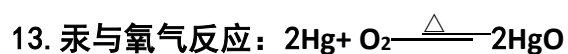
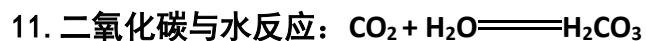
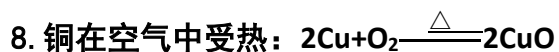
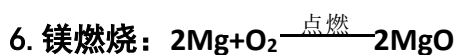
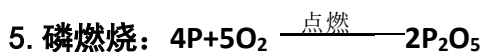
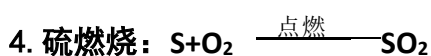
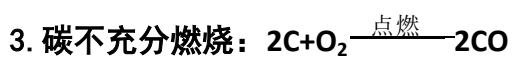
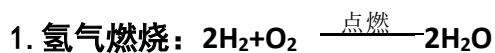


九上化学方程式总结

一.化合反应



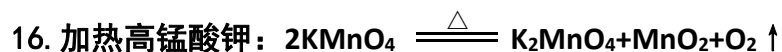
二.分解反应



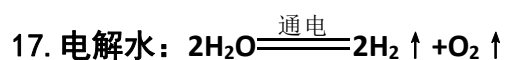
(第二单元课题 3)



(第二单元课题 3)



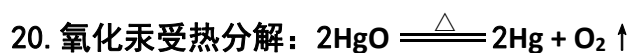
(第二单元课题 3)



(第四单元课题 3)

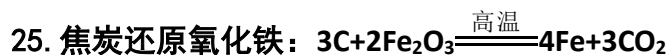
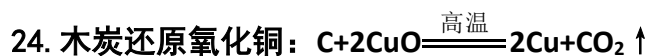
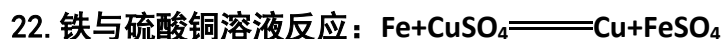
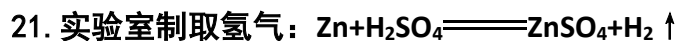


(第六单元课题 2)



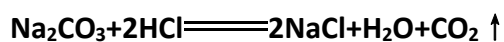
(第二单元课题 1/第五单元课题 1)

三.置换反应



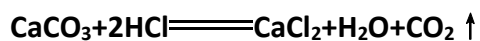
四.复分解反应

26. 碳酸钠与稀盐酸反应 (灭火器的原理):



(第五单元课题 1/第七单元课题 1)

27. 大理石（或石灰石）与稀盐酸反应（实验室制取二氧化碳）：



(第六单元课题 2)

五.其它

28. 澄清石灰水与二氧化碳反应: $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

29. 一氧化碳还原氧化铜： $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

30. 甲烷燃烧: $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

31. 酒精燃烧: $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3\text{O}_2 \xrightarrow[\text{点燃}]{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$

32. 蜡烛燃烧的文字表达式: 蜡烛+氧气 \longrightarrow 二氧化碳+水