





مرکز سنجش آموزش مدارس برتر

باسمه تعالی

## آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره دوم متوسطه)

مدت آزمون: ۷۵ دقیقه

تاریخ آزمون: ۱۳۹۹/۱/۲۴

صفحه ۲ از ۲



مجموعه مدارس سلام

نام و نام خانوادگی:

مدرسه:

نام درس: شیمی

کلاس:

پایه: دهم

بارم	سؤال	ردیف
۱/۵	<p>مطابق واکنش‌های داده شده زیر:</p> $\begin{cases} 2S(s) + 3O_2(g) \longrightarrow 2SO_2(g) \\ SO_2(g) + H_2O(l) \longrightarrow H_2SO_4(aq) \end{cases}$ <p>الف) از واکنش ۹۶ گرم گوگرد چند گرم سولفوریک اسید (<math>H_2SO_4</math>) تولید می‌شود؟ ب) برای تولید ۴۹۰ گرم سولفوریک اسید (<math>H_2SO_4</math>) به چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط STP نیاز است؟ (<math>S = 32</math>, <math>H_2SO_4 = 98 \text{ g.mol}^{-1}</math>)</p>	۶
۱	<p>۲۰۰ گرم از یک محلول ۱۸ درصد جرمی کلسیم کلرید موجود است. غلظت کلسیم کلرید را در این محلول برحسب ppm محاسبه کنید.</p>	۷
۱۰	جمع بارم	