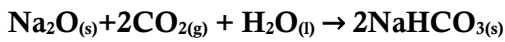
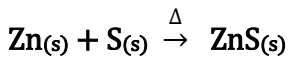


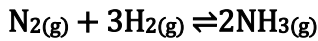
ترکیب



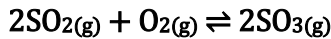
آخرین واکنش در کیسه هوا



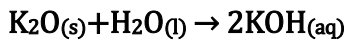
واکنش روی با گوگرد و تولید روی سولفید



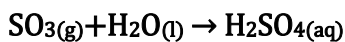
فرآیند هابر



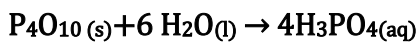
واکنش گوگرد دی اکسید



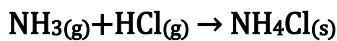
هیدروکسید فلز → آب + اکسید فلز



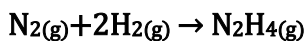
اسید → آب + اکسید نا فلز



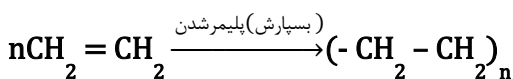
واکنش تترا فسفر دکا اکسید با آب



واکنش آمونیاک با گاز هیدروژن کلرید و تولید آمونیوم کلرید یا نشادر

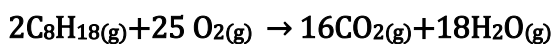


تهیه هیدرازین

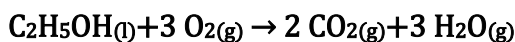


واکنش پلیمر شدن اتن (تهیه پلی تن)

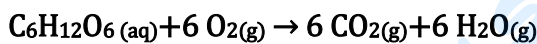
سوختن



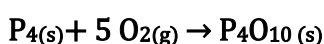
سوختن ایزواکتان (بنزین)



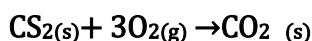
سوختن اتانول



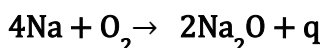
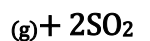
سوختن گلوکز در بدن (اکسایش گلوکز)



سوختن فسفر سفید



سوختن سولفید عناصر، اکسید عنصر و SO₂ تولید می کند

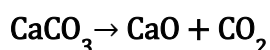


سوختن فلزات قلیایی و قلیایی خاکی به جز برلییم

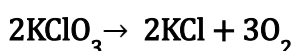
تجزیه



کربنات هیدروژن فلز



کربنات فلز

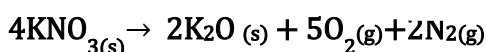


کلرات فلز

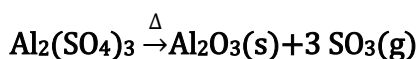


پایین 500 درجه

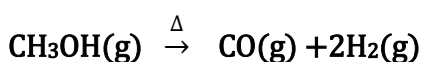
نیترات فلز



بالای 500 درجه



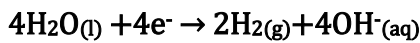
سولفات فلز



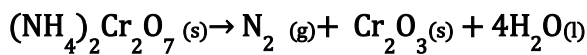
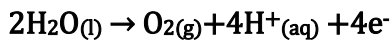
تجزیه متانول (متیل الکل)



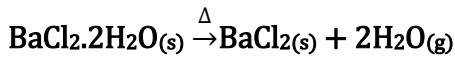
تجزیه جیوه اکسید



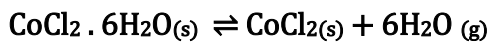
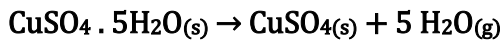
برقکافت



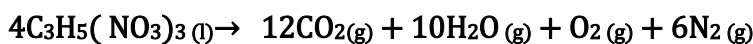
کوه آتشفشان (تجزیه آمونیوم دی کرومات)



