

دبیرستان ماندگار ابن سینا

امتحانات خرداد ماه 1400

نام و نام خانوادگی:		نام پدر:	شماره دانش آموزی:		
نام کلاس:	نام درس:	نام دبیر:	تاریخ آزمون:		
بارم	« تولید، پشتیبانی‌ها، مانع‌زدایی‌ها »				
تاریخ تصحیح:	نمره به عدد:	نام و نام خانوادگی مصحح دوم:	نمره به عدد:		
تاریخ تصحیح:	نمره به حروف:	تاریخ تصحیح:	نمره به حروف:		
1	چند مورد از مطالب زیر درست می باشد؟ a- استوکیومتری بخشی از شیمی است که به ارتباط کمی میان مواد شرکت کننده در واکنش می پردازد b- در محاسبات استوکیومتری تنها از معادله موازنه شده واکنش استفاده می شود c- به هر یک از ضرایب مواد شرکت کننده در معادله موازنه شده ضریب استوکیومتری آنها گفته میشود. d- ضریب استوکیومتری نشاندهنده تعداد مول شرکت کننده مواد در واکنش می باشد.	الف) یک مورد <input type="checkbox"/>	ب) دو مورد <input type="checkbox"/>	ج) سه مورد <input type="checkbox"/>	د) چهار مورد <input type="checkbox"/>
2	کدام عبارت در واکنشهای شیمیایی نادرست است ؟ الف) در واکنش های شیمیایی لزوماً تعداد مولکول های دو طرف معادله یکسان نیست. <input type="checkbox"/> ب) تمام واکنش های شیمیایی از قانون پایستگی جرم پیروی می کنند. <input type="checkbox"/> ج) در واکنش های شیمیایی، ترکیب آن به وجود می آیند و نه از بین میروند. <input type="checkbox"/> د) پس از انجام واکنش های شیمیایی، نحوه اتصال اتم ها به هم تغییر میکند. <input type="checkbox"/>				
3	اگر تفاوت تعداد الکترون ها و نوترون های یون مقابل 8 باشد عنصر مقابل در کدام گروه و کدام دوره جدول تناوبی قرار دارد ؟ الف) گروه چهارده ، دوره چهارم <input type="checkbox"/> ب) گروه دو، دوره سوم <input type="checkbox"/> ج) گروه سیزده ، دوره سوم <input type="checkbox"/> د) گروه سیزده ، دوره دوم <input type="checkbox"/>				
4	دانشمندان amu را به عنوان یکای معرفی کرده اند و یک amu برابر با می باشد. الف) جرم اتمی ، جرم اتم کربن 12 <input type="checkbox"/> ب) جرم اتمی ، یک دوازدهم جرم اتم کربن 12 <input type="checkbox"/> ج) عدد جرمی ، جرم اتم کربن 12 <input type="checkbox"/> د) عدد جرمی ، یک دوازدهم جرم اتم کربن 12 <input type="checkbox"/>				
5	فلزات گروه اول جدول تناوبی را می نامند و کمترین واکنش پذیری در بین آنها در جدول تناوبی مربوط به فلز گروه است. الف) قلیایی _ پایین ترین <input type="checkbox"/> ب) قلیایی _ بالاترین <input type="checkbox"/> ج) قلیایی خاکی _ پایین ترین <input type="checkbox"/> د) قلیایی خاکی _ بالاترین <input type="checkbox"/>				
6	در 1028 گرم فلز آهن، چند اتم از این فلز وجود دارد؟ (fe = 56 g/ mol) الف) $1/204 * 10^{20}$ <input type="checkbox"/> ب) $3/01 * 10^{21}$ <input type="checkbox"/> ج) $1/204 * 10^{21}$ <input type="checkbox"/> د) $3/01 * 10^{20}$ <input type="checkbox"/>				

