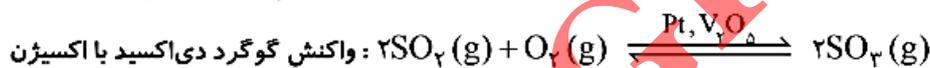
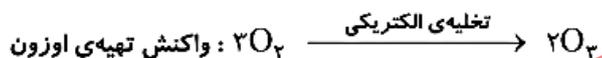
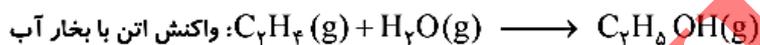
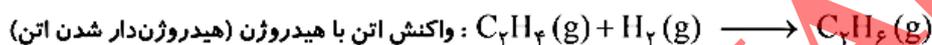
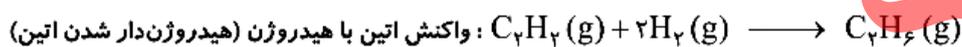
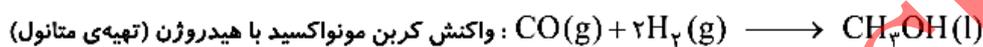
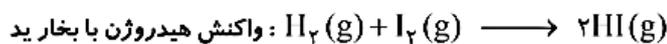
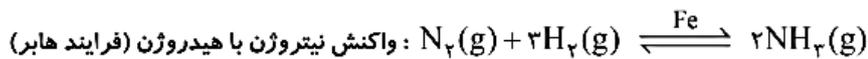
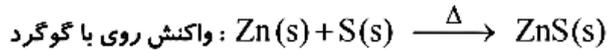
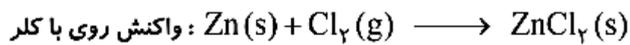
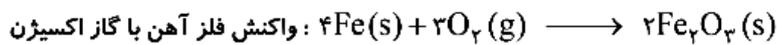
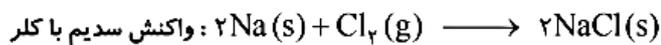
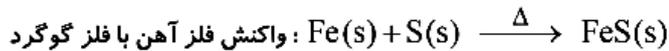


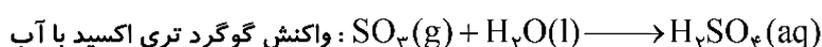
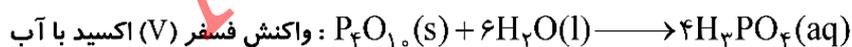
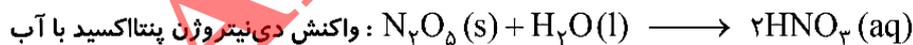
ترکیب:



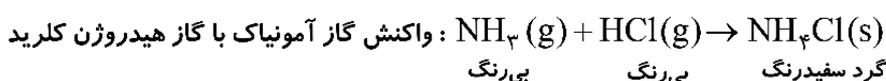
هیدروکسید فلز → آب + اکسید فلز

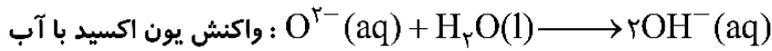


اسید اکسیژن دار → آب + اکسید نافلز

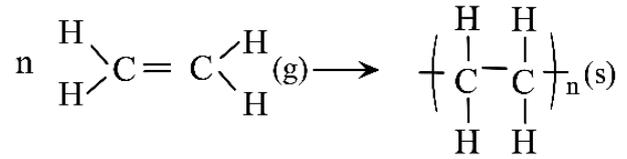


نمک آمونیوم → آمونیاک + اسید

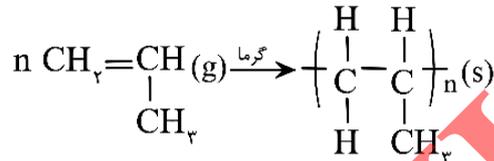




واکنش پلیمر شدن اتن (تهیه ی پلی اتن):



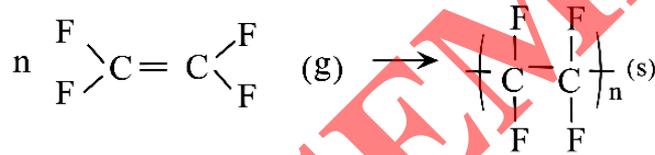
واکنش پلیمر شدن پروپن:



