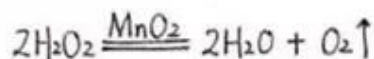


7天背会初中化学方程式

Day 1

一. 实验室制取气体

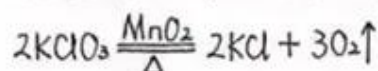
1. 过氧化氢分解制取氧气



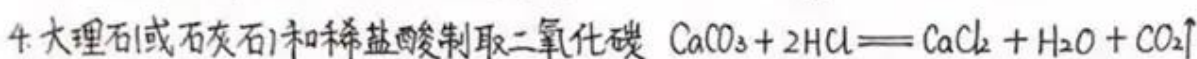
2. 高锰酸钾加热制取氧气



3. 氯酸钾和二氧化锰混合加热制取氧气



4. 大理石(或石灰石)和稀盐酸制取二氧化碳



5. 锌和稀硫酸制取氢气

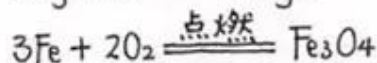


二. 金属单质与氧气反应

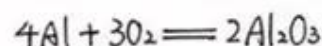
6. 镁条燃烧



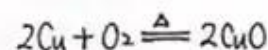
7. 铁丝在氧气中燃烧



8. 铝与氧气反应



9. 铜在空气中受热



Day 2

三. 非金属单质与氧气反应

10. 白/红磷燃烧



11. 碳完全燃烧



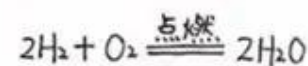
12. 碳不完全燃烧



13. 硫燃烧



14. 氢气燃烧

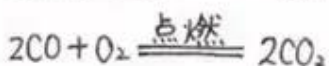


四. 化合物与氧气反应

15. 甲烷完全燃烧

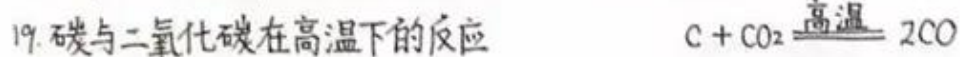
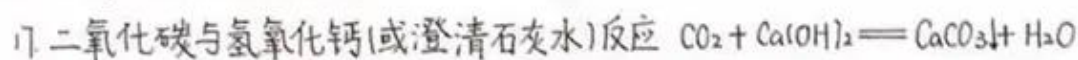


16. 一氧化碳燃烧



Day 3

五. 有二氧化碳参与的反应

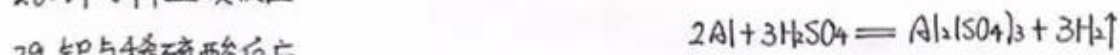


六. 金属氧化物与酸反应



Day 4

七. 金属与酸反应



Day 5

八. 金属与盐溶液反应



九. 金属冶炼

36. 一氧化碳还原氧化铁



37. 一氧化碳还原氧化铜



十. 酸与碱反应

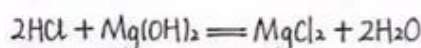
38. 稀盐酸与氢氧化钠反应



39. 稀硫酸与氢氧化钠反应



40. 稀盐酸与氢氧化镁反应



Day 6

十一. 酸与盐反应

41. 稀盐酸与碳酸钙(石灰石或大理石)反应 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

42. 稀盐酸与碳酸氢钠(或小苏打)反应 $\text{HCl} + \text{NaHCO}_3 = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

43. 稀盐酸与碳酸钠(或纯碱, 苏打)反应 $2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

44. 稀硫酸与碳酸钠(或纯碱, 苏打)反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

45. 稀硫酸与氯化钡反应 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HCl}$

十二. 盐与盐反应

46. 氯化钙溶液与碳酸钠溶液反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaCl}$

47. 硝酸银溶液与氯化钠溶液反应 $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} = \text{AgCl}\downarrow + \text{NaNO}_3$

Day 7

十三. 碱与盐反应

48. 氢氧化钠溶液与硫酸铜溶液反应 $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$

49. 氢氧化钙溶液与硫酸铜溶液反应 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CuSO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow$

50. 氢氧化钙溶液与碳酸钠溶液反应 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

51. 硫酸铵和氢氧化钠混合加热 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$

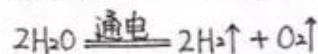
52. 硝酸铵和氢氧化钠混合加热 $\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{NaOH} \xrightarrow{\Delta} \text{NaNO}_3 + \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

十四. 其他化学反应

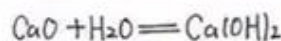
53. 高温煅烧石灰石或大理石



54. 水通电分解



55. 氧化钙(或生石灰)与水反应



56. 碳酸受热分解



知子 @ 化学网 化学网 化学网