

نام آزمون: همکام ۱	علوی به نام خداوند جان و خرد مؤسسه علمی آموزشی علوی	نام و نام خانوادگی:
زمان: ۷۵ دقیقه		درس / پایه: شیمی / یازدهم (ریاضی و تجربی)
تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۰۷/۲۹		نام طراح: خانم عامریان
پاسخنامه شیمی پایه یازدهم		ردیف
الف) نادرست (فصل ۱ – صفحه ۲۷ کتاب درسی) (آسان)		
ب) درست (فصل ۱ – صفحه ۷ کتاب درسی) (متوسط)		
پ) نادرست (فصل ۱ – صفحه ۱۳ کتاب درسی) (متوسط)	۱	
ت) درست (فصل ۱ – صفحه ۹ کتاب درسی) (آسان)		
ث) نادرست (فصل ۱ – صفحه ۲۳ کتاب درسی) (متوسط)		
(هر مورد ۰/۲۵ نمره)		
الف) گزینه «۲» – (فصل ۱ – صفحه ۱۵ کتاب درسی) (متوسط)		
ب) گزینه «۳» – (فصل ۱ – صفحه ۱۹ کتاب درسی) (آسان)		
پ) گزینه «۴» – (فصل ۱ – صفحه ۲۵ کتاب درسی) (آسان)	۲	
ت) گزینه «۲» – (فصل ۱ – صفحه ۱۶ کتاب درسی) (دشوار)		
(هر مورد ۰/۲۵ نمره)		
الف) نایابدار تو (فصل ۱ – صفحه ۲۱ کتاب درسی) (متوسط)		
ب) رفتار (فصل ۱ – صفحه ۶ کتاب درسی) (آسان)		
پ) بیشتر (فصل ۱ – صفحه ۱۴ کتاب درسی) (متوسط)	۳	
ت) فرآوری (فصل ۱ – صفحه ۳ کتاب درسی) (آسان)		
ث) Al و Si (فصل ۱ – صفحه ۱۳ کتاب درسی) (متوسط)		
(هر مورد ۰/۲۵ نمره)		
الف) چون طلا بسیار نرم و چکش خوار است و یا توضیح دهد که می‌توان چند گرم از آن را با چکش خواری به صفحه‌ای با مساحت چند متر مربع تبدیل کرد. (۰/۵ نمره) (فصل ۱ صفحه ۱۷ کتاب درسی) (آسان)		
ب) شاید واکنش‌دهنده ناخالص باشد یا واکنش به طور کامل انجام نشود یا هم‌زمان با آن واکنش‌های ناخواسته دیگری رخ دهد. (و یا پاسخ‌های قابل قبول دیگر) (یک مورد ۰/۵ نمره) (فصل ۱ – صفحه ۲۲ کتاب درسی) (آسان)	۴	
پ) زیرا آهنگ مصرف آن‌ها با آهنگ بازگشت آن‌ها به طبیعت یکسان نیست. (۰/۵ نمره) (فصل ۱ – صفحه ۲۷ کتاب درسی) (متوسط)		
الف)		
X : [Ar]۴s ^۲ (۰/۵ نمره)		
Y : [Ar]۳d ^۲ / ۴s ^۲ (۰/۵ نمره)		
(فصل ۱ صفحه ۱۶ کتاب درسی) (متوسط)		
ب) Y (۰/۲۵ نمره) (فصل ۱ صفحه ۱۵ کتاب درسی) (متوسط)		
پ) دوره ۴ (۰/۲۵ نمره) (فصل ۱ صفحه ۱۶ کتاب درسی) (آسان)		
الف) ساخت مواد (یا صنعت پتروشیمی) (۰/۵ نمره) (فصل ۱ صفحه ۳۰ کتاب درسی) (متوسط)		
ب) ۱- پتاسیم هیدروکسید ۲- رسوب سبز رنگ (۰/۵ نمره) (فصل ۱ - کاوش کنید - صفحه ۱۹ کتاب درسی) (متوسط)	۶	
B (۰/۲۵ نمره) زیرا در نافلزات با کاهش شعاع تمایل به جذب الکترون افزایش می‌یابد یعنی واکنش شیمیایی بیشتر خواهد شد.		
