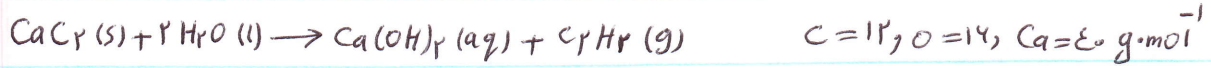
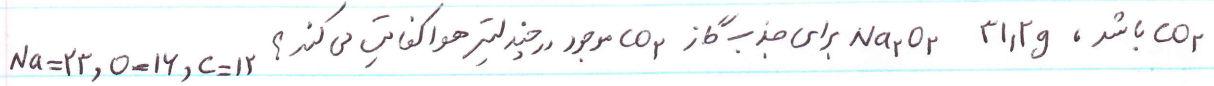


۱- مخلوطی به جرم ۵ گرم از CaO و CaC_2 در آب انداخته شده است. اگر حجم گاز CO_2 آذری شده در شرایط STP برابر $1.05L$ باشد، درصد جرم CaO در این مخلوط را محاسبه کنید.

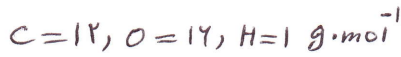


۲- براس واکنش $2Na_2O_2(s) + 2CO_2(g) \rightarrow 2Na_2CO_3(s) + O_2(g)$ اگر هر لیتر هوا دارای $0.08g$ CO_2 باشد، $21.2g$ Na_2O_2 برای جذب گاز CO_2 موجود در چند لیتر هوا کفایت می کند؟



۳- برای سوختن کامل یک مول از C_4H_9OH چند لیتر هوا لازم است؟ 20% از حجم هوا را اکسیژن تشکیل می دهد و حجم مول گازها در شرایط استاندارد $22.4L$ است.

۴- از سوختن کامل 2.5 مول از یک ترکیب با فرمول عمومی C_nH_{2n-2} ، $13.5g$ آب و مقداری CO_2 بدست می آید. جرم مول این ترکیب کدام است؟



۵- اگر مخلوطی از گازهای H_2 و CH_4 در شرایط STP بطور کامل بسوزند مقدار $5.2L$ گاز CO_2 در شرایط STP و $11.25g$ آب تولید کنند، چند درصد جرمی این مخلوط را گاز متان تشکیل می دهد؟



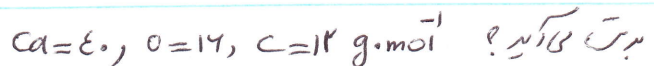
۶- یک کیسه هوا را خودرو، از $13g$ NaN_3 استفاده شده است. اگر پس از انفجار تمامی رزون کیسه هوا

به $127^\circ C$ برسد، حجم گاز رزون کیسه هوا در این لحظه به تقریب چند لیتر خواهد بود؟ (فشار گاز رزون



۷- در واکنش $Ca(CN)_2(s) + H_2O(l) \rightarrow CaCO_3(s) + NH_3(g)$ مجموع فرمول استوکیومتری مواردی

از موازنه معادله کدام است؟ و اگر از مول $Ca(CN)_2$ در این واکنش شرکت کند، چند گرم $CaCO_3$



بزرگترین شماره از سوالات کنکور سراسری، تپه: دستم طالبی