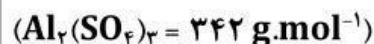


با کلیک روی فلش زیر هر سوال، پاسخ خود را انتخاب کنید.

۴۶۰ گرم سدیم هیدروکسید ناخالص طبق معادله زیر می تواند ۴۹۰ گرم سولفوریک اسید را به طور کامل خنثی کند.
درصد خلوص سدیم هیدروکسید را حساب کنید.



در صورتی که بازده واکنش زیر برابر ۷۵ درصد باشد، برای تهیه ۲/۵۲ لیتر گاز گوگرد تری اکسید در STP به چند گرم آلومینیم سولفات نیاز است؟



با توجه به واکنش زیر محاسبه کنید چند گرم کلسیم هیدرید (CaH_2) با درصد خلوص ۷۳٪ برای تهیه ۲/۵۷ لیتر گاز هیدروژن در STP، لازم است؟



اگر بازده درصدی واکنش زیر ۲۵٪ باشد، حجم گاز هیدروژن لازم برای تولید ۰/۵ کیلوگرم آمونیاک را در شرایط استاندارد، بر حسب لیتر محاسبه کنید. ($\text{NH}_3 = 17 \text{ g.mol}^{-1}$)