(۰/۵ نمره) (فصل ۱ صفحه ۱۳ کتاب درسی) (متوسط)	۷	
Fe ^{۳+} (۰/۲۵ نمره) زیرا در هر واکنش که به طور طبیعی انجام شود. فرآورده‌ها پایدارترند و در این واکنش نیز Fe ^{۳+} در فرآورده‌ها وجود دارد. (۰/۵ نمره) (فصل ۱ – صفحه ۲۱ کتاب درسی) (دشوار)	۸	

نام آزمون: همکام ۱	به نام خداوند جان و خرد علوی مؤسسه علمی آموزشی علوی	نام و نام خانوادگی:
زمان: ۷۵ دقیقه		درس / پایه: شیمی / یازدهم (ریاضی و تجربی)
تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۳/۰۷/۲۹		نام طراح: خانم عامریان
پاسخنامه شیمی پایه یازدهم		ردیف
الف) ظرف A (۲۵٪ نمره) زیرا واکنش پذیری Fe بیشتر از Cu می‌باشد پس می‌تواند به جای Cu وارد محلول شود. (۵٪ نمره) ب) با تغییر رنگ محلول A (۲۵٪ نمره) (فصل ۱ - کاوشن کنید - صفحه ۲۰ کتاب درسی) (دشوار)	۹	
الف) به دلیل خروج گاز اکسیژن از ظرف (۵٪ نمره) (فصل ۱ - صفحه ۲۳ کتاب درسی) (دشوار) $\text{خالص (۲۵٪ نمره)} = \frac{\text{۱mol O}_2}{\text{۳۲g O}_2} \times \frac{\text{۲mol NaNO}_3}{\text{۱mol O}_2} \times \frac{\text{۸۵g}}{\text{۱mol NaNO}_3} = \text{۱۷g NaNO}_3$ $\text{مقدار خالص} = \frac{\text{۱۷}}{\text{۲۵}} \times \text{درصد خلوص} \Rightarrow \text{درصد خلوص} = \frac{\text{۱۰۰}}{\text{۶۸}} \times \text{مقدار خالص}$ توجه: اگر مسائل به صورت کسرهای متوالی نوشته شد و درصد خلوص و بازده نیز در کسرها آمده است نمره داده شود. به روش جز کسرهای متوالی نمره داده نشود. (نوشتمن فرمول یا جایگذاری = ۲۵٪ نمره) (فصل ۱ - صفحه ۲۳ کتاب درسی) (دشوار)	۱۰	
الف) $\text{خالص (۲۵٪ نمره)} = \frac{\text{مقدار خالص}}{\text{مقدار ناخالص}} \times 100 \Rightarrow \text{۸۰} = \frac{x}{\frac{۴۰۰}{۳۲۰}} \times 100 \Rightarrow x = ۳۲۰\text{g}$ $\text{نظری} = \frac{\text{۱mol}}{\text{۸۰g SO}_4} \times \frac{\text{۱mol O}_2}{\text{۳۲g O}_2} \times \frac{\text{۲۵L}}{\text{۱mol SO}_4} \times \frac{\text{۱۰۰۰ml}}{\text{۱L}} = \text{۵۰۰۰ml}$ $\text{بازدهی} = \frac{x}{\text{نظری}} \times 100 \Rightarrow \text{۵۰} = \frac{x}{\text{۵۰۰۰}} \times 100 \Rightarrow x = ۲۵۰۰\text{ml}$ توجه: اگر مسائل به صورت کسرهای متوالی نوشته شد و درصد خلوص و بازده نیز در کسرها آمده است نمره داده شود. به روش جز کسرهای متوالی نمره داده نشود. (فصل ۱ - صفحه ۲۲ کتاب درسی) (متوسط)	۱۱	
الف) ترمیت (۲۵٪ نمره) ب) جوشکاری خطوط راه آهن یا در صنعت جوشکاری (۲۵٪ نمره) پ) مذاب یا (L) (۲۵٪ نمره) ت) $\text{Al} > \text{Fe}$ (۲۵٪ نمره) زیرا توانسته به جای Fe وارد ترکیب شود. (۵٪ نمره) (فصل ۱ - صفحه ۲۴ کتاب درسی) (متوسط)	۱۲	