظریه مولکولی	۱

موفق باشید

نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
		تاریخ	**زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۲	ساده ترین جز، آب که بیان کننده خصوصیات آن است چه نامیده می شود ؟ ۱) عنصر ۲) اتم ۳) مولکول ۴) هر سه مورد صحیح است	۰/۵
۳	وقتی به ماده ای گرما داده می شود ، کدام یک از اتفاق های زیر رخ نمی دهد ؟ ۱) جنبش ذرات ماده افزایش می یابد ۲) ذرات ماده کمی از هم فاصله می گیرتد ۳) دمای ماده کاهش می یابد ۴) نسبت به دما حالت فیزیکی ماده تغییر می کند	۰/۵
۴	در پدیده باریدن باران ، کدام تغییر فیزیکی زیر انجام می شود ؟ ۱) میعان ۲) تبخیر ۳) انجماد ۴) ذوب	۰/۵
۵	اتم X در حالت خنثی دو الکترون می گیرد و تعداد ذرات باردارش دوبرابر تعداد ذرات بدون بارش می شود کدام گزینه در رابطه با اتم X هنگامی که هیچ الکترونی جذب نکرده صحیح است ؟ ۱) $n = p + 1$ ۲) $p = n + 1$ ۳) $n = p$ ۴) $n = p + 2$	۰/۵

نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
		تاریخ **زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**	

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۶	اختلاف تعداد الکترون و پروتون در یک مولکول کربن دی اکسید (CO_2) چند است ؟ (عدد اتمی اکسیژن ۸ و عدد جرمی آن ۱۶ ، وعدد اتمی کربن ۶ و عدد جرمی آن ۱۲ است) ۱) صفر ۲) شش ۳) هشت ۴) دو	۰/۵
۷	نماد شیمیایی عنصر منزیوم کدام است ؟ ۱) S ۲) Na ۳) Mg ۴) Ca	۰/۵
۸	نماد شیمیایی عنصر گوگرد کدام است ؟ ۱) G ۲) S ۳) Si ۴) Ca	۰/۵
۹	گزینه های زیر مربوط به چهار اتم است ، کدام اتم جرم بیشتری دارد ؟ ۱) ۱۲ الکترون – ۱۲ نوترون ۲) ۱۱ پروتون - ۱۲ نوترون ۳) ۸ پروتون – ۸ نوترون ۴) ۸ نوترون – ۷ الکترون	۰/۵
۱۰	تراکم پذیری زیاد گاز ها به کدام یک از ویژگی های ذرات آن بستگی دارد؟ ۱)جنبش ذرات ۲) فاصله ی ذرات ۳) اندازه ی ذرات ۴) تعداد ذرات	۰/۵

نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
		تاریخ **زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**	

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۱۱	اتم کلر باعدد اتمی ۱۷ و عددجرمی ۳۵چندنوترون وچندالکترون دارد؟ ۱) ۱۸ نوترون و ۱۷ الکترون ۲) ۱۷ نوترون الکترون و ۱۷ ۳) ۱۸ نوترون و ۱۸ الکترون ۴) ۱۷ نوترون و ۱۸ الکترون	۰/۵
۱۲	در ساخت ترموستات ، (دما پا) از کدام خاصیت مواد استفاده می شود ؟ ۱) تفاوت در نقطه ذوب ۲) تفاوت در میزان رسانایی ۳) تفاوت در میزان انبساط ۴) تفاوت در نقطه جوش	۰/۵
۱۳	اگر یک ورقه مستطیلی از جنس فلز آهن به طول ۲۰ و عرض ۸ سانتی متر را گرما بدهیم ، طول آن به ۲۵ سانتی متر افزایش می یابد . عرض این ورقه فلزی مستطیل شکل چه تغییری می کند ؟ ۱) ۲ سانتی متر کاهش می یابد ۲) ۲ سانتی متر افزایش می یابد ۳) ۱۰ سانتی متر افزایش می یابد ۴) ۱۰ سانتی متر کاهش می یابد	۰/۵
۱۴	در مولکول $Ca_3(PO_4)_2$ به ترتیب چه تعداد اتم ، وچند نوع اتم وجود دارد؟ ۱) ۱۳ تا اتم – ۳ نوع اتم ۲) ۱۴ تا اتم – ۴ نوع اتم ۳) ۱۲ تا اتم – ۲ نوع اتم ۴) ۱۵ تا اتم – ۳ نوع اتم	۰/۵

نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
		تاریخ **زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**	

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۱۵	کدام گزینه ، مقایسه انبساط مواد بر اثر افزایش گرما را به درستی نشان می دهد؟ ۱)مایعات < جامدات < گازها ۲) جامدات نافلزی < جامدات فلزی < مایعات < گازها ۳)جامد فلزی < جامد نافلزی < مایعات < گازها ۴) جامدات نافلزی < مایعات < جامد فلزی < گازها	۰/۵
۱۶	تعداد ذرات بنیادی (زیر اتمی) بدون بار مولگول آب آکسیژنه (H_2O_2) را بدست آورید ؟ (عدد اتمی اکسیژن ۸ و عدد جرمی آن ۱۶ و عدد اتمی هیدروژن ۱ و عدد جرمی آن ۱ می باشد) ۱) ۹ ۲) ۱۸ ۳) ۱۶ ۴) ۱۰	۰/۵
۱۷	هنگام تغییر حالت ذوب شدن ، نیروی ربایش بین مولکول ها ..... و هنگام تغییر حالت میعان نیروی ربایش بین مولکول ها ..... می یابد ؟ ۱) کاهش – افزایش ۲) افزایش – افزایش ۳) کاهش – کاهش ۴) افزایش – کاهش	۰/۵
۱۸	در اتمی خنثی نسبت تعداد نوترون به پروتون ۲ می باشد ، در این اتم نسبت تعداد الکترون به نوترون کدام است ؟ ۱) ۱/۵ ۲) ۲ ۳) ۱ ۴) ۰/۵	۰/۵
۱۹	یون X^{2+} با عدد اتمی ۳۸ و عدد جرمی ۹۵ به ترتیب از راست به چپ دارای چند ذره ی باردار و چند ذره در خارج از هسته ی خود است ؟ ۱) ۳۶ – ۳۶ ۲) ۷۴ – ۷۴ ۳) ۷۴ – ۳۶ ۴) ۳۸ - ۳۶	۰/۵

نام و نام خانوادگی: **پایه:** **نام کلاس:** **نام درس :** **نام دبیر:** **نوبت امتحانی: اول**	**جمهوری اسلامی ایران** **وزارت آموزش و پرورش** **سال تحصیلی**	مهر آموزشگاه:	
		تاریخ	**زمان پاسخ گویی: ۹۰ دقیقه**

ضمن خیرمقدم وآرزوی موفقیت برای شمادانش آموزان عزیز سؤالات زیررابه دقت بخوانیدوباتوکل برخداوآرامش خاطرپاسخ دهید.

ردیف	سوالات	بارم
۲۰	اگر جرم پروتون و نوترون نصف شود ، جرم اتم هلیوم (He) با عدد اتمی ۲ و عدد جرمی ۴ چه تغییری می کند ؟ ۱) جرم اتم هلیوم تغییری نمی کند ۲) جرم اتم هلیوم ۲ برابر می شود ۳) جرم اتم هلیوم نصف می شود ۴) جرم اتم هلیوم ۴ برابر می شود	۰/۵
۲۱	در ظرف حاوی ..... کوچکترین ذرات سازنده ای که خاصیت آن را دارد به شکل ..... و در ..... کوچکترین ذرات سازنده اتم ها هستند که خاصیت آن را .....؟ ۱) آب – اتمی – آهن – ندارد ۲) آب – مولکول – جیوه – دارند. ۳) کلر – مولکول – آب – ندارند ۴) گوگرد- اتمی – مس – ندارند	۰/۵

موفق باشید