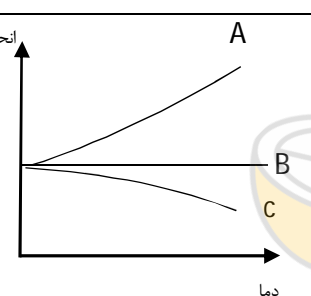
دبیرستان ماندگار ابن سینا

امتحانات خرداد ماه 1400

نام و نام خانوادگی:		نام پدر:	شماره دانش آموزی:
نام کلاس:		نام درس: شیمی دهم	نام دبیر:
تاریخ تصحیح:		نمره به حروف:	تاریخ تصحیح:
نام و نام خانوادگی مصحح اول:		نمره به عدد:	نام و نام خانوادگی مصحح دوم:
تاریخ تصحیح:		نمره به حروف:	تاریخ تصحیح:
بارم	« تولید، پشتیبانی‌ها، مانع‌زدایی‌ها »		
7	چه تعداد از عبارات داده شده برای تکمیل جمله زیر مناسب است ؟ گازها مایعات و جامدات	الف) یک مورد ب) دو مورد ج) سه مورد د) چهار مورد	1
8	مقدار 33/6 لیتر گاز متان در شرایط استاندارد (stp) (C=12 g/mol , H= 1 g/mol)	الف) 2/5 مول <input type="checkbox"/> ب) 2 مول <input type="checkbox"/> ج) 1/5 مول <input type="checkbox"/> د) 1 مول <input type="checkbox"/>	1
9	غلظت سدیم کلرید آب یک دریاچه برابر با 120 ppm است در 25 کیلوگرم از آب این دریاچه چند گرم سدیم کلرید موجود است؟	الف) یک گرم <input type="checkbox"/> ب) دو گرم <input type="checkbox"/> ج) سه گرم <input type="checkbox"/> د) چهار گرم <input type="checkbox"/>	1
10	کدام عدد اتمی مربوط به عنصری است که در آرایش الکترون نقطه ای آن تعداد الکترون جفت شده بیشتری وجود دارد ؟	الف) 15 <input type="checkbox"/> ب) 16 <input type="checkbox"/> ج) 14 <input type="checkbox"/> د) 17 <input type="checkbox"/>	1
11	شمار الکترون های نا پیوندی در کدام دو گونه شیمیایی برابر است؟	الف) مولکول اکسیژن (O ₂) ، کربن مونوکسید <input type="checkbox"/> ب) دی نیتروژن مونوکسید ، کربن دی سولفید <input type="checkbox"/> ج) گوگرد دی اکسید ، اکسیژن دی فلئورید <input type="checkbox"/> د) نیتروژن تری فلورید ، گوگرد تری اکسید <input type="checkbox"/>	1
12	چند لیتر از محلول 6 مولار از سولفوریک اسید (H ₂ SO ₄) را باید با ده لیتر محلول یک مولار سولفوریک اسید مخلوط کرد که پس از رقیق سازی تا حجم 20 لیتر به محلول 3 مولار سولفوریک اسید تبدیل شود؟	الف) 7/2 لیتر <input type="checkbox"/> ب) 8/3 لیتر <input type="checkbox"/> ج) 8/1 لیتر <input type="checkbox"/> د) 7/3 لیتر <input type="checkbox"/>	1

