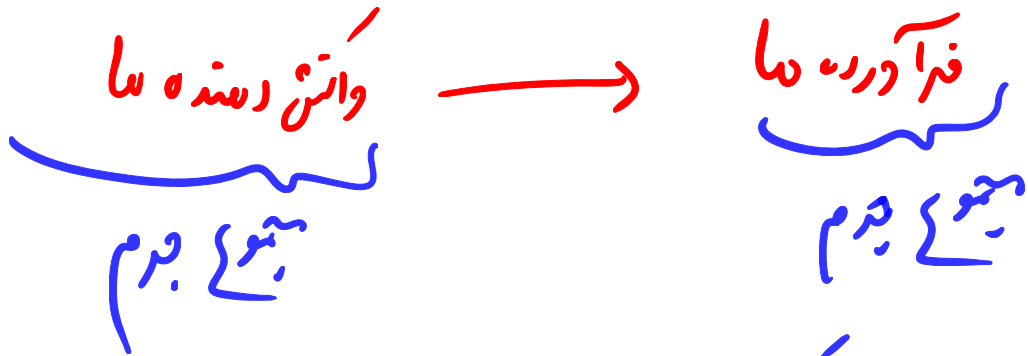


موازنه کربان :

قانون بقای جرم (پایستگی جرم) : در یک واکنش شیمیایی
مجموع جرم واکنش دهنده ها برابر با مجموع جرم فرآورده ها باشد.

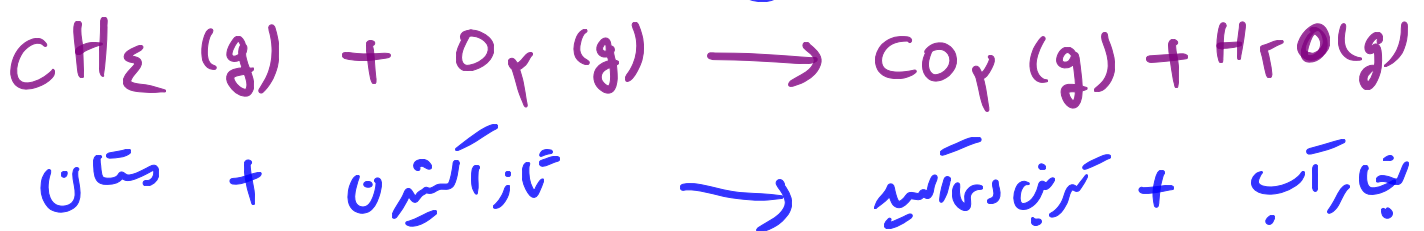


موازنه کردن : در یک واکنش شیمیایی ، تعداد اتم های هر عنصر در
سمت چپ (واکنش دهنده ها) با تعداد اتم های همان عنصر در سمت
راست و فرآورده ها برابر باشد.

با قرار دادن ضرایب استوکیومتری درست واکنش دهنده ها

و فرآورده ها ، تعداد اتم های هر عنصر را برابر می کنیم .

مثال : واکنش سوختن متان :



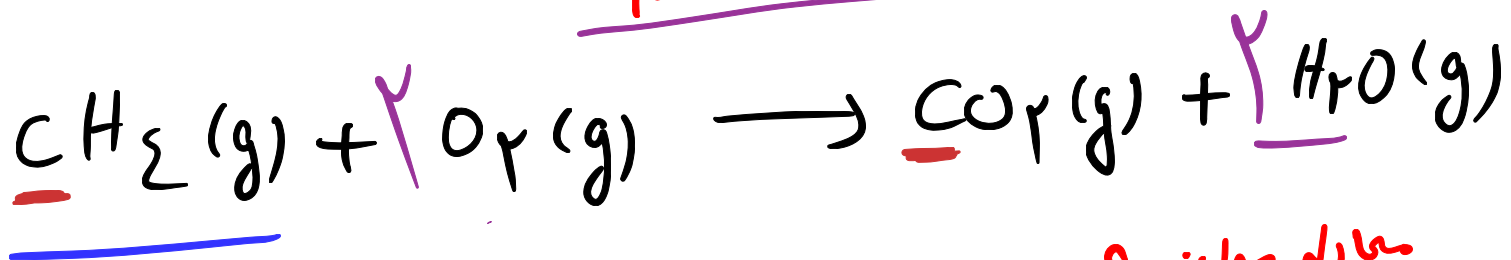


مراحل موازنه کردن : (روش وارسی)