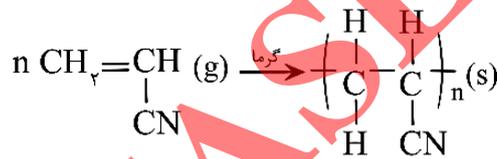
پروپن (مونومر)

پلی پروپن (پلیمر)

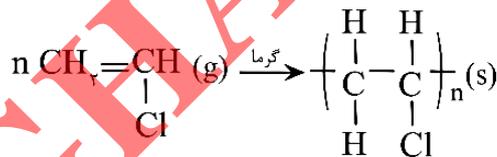
واکنش پلیمر شدن تترافلوئورو اتن:



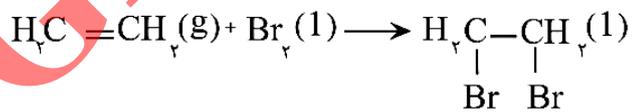
واکنش پلیمر شدن سیانواتن:



واکنش پلیمر شدن وینیل کلرید یا کلرو اتن:

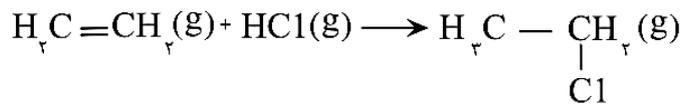


واکنش گاز اتن با برم مایع:



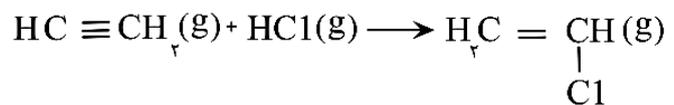
۱، ۲-دی برمواتان

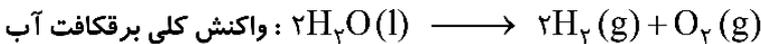
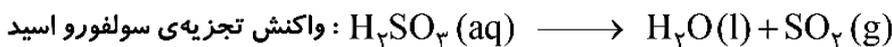
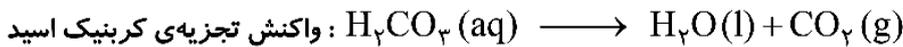
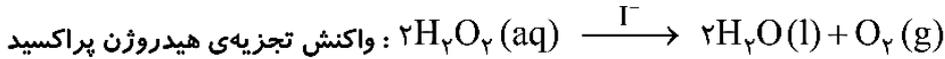
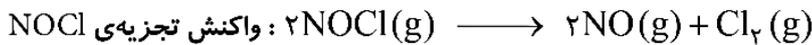
واکنش گاز اتن با گاز هیدروژن کلرید:



کلرواتان

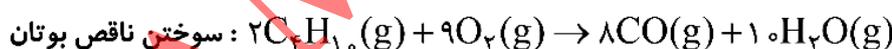
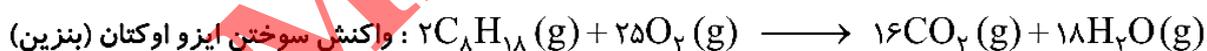
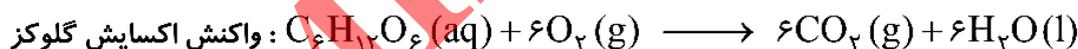
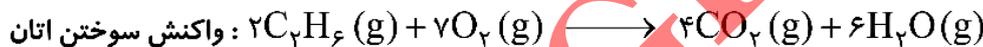
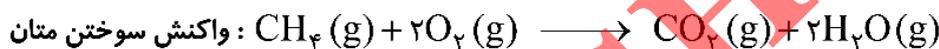
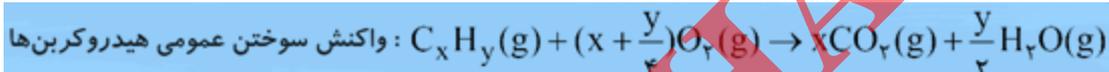
واکنش گاز اتین با گاز هیدروژن کلرید:



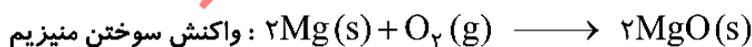


سوختن:

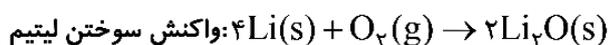
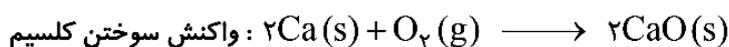
سوختن ترکیبات آلی:



