



مجمع فرهنگی آموزشی پژوهشی و پژوهشی خبگان
نخبگان سخت کوشانند

« بی نام تو نامه کی کنم باز »

مجمع فرهنگی آموزشی و پژوهشی خبگان
علامه طباطبائی

« دانش آموز عزیز لطفاً با خط خوانا و بدون قلم خوردگی در همین برگه پاسخ دهید »

ریاضی فیزیک و تجربی

آزمون هفته سوم
پنجشنبه ۸۸/۷/۲۳

درس: شیمی ۳

زمان: ۲۰ دقیقه

صفحه ۵

نام و نام خانوادگی:

نام دبیر:

نام واحد:

نمره:

کلاس:

بارم

۱- هریک از مفاهیم زیر را تعریف کنید.

آ) قانون آووگادرو

ب) غلظت مولی

۲- برای تهیه ۲۵۰ میلی لیتر محلول دسی مولار (۰/۱M) سولفوریک اسید چند میلی لیتر محلول مولار آنرا با چند میلی لیتر آب مقطر باید به حجم برسانیم؟



نخبگان سخت‌کوشانند

« بی نام تو نامه کی کنم باز »

مجمع فرهنگی آموزشی و پژوهشی نخبگان
علامه طباطبائی

« دانش آموز عزیز لطفاً با خط خوانا و بدون قلم خوردگی در همین برگه پاسخ دهید »

سوم ریاضی فیزیک و تجربی

آزمون هفته سوم
پنجشنبه ۸۸/۷/۲۳

درس: شیمی ۳

زمان: ۲۰ دقیقه

صفحه ۶

بارم

کلاس:

نمره:

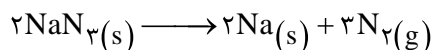
نام واحد:

نام دبیر:

نام و نام خانوادگی:

۱/۵

۳- گاز پرکننده کیسه‌ی هوا نیتروژن است که طبق واکنش زیر تولید می‌شود:

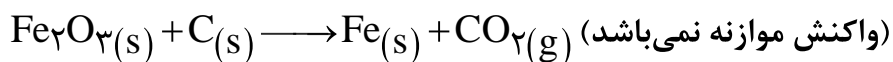


با فرض به این که برای پر کردن کیسه‌ی هوا به ۸۰ لیتر گاز N_2 نیاز داشته باشیم، برای این منظور چند گرم از ماده‌ی اولیه (NaN_3) نیاز داریم؟ (چگالی گاز N_2 در شرایط دمایی واکنش ۰/۹۱۶ گرم بر لیتر است)
(جرم اتمی‌های مورد نیاز: $\text{N} = ۱۴, \text{Na} = ۲۳$)

۱/۵

۴- از واکنش زیر برای استخراج آهن از سنگ معدن آن استفاده می‌شود. اگر روزانه ۸۰۰ تن Fe_2O_3 مصرف شود و درصد خلوص این ماده ۴۰٪ باشد، روزانه چند تن آهن خالص بدست می‌آید؟

(جرم اتمی‌های مورد نیاز: $\text{Fe} = ۵۶, \text{C} = ۱۲, \text{O} = ۱۶$)



This document was created with Win2PDF available at <http://www.daneprairie.com>.
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.