۱- ترکیبی را که بیشترین تعداد اتم دارد را انتخاب می‌کنیم

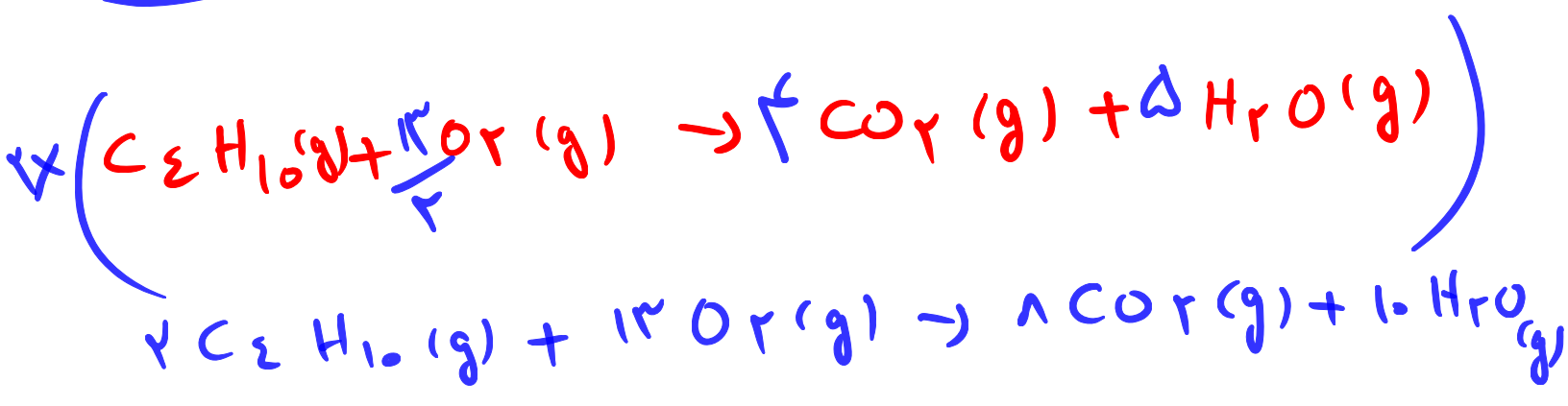
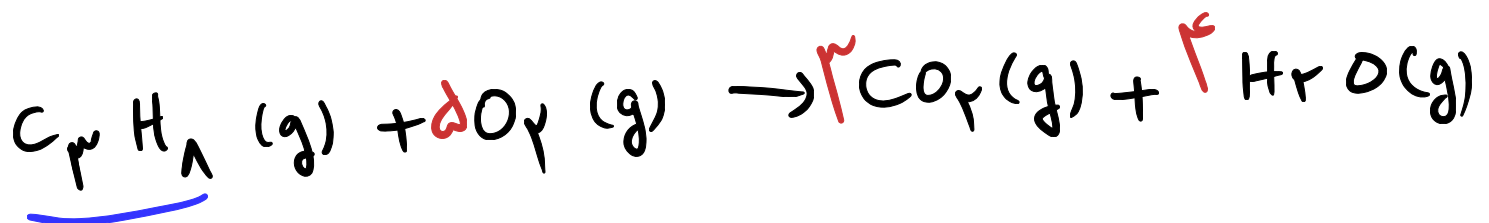
۲- ابتدا ① فلز ② پس نافلز ③ اکسید هیدروژن

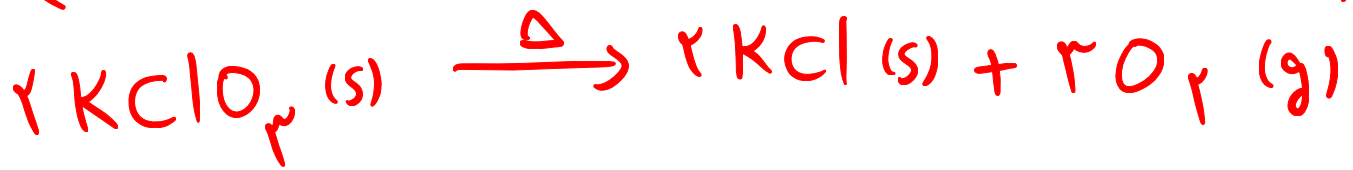
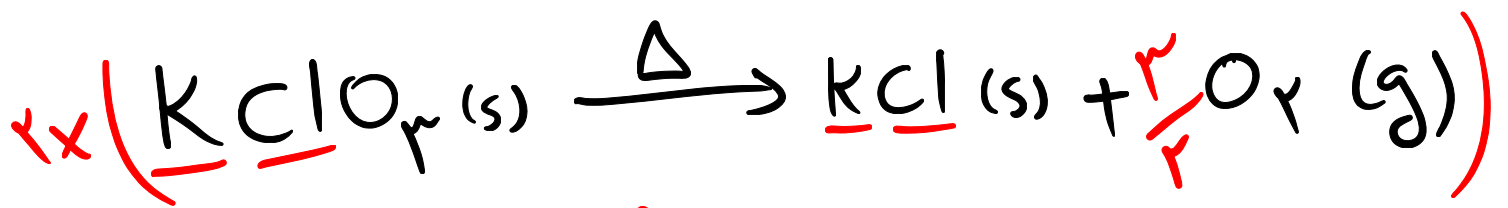
۳- ضریب را در آخر موازنه می‌کنیم.



