

مرجع سوالات و محتوای آموزشی

ابتدایی-دوره متوسطه اول و دوم

زبان خارجه – فناوری اطلاعات



www.novinmad.ir

شماره صفحه:

نام درس: شیمی ۱
 رشته:
 پایه:
 نام و نام خانوادگی:
 کلاس:
 نام دبیر:
 ردیف:
 سوالات:
 بارم:
 ردیف:

با سمه تعالی

مدت امتحان: ۸۰ دقیقه
 تاریخ امتحان: ۹۷/۱۰/۲۴
 ساعت: ۱۳:۰۰
 شماره داوطلب:
 اداره کل آموزش و پرورش استان البرز
 مدیریت آموزش و پرورش ناحیه ۲ کرج
 سوالات دانش آموزان مدارس دوره دوم متوسطه
 دبیرستان بروزهندگان علم
 نوبت اول (دی ماه ۱۳۹۷)

۱- در یک واکنش هسته ای، $^{52} \text{Fe}$ گرم ماده به انرژی تبدیل شده است. به کمک رابطه ای اینشتین مقدار انرژی آزاد شده را بر حسب KJ به دست آورید. ($m = 3 \times 10^{-26} \text{ kg}$) (۱ نمره)

۲- درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید و دلیل نادرستی را توضیح دهید. (۰/۷۵ نمره)

الف) نماد شیمیایی آهن به صورت $^{56} \text{Fe}$ است. پس در هر اتم آهن ۲۶ پروتون و ۳۰ نوترون دارد.

ب) هر چه ایزوتوپی نایاب‌تر باشد، درصد فراوانی آن بیشتر است.

۳- بین عناصر زیر کدام یک از آنها ایزوتوپ یکدیگرند؟ چرا؟ (۱ نمره)

آ) عنصر A: ۲۲ پروتون و ۲۰ نوترون دارد.

ب) عنصر B: عدد اتمی و عدد جرمی آن به ترتیب ۲۰ و ۴۰ است.

پ) عنصر C: دارای ۲۰ الکترون و ۲۱ نوترون است.

ت) عنصر D: در هسته ای آن شمار پروتون و نوترون برابر و مساوی ۱۸ است.

۴- در ایزوتوپ عنصر E تعداد نوترون ها $1/2$ برابر تعداد پروتون ها می باشد. اگر عدد اتمی این عنصر برابر ۳۰ باشد، عدد جرمی این عنصر چند است؟ (۱ نمره)

۵- نئون دارای دو ایزوتوپ $^{20} \text{Ne}$ و $^{22} \text{Ne}$ است. اگر جرم میانگین اتمی این عنصر $20/2$ باشد، درصد فراوانی هر ایزوتوپ را محاسبه کنید. (۱ نمره)

۶- در قطعه ای الماس، $10^{20} \times 11 \times 3/10$ اتم کربن(C)، وجود دارد. جرم این قطعه چند گرم است؟ (جرم مولی کربن به تقریب ۱۲ گرم بر مول است) (۱/۲۵ نمره)

۷- طول موج را تعریف کنید. (۰/۵ نمره)

۸- تکه سنگی را آسیاب کرده و در شعله می اندازیم. اگر رنگ شعله به رنگ های سبز، سرخ و زرد بگراید چه عناصری در سنگ بوده است؟ توضیح دهید. (۰/۵ نمره)

۹- با استفاده از واژه های داخل پرانترز، جمله های زیر را کامل کنید. (۱ نمره)
 الف) الکترون ها در هر لایه، انرژی (معینی-نامشخصی) دارند و مقدار این انرژی با افزایش فاصله ای الکترون از هسته، (کاهش-فزونی) می یابد.

ب) در مدل اتمی (بور-کوانتمی)، هر لایه می تواند (یک یا تعداد بیش تری- فقط دو) الکترون را بپذیرد.

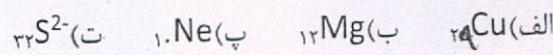
۱۰- بر انگیختگی اتمها و حالت پایه آنها را شرح دهید. (۱ نمره)

۱۱- برای هر یک از زیرلایه های زیر ۷ و ۱ را تعیین کنید. (۱ نمره)

۱۱(۱) ۴d_۱ ۶p_۱ ۴f_۱ ت

۱۲- تقطیر جز به جز را شرح دهید و سوختن کامل و ناقص را تعریف نمایید. (۱ نمره)

۱۳- آرایش الکترونی عناصر زیر را رسم نموده و در پایان دوره و گروه هر کدام را معین نمایید.(۲ نمره)



۱۴- جدول زیر را کامل کنید.(۲ نمره)

نام شیمیایی ترکیب یونی	نماد شیمیایی
پتاسیم یدید	
Li_2O	
آلومینیوم اکسید	
Mg_3P_2	

۱۵- آرایش الکترون نقطه ای را برای، هر یک از مولکول های زیر رسم کنید.(۱ نمره)



۱۶- لایه های هوایکره را نام ببرید.(۱ نمره)

۱۷- ۶۰ درجه سانتی گراد چند کلوین است؟ ۲۱۳ درجه کلوین چند درجه سانتی گراد است؟(۱ نمره)

۱۸- معادله ای زیر را موازن کنید.(۱ نمره)