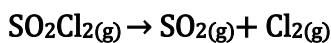
از دست دادن آب تبلور



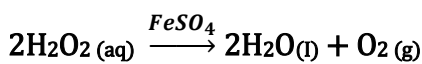
تجزیه سدیم آزید



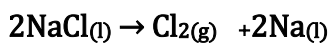
تجزیه نیتروگلیسرین



تجزیه سولفوریل کلراید

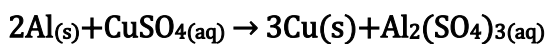


تجزیه آب اکسیژنه

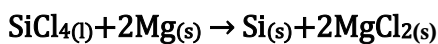


برقکافت سدیم کلرید مذاب

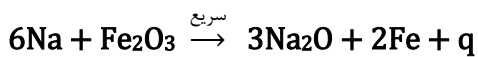
جا به جایی یگانه



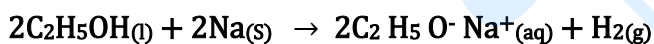
واکنش آلومینیوم با آهن(III) اکسید



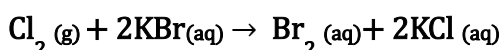
طرز تهیه سیلیسیم



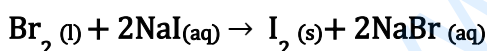
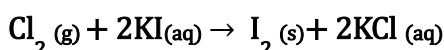
واکنش سدیم با آهن(III) اکسید در کیسه هوا



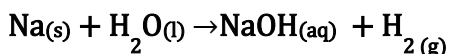
واکنش سدیم با اتانول



هالوژن بالاتر با نمک هالوژن پایین تر واکنش می دهد

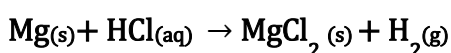
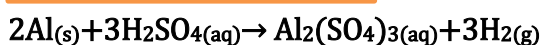


هیدروکسید فلز + H₂O → فلز های قلیایی و قلیایی خاکی به جز برلیوم

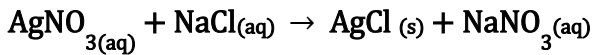


H₂(g) + نمک فلز → فلز + اسید

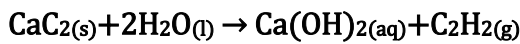
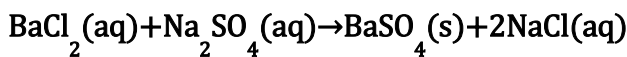
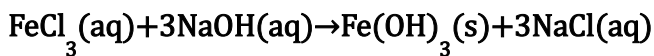
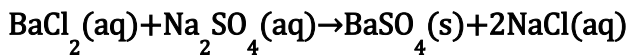
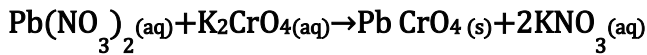
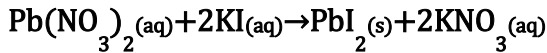
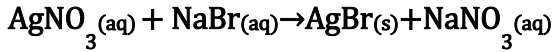
عناصری که از هیدروژن کاهنده تر هستند با اسید واکنش داده گاز هیدروژن تولید می کنند.



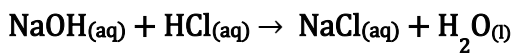
جا به جایی دوگانه



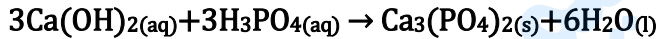
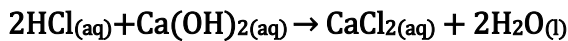
واکنش های رسوبی



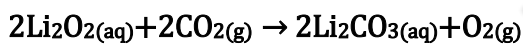
واکنش کلسیم کاربید با آب و تولید گاز اتین (استیلن)



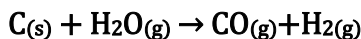
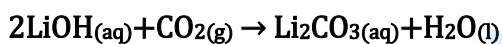
واکنش های خنثی



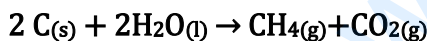
❖ سایر واکنش ها



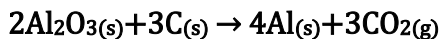
واکنش تولید آب و اکسیژن در فضا پیما



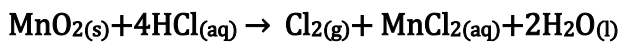
واکنش تهیه گاز آب (در دمای بالا اتفاق می افتد)



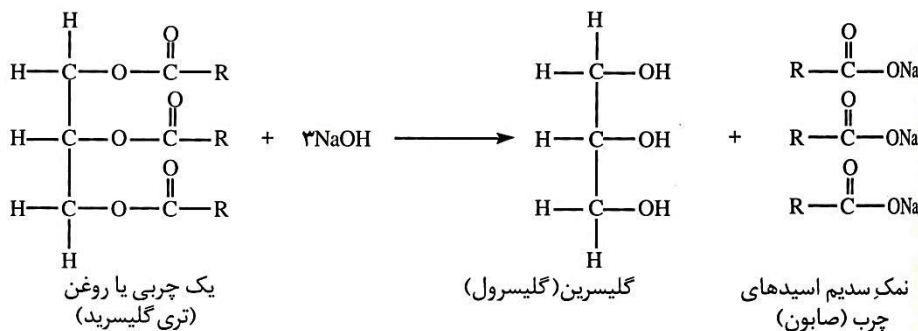
تهیه گاز متان (در دمای پایین اتفاق می افتد)