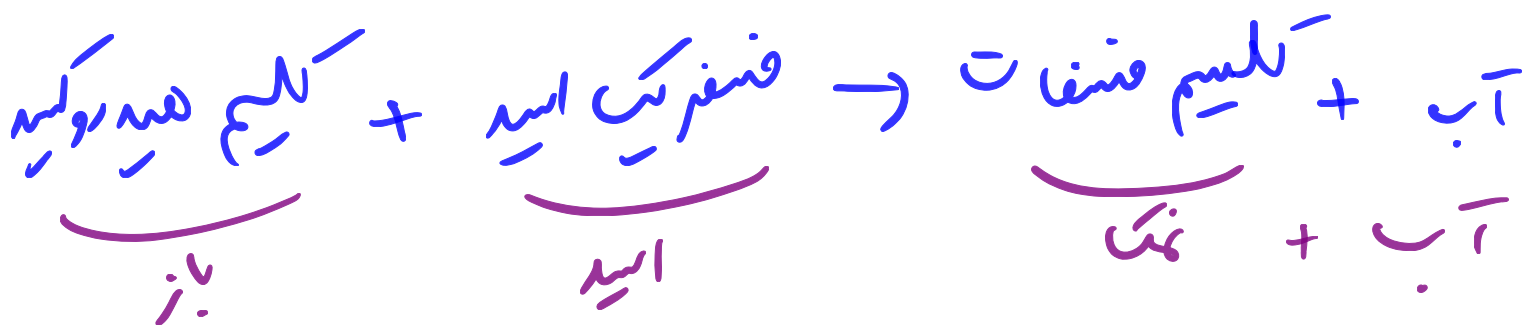
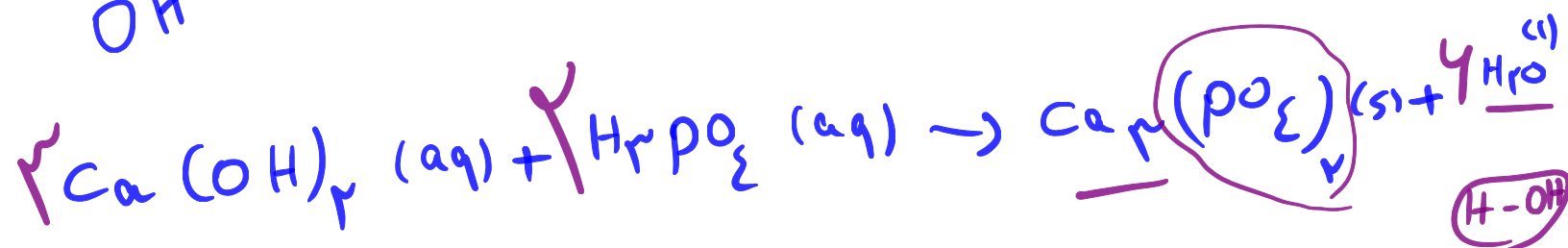
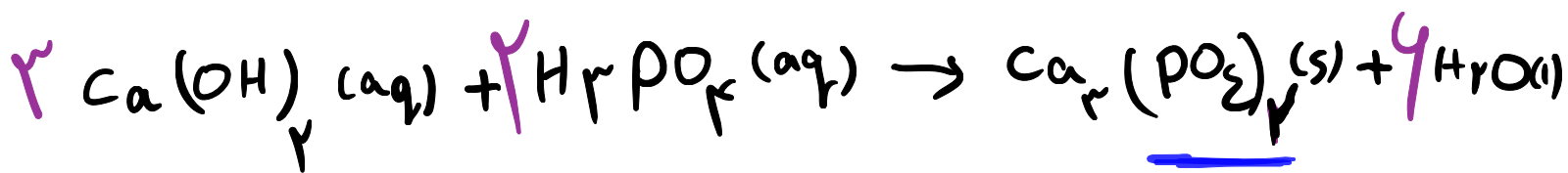
معادله موازنه شد

تعداد اتم‌های هر عنصر در طرف چپ و طرف راست یک‌بار شدند.





$\xrightarrow{\Delta}$ دانه در اثر حرارت انجام می‌دهد



همیشه از واکنش اسید و باز، نمک و آب ایجاد می‌شود

