

中考化学考前必备知识清单（一）——重点方程式（默写+答案）

2024-02-03

知识清单 01 重点化学方程式

类型一、根据反应物或生成物书写

（一）制取气体类

1. 用 H_2O_2 制取氧气：_____
2. 用高锰酸钾分解制氧气：_____
3. 用加热 KClO_3 制取 O_2 ：_____
4. 用石灰石和稀盐酸制取 CO_2 ：_____
5. 用锌粒和稀硫酸制取 H_2 ：_____

（二）与 O_2 反应类

6. 燃烧含硫煤时，煤中的硫转化为 SO_2 ：_____
7. 铝与氧气发生化合反应：_____
8. 铁丝在氧气中燃烧：_____
9. 白磷在氧气中燃烧：_____

（三）与 CO_2 有关的反应

10. C 还原 CuO 时产生的 CO_2 与 C 进一步反应生成 CO 的化学方程式：_____
11. 碳酸钙高温煅烧得到生石灰：_____
12. 将部分变质的 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 样品投入水中，通入足量 CO_2 后发生反应的化学方程式：_____
13. 烧碱与二氧化碳的反应：_____

（四）与金属或金属氧化物有关的反应

14. 石墨棒(碳粉)能使氧化铜还原成铜：_____
15. CO 在高温时与赤铁矿反应：_____
16. 铝与稀盐酸反应：_____
17. 用锌除去硫酸锌中的硫酸铜：_____
18. 氧化铜与稀硫酸反应：_____
19. 如果用铁桶装农药“波尔多液”(硫酸铜溶液+石灰浆)，铁桶受到腐蚀：_____
20. 取一块表面锈蚀的生铁片于试管中，加入足量稀盐酸后发生的反应：

21. 稀硫酸加入到生锈铁制品中发生的反应：

22. 氧化铝与稀盐酸的反应: _____

2/3

(五) 酸或碱之间的反应

23. 向白色沉淀氢氧化镁中加入稀盐酸: _____

24. 氢氧化钠溶液与稀盐酸反应: _____

25. 土壤显酸性(设含硫酸), 请写出用熟石灰中和土壤的酸性时的反应:

26. 用 CuSO_4 溶液与 KOH 溶液反应制取氢氧化铜: _____

27. 向某滤液 A 中加入 CuSO_4 溶液反应生成硫酸钠溶液和氢氧化铜沉淀: _____

28. 向部分变质的氢氧化钠固体中加水溶解后再加入 $\text{Ca}(\text{OH})_2$: _____

29. Na_2CO_3 溶液与盐酸反应: _____

30. 向某白色沉淀中加入稀盐酸后得到 CO_2 、 H_2O 和 CaCl_2 : _____

31. 氯化钙与碳酸钠溶液反应: _____

32. 向 MgSO_4 和 H_2SO_4 的混合溶液中加入 NaOH 溶液:

_____、_____

33. 稀硫酸与碱反应生成蓝色溶液: _____

34. 由酸和碱反应生成硫酸钾的反应: _____

35. 由盐和盐反应生成硝酸铜的反应: _____

36. NaOH 转化为 Na_2SO_4 的反应: _____

37. NaCl 转化为 NaNO_3 的反应: _____

(六) 陌生反应类

38. 在催化剂的作用下, 氨气使尾气中的氮氧化物快速转化为无害的氮气和水蒸气, 请写出氨气与 N_2O 反应的化学方程式: _____

39. 铝粉在高温条件下使氧化铜还原成铜: _____

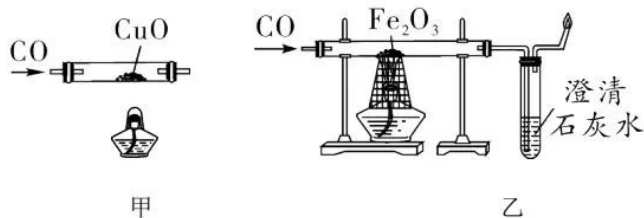
40. 焙烧 $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 发生分解反应生成氧化锌: _____

41. CaH_2 常温下与水反应生成 H_2 : _____

42. 米酒变酸是因为米酒中产生的醋酸杆菌使乙醇($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$)和氧气反应生成了醋酸(