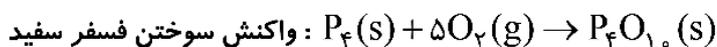
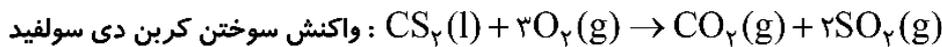
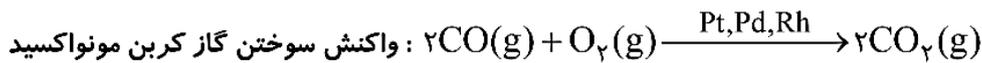
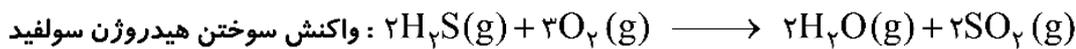
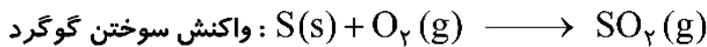
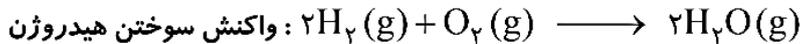
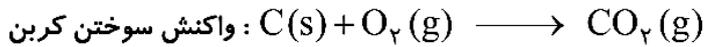
سوختن فلزات قلیایه و قلیای خاکی به جز بریلیم (Be):



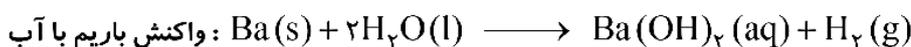
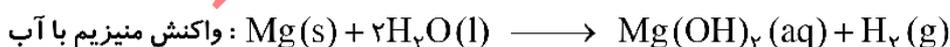
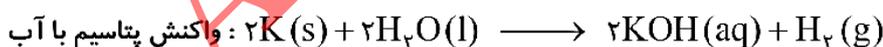
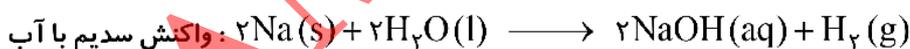
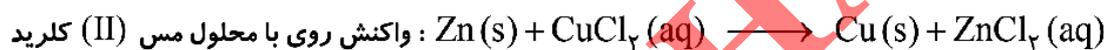
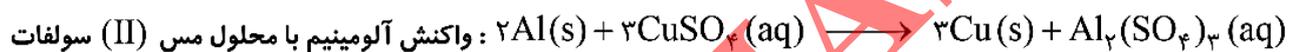
سفیدرنگ



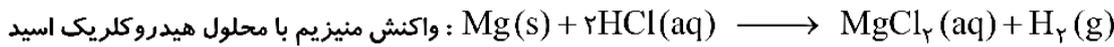
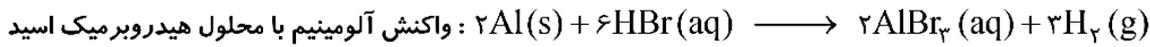
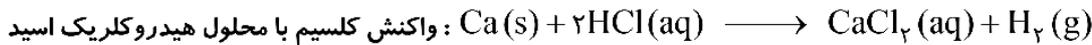
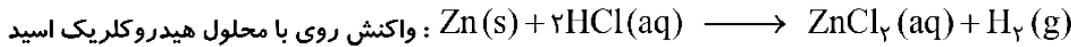
سوختن برخی نافلزها:



جابه جای یگانه

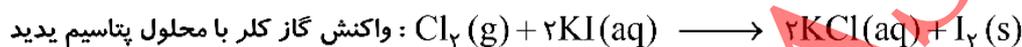
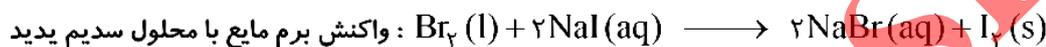
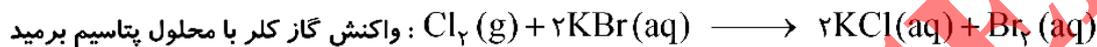


