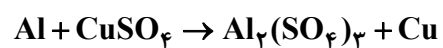


۳. در واکنش ترمیت برای تولید ۲۷۹ گرم آهن چند گرم آلومینیم با خلوص ۸۰ درصد لازم است؟ ( $Al = ۲۷, Fe = ۵۶$ )

۴. از واکنش ۸/۱ گرم فلز آلومینیم با خلوص ۹۰ درصد با محلول مس II سولفات چند گرم فلز مس آزاد می‌شود؟

( $Al = ۲۷, Cu = ۶۴, S = ۳۲, O = ۱۶$ )



۵. از واکنش ۰/۸۴ گرم کلسیم هیدرید با آب ۹۰۰mL گاز هیدروژن آزاد شده است درصد خلوص کلسیم هیدرید چند است



۶. در واکنش زیر اگر ۳/۹۵ گرم  $\text{KMnO}_4$  با محلول هیدرویدیک اسید واکنش دهد و ۱۲/۷ گرم مولکول ۲ اتمی تشکیل شود

