



تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۱۰/۲

ساعت برگزاری: ۸ صبح

مدت آزمون: ۸۰ دقیقه

تعداد صفحه: ۲ صفحه

امتحانات هماهنگ نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۲-۱۴۰۳

بارم	راهنمای تصحیح	ردیف
۳	<p>هر کدام ۰/۵ نمره</p> <p>الف) غ - دو عنصر (خود را بیازمایید ص ۳) ب) غ - ناپایدار (قسمت ج با هم بیندیشیم ص ۶) پ) ص (ص ۱۹) ج) غ - بی بو (پیوند با صنعت ص ۵۳)</p> <p>ت) ص (ص ۲۷) چ) ص (ص ۶۰)</p>	۱
۳,۵	<p>هر جای خالی ۰/۵ نمره</p> <p>الف) سحابی (ص ۴) ب) تکنسیم - عکس برداری پزشکی (ص ۷) پ) $\frac{1}{2000}$ amu (ص ۱۴) ج) بختار سدیم (کنار ص ۲۲)</p> <p>ت) بیشتر (ص ۲۰) چ) انرژی گرمایی (ص ۴۸)</p>	۲
۳	<p>هر تست ۰/۵ نمره</p> <p>الف) ب (کنار ص ۳۱) ب) ب (قسمت آ سوال ۲ ص ۳۷) پ) ت (ص ۴۰) ج) پ (پیوند ریاضی ص ۵۰)</p> <p>ت) ب (ص ۲۷) چ) الف (ص ۵۹)</p>	۳
۱	<p>هر مورد ۰/۲۵ نمره (شکل وسط صفحه ۱۲)</p> <p>- عدد اتمی - نام - نماد شیمیایی - جرم اتمی میانگین</p>	۴
۰,۵	<p>(ص ۳۱)</p> <p>${}_{22}\text{Ti} = 1s^2, 2s^2 2p^6, 3s^2 3p^6 3d^2, 4s^2$ (0.5)</p>	۵
۲	<p>هر مورد ۰/۵ نمره (باهم بیندیشیم ص ۳۹)</p> <p>الف) CaBr_2 ب) Na_3P پ) KI ت) Al_2S_3</p> <p>ادامه در صفحه دوم</p>	6

۱	الف) هر مورد ۰/۲۵ (باهم بیندیشیم ص ۵۲) نیتروژن - اکسیژن - آرگون ب) خیر (۰/۲۵)	7
۲	الف) اسیدی ب) بازی پ) اسیدی ت) بازی	۸
۱,۵	الف) (خود را بیازمایید ص ۱۹) ب) $0.07 \times \frac{1 \text{ mol}}{14 \text{ g}} = \frac{1}{200} \text{ یا } 0.005$ (۰/۲۵) ب) $4 \text{ mol لیتیم} \times \frac{7 \text{ g}}{1 \text{ mol}} = 28 \text{ g لیتیم}$ (۰/۲۵)	۹
۱	هر ضریب ۰/۲۵ (ص ۶۴) $1 \text{ CH}_4 (\text{g}) + 2 \text{ O}_2 (\text{g}) \longrightarrow 1 \text{ CO}_2 (\text{g}) + 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{g})$	۱۰
۱,۵	الف) فسفر تری کلرید ب) دی نیتروژن تری اکسید پ) سیلیسیم تترا برمید	11
۲۰	مجموع بارم	