$H_2 + \text{نمک فلز} \longrightarrow \text{اسید} + \text{فلز}$

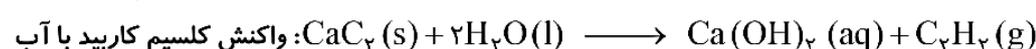
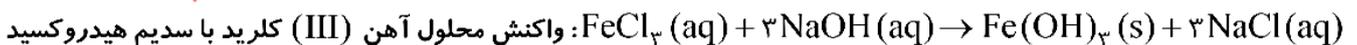
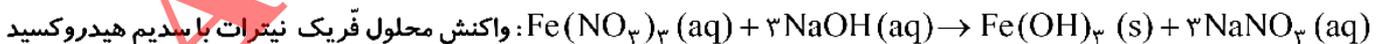
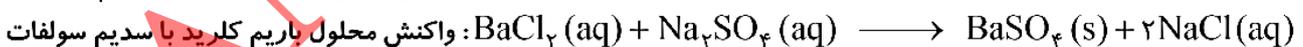
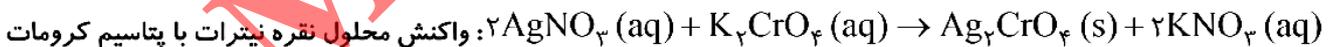
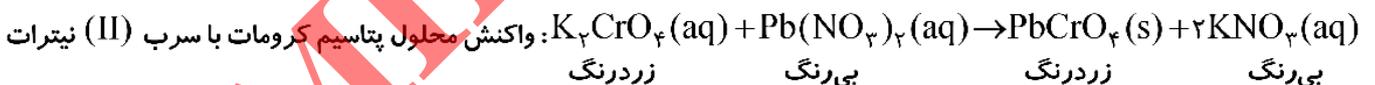
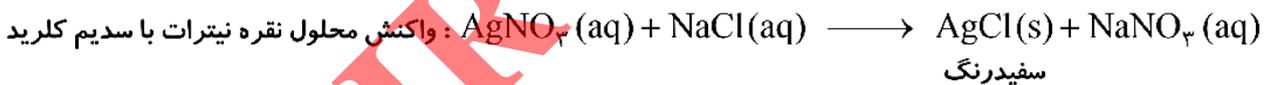


$\text{هالوژن غیر فعال تر} + \text{نمک هالوژن فعال تر} \longrightarrow \text{نمک هالوژن غیر فعال تر} + \text{هالوژن فعال تر}$

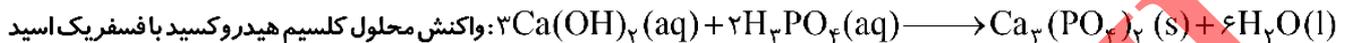
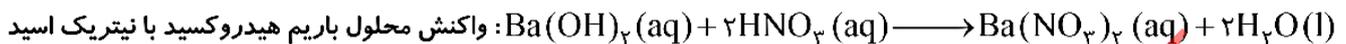
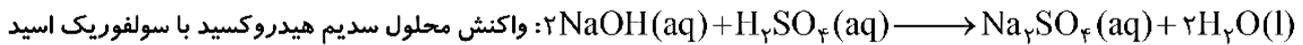
فعالیت هالوژن ها: $F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$



جابه جایی دوگانه



آب + نمک → اسید + باز



سدیم هیدروکسید با بنزویک اسید:



بنزویک اسید

سدیم بنزوات

واکنش های که جزو هیچکدام از دسته بندی های بالا نیستند:

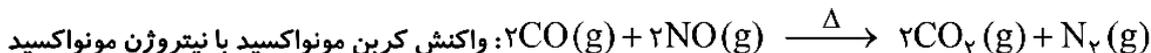
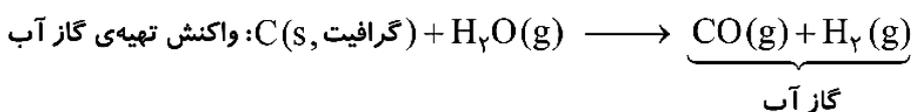
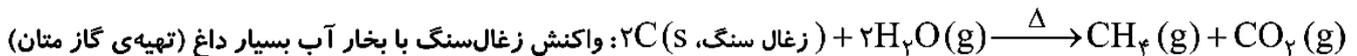
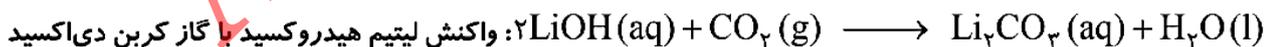
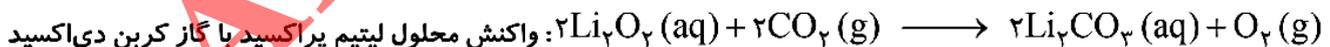
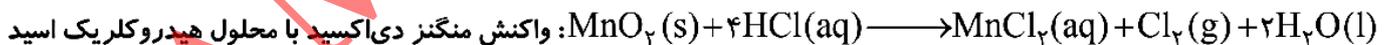
آب + استر ⇌ کربوکسیلیک اسید + الکل



واکنش سالیسیلیک اسید با متانول (تهیه ی متیل سالیسیلات):