دبیرستان ماندگار ابن سینا

امتحانات خرداد ماه 1400

نام و نام خانوادگی:		نام پدر:	شماره دانش آموزی:
نام کلاس:		نام درس: شیمی دهم	نام دبیر:
نام و نام خانوادگی مصحح اول:		نمره به عدد:	نام و نام خانوادگی مصحح دوم:
تاریخ تصحیح:		نمره به حروف:	تاریخ تصحیح:
بارم	« تولید، پشتیبانی‌ها، مانع‌زدایی‌ها »		
1	<p>کدام واکنش به درستی موازنه نشده است؟</p> <p>الف) $N_3(g) + 3H_2(g) \longrightarrow 2NH_3(g)$</p> <p>ب) $N_2H_4(g) + H_2(g) \longrightarrow 2NH_3(g)$</p> <p>ج) $2Al(s) + 3CuSO_4(aq) \longrightarrow 3Cu(s) + Al_2(SO_4)_3(aq)$</p> <p>د) $C_6H_{12}O_6(aq) \longrightarrow 2C_2H_5OH(aq) + CO_2(g)$</p>		
1	<p>چند مورد از عبارت های زیر در مورد هیدروژن درست است ؟</p> <p>a- هر نمونه طبیعی آن مخلوطی از سه ایزوتوپ است .</p> <p>b- در میان 7 ایزوتوپ آن 4 مورد از آنها رادیو ایزوتوپ به شمار می آیند</p> <p>c- نیمه عمر ایزوتوپ های ساختگی هیدروژن از بقیه ایزوتوپ های ساختگی و طبیعی کمتر است</p> <p>d- در همه ایزوتوپ های آن شمار ذره های زیر اتمی باردار با هم برابر است .</p> <p>الف) یک مورد <input type="checkbox"/> ب) دو مورد <input type="checkbox"/> ج) سه مورد <input type="checkbox"/> د) چهار مورد <input type="checkbox"/></p>		
1	<p>با توجه به نمودار کدام گزینه درست است ؟</p>  <p>الف) افزایش دما باعث کاهش انحلال پذیری ماده B میشود <input type="checkbox"/></p> <p>ب) تغییرات دما بر انحلال پذیری ماده A بیشتر از انحلال پذیری ماده B تاثیر می گذارد <input type="checkbox"/></p> <p>ج) با کاهش دما انحلال پذیری ماده C کم میشود <input type="checkbox"/></p> <p>د) افزایش دما بر انحلال پذیری ماده A تاثیر ندارد. <input type="checkbox"/></p>		
1	<p>پیش بینی می کنید که بین ترکیبات رو به رو کدام یک نقطه جوش بیشتری داشته باشد ؟</p> <p>(HF , HCl , HBr , HI)</p> <p>الف) HF <input type="checkbox"/> ب) HCl <input type="checkbox"/> ج) HBr <input type="checkbox"/> د) HI <input type="checkbox"/></p>		
1	<p>کدام گزینه درست است ؟</p> <p>الف) آمونیوم فسفات $(NH_4)_2SO_4$ <input type="checkbox"/></p> <p>ب) منیزیم نترات $Mg(NO_3)_2$ <input type="checkbox"/></p> <p>ج) لیتیم سولفید Li_2SO_4 <input type="checkbox"/></p> <p>د) آمونیوم هیدروکسید $(NH_4)_2CO_3$ <input type="checkbox"/></p>		

دبیرستان ماندگار ابن سینا

امتحانات خرداد ماه 1400

نام و نام خانوادگی:		نام پدر:	شماره دانش آموزی:
نام کلاس:		نام درس: شیمی دهم	نام دبیر:
نام و نام خانوادگی مصحح اول:		نمره به عدد:	نام و نام خانوادگی مصحح دوم:
تاریخ تصحیح:		نمره به حروف:	تاریخ تصحیح:
بارم	« تولید، پشتیبانی‌ها، مانع‌زدایی‌ها »		
1	<p>علت واکنش پذیری بیشتر فلزات گروه اول جدول تناوبی نسبت به فلزات گروه دوم جدول تناوبی می باشد .</p> <p>الف) الکترونگاتیوی بیشتر آنها <input type="checkbox"/></p> <p>ب) تعداد لایه های الکترونی کمتر آن ها <input type="checkbox"/></p> <p>ج) وجود یک الکترون کمتر در آخرین لایه الکترونی <input type="checkbox"/></p> <p>د) تعداد الکترون ظرفیتی برابر در آن ها <input type="checkbox"/></p>		
1	<p>22/4 مول از یک مایع در شرایط استاندارد (STP) چه حجمی دارد ؟</p> <p>الف) 1 لیتر <input type="checkbox"/> ب) 501/76 لیتر <input type="checkbox"/> ج) با این داده ها قابل محاسبه نیست <input type="checkbox"/> د) 10 لیتر <input type="checkbox"/></p>		
1	<p>یکی از راههای جلوگیری از انتشار گاز کربن دی اکسید ، تبدیل آن به مواد معدنی است. برای این موضوع در نیروگاه ها و صنایع آن را با واکنش می دهند</p> <p>الف) منیزیم اکسید و کلسیم اکسید <input type="checkbox"/> ب) آهن اکسید <input type="checkbox"/> ج) اکسید نافلرات <input type="checkbox"/> د) گازهای نجیب <input type="checkbox"/></p>		
20	موفق باشید		

