

راهنمای تصحیح درس : شیمی

نام واحد آموزشی: هنرستان شهادت

نوبت امتحان : دی ماه

نام دبیر / دبیران : امیرصادقی

رشته / رشته های: گرافیک-حسابداری-طراحی دوخت

سال تحصیلی: ۹۸-۹۷

ساعت نوبت امتحان: ۸:۳۰ صبح

تاریخ امتحان: ۱۳۹۷/۱۰/۱۷

تعداد برگ راهنمای تصحیح: ۱ برگ

بارم

۱- هر مورد ۰/۲۵ نمره

۱) (آ) الکترون ، پروتون ، نوترون (ب) آهن و کربن (پ) دما - دماسنج  
(ب) پروتون و نوترون پایستگی جرم (ماده)

۲/۵

۲- هر مورد ۰/۵ نمره

۲) (آ) غ- گروه (ب) غ- واکنش های هسته ای (پ) غ- سیلیسیم شبه فلز است  
(ت) غ- آب خالص رسانای خوبی نیست (ث) ص غ - معادله نوشتاری اطلاعات بیش تری می دهد  
(ج) غ - مخلوط یخ و محلول نشادر (مخلوط آب و آمونیم کلرید)

۳/۵

۳- هر مورد ۰/۲۵ نمره

۱

	p	n	e
$^{52}_{24}Cr$	۲۴	۲۸	۲۴
$^{35}_{17}Cl$	۱۷	۱۸	۱۷

۲

۴- (آ) هر مورد ۰/۲۵ نمره

(ب) هر مورد ۰/۲۵ نمره

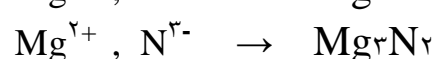
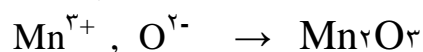
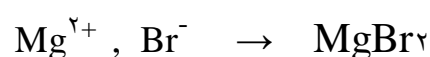
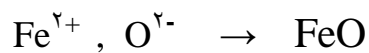
۵- (آ) هر مورد ۰/۵ نمره

۲

 $^{8}_{16}O$  ۲/۶ $^{11}_{23}Na$  ۲/۸/۱ $^{15}_{31}P$  ۲/۸/۵ $^{19}_{39}K$  ۲/۸/۸/۱

۲

(ب) هر مورد ۰/۵ نمره



بارم

۶- هر قسمت ۰/۵ نمره

آ) سلولز - پشم - پنبه - ابریشم - پلاستیک - تفلون

ب) از اشتراک الکترون بین اتم‌های نافلزی

پ) مقدار انرژی که از جسم گرم به جسم سرد منتقل می‌شود.

ت) جرم یک مول ماده

۲

۷- هر قسمت ۰/۲۵ نمره

۱

$C_6H_{12}O_6$	$N_2O_4$	$H_2SO_4$	$H_2O_2$	فرمول شیمیایی
$CH_2O$	$NO$	$H_2SO_4$	$HO$	فرمول تجربی

۸- هر قسمت ۰/۷۵ نمره

۱/۵

آ)  $(-12) + 273 = 261 \text{ K}$       ب)  $270 - 273 = -3 \text{ }^\circ\text{C}$

۱

۹- گاز هیدروژن + پتاسیم هیدروکسید  $\rightarrow$  آب + فلز پتاسیم

۰/۵

۱۰- واکنش a موازنه است، زیرا تعداد اتم‌های هیدروژن و نیتروژن در دو طرف معادله، مساوی است.

۱