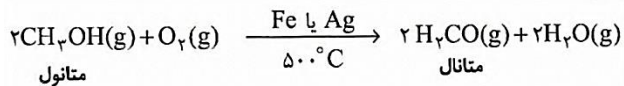
فرآیند هال (تولید آلومینیوم)



تهیه گاز کلر در آزمایشگاه



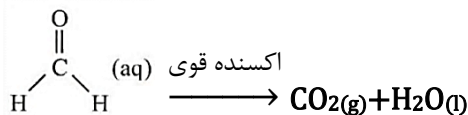
✓ صابونی شدن



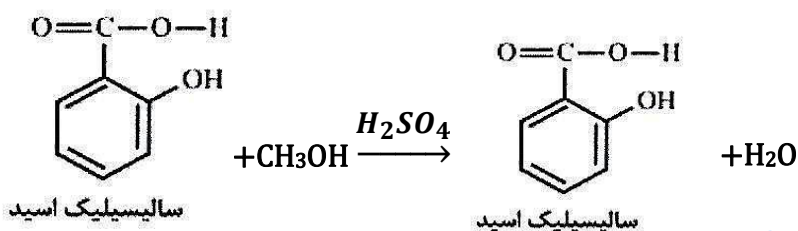
اکسایش متانول و تهیه متانال



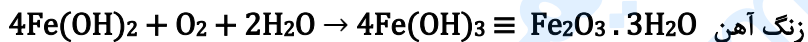
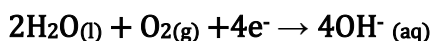
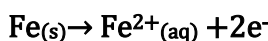
اکسایش متانال و تهیه متانوئیک اسید



اکسایش کامل متانول

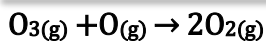
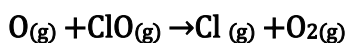
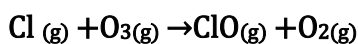


واکنش تولید متیل سالیسیلات



واکنش های خوردگی آهن

❖ دومرحله ای ها



مرحله اول

مرحله دوم

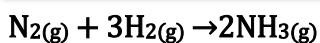
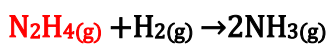
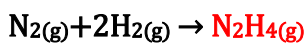
واکنش کلی

واکنش های تخریب لایه اوزون

ترکیباتی که با رنگ

قرمز مشخص شده اند،

مدواست هستند.

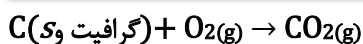
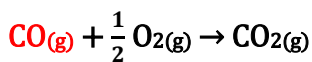
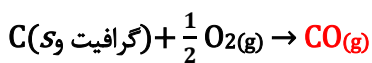


مرحله اول

مرحله دوم

واکنش کلی

فرآیند هابر(تولید آمونیاک)

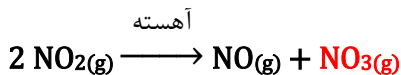


مرحله اول

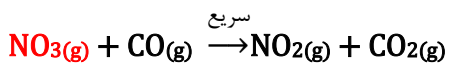
مرحله دوم

واکنش کلی

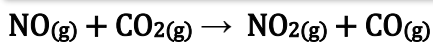
واکنش سوختن گرافیت



مرحله اول

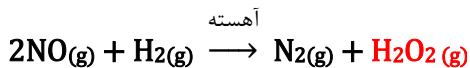


مرحله دوم

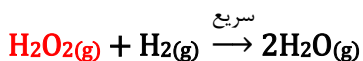


واکنش کلی

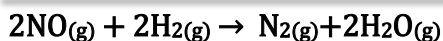
واکنش گاز نیتروژن مونوکسید و هیدروژن



مرحله اول

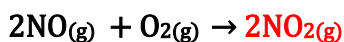


مرحله دوم

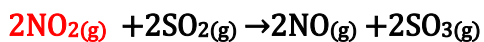


واکنش کلی

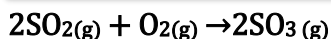
واکنش گاز نیتروژن مونوکسید و هیدروژن



مرحله اول



مرحله دوم



واکنش کلی

واکنش گاز گوگرد دی اکسید و اکسیژن