سالیسیلیک اسید متانول متیل سالیسیلات آب

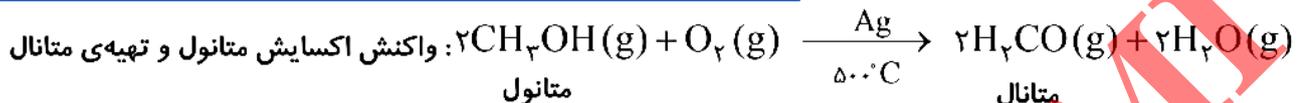


الکل + صابون → باز + استر (چربی و روغن یا تری گلیسرید)

آلدهید → اکسایش الکل نوع اول

کتون → اکسایش الکل نوع دوم

(واکنش انجام نمی شود) X → اکسایش الکل نوع سوم

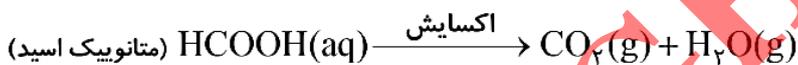


واکنش اکسایش متانال و تهیهی متانوئیک اسید : $\text{H}_2\text{CO}(\text{aq}) + \text{Ag}_2\text{O}(\text{s}) \rightarrow \text{HCOOH}(\text{aq}) + 2\text{Ag}(\text{s})$
(واکنش تشکیل آینهی نقره‌ای ضمن اکسایش متانال)

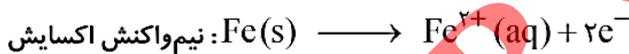
کربوکسیلیک اسید → اکسایش آلدهید

(واکنش انجام نمی شود) X → اکسایش کتون

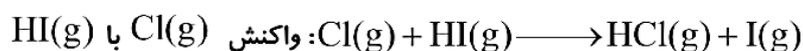
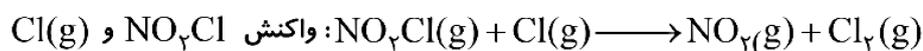
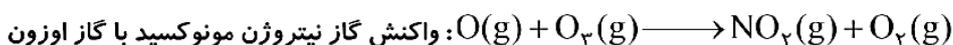
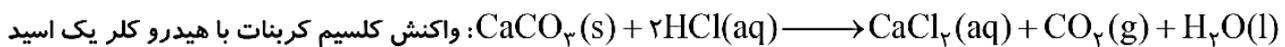
(واکنش انجام نمی شود) X → اکسایش کربوکسیلیک اسید (به جز متانوئیک اسید)



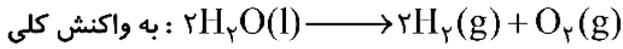
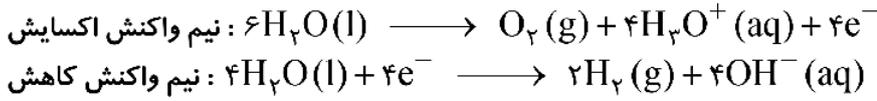
واکنش های زنگ زدن آهن:



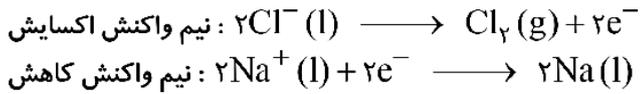
واکنش کله تهیه آلومینیوم به روش هال:



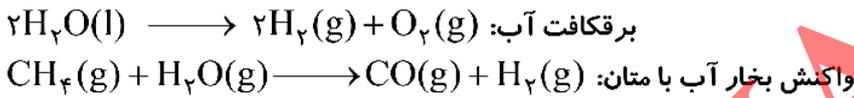
فرآیند برقکافت آب:



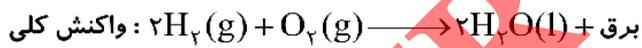
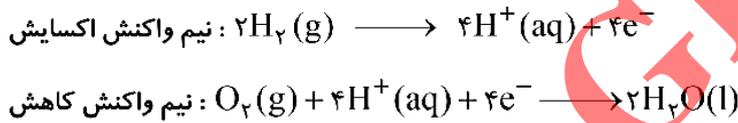
برقکافت سدیم کلرید مذاب در سلول دانتر:



تامین هیدروژن مورد نیاز در سلول سوخته:



واکنش های رخ داده در سلول سوخته:



اگر به جای هیدروژن، متان را به سلول سوخته تزریق کنیم واکنش های زیر رخ می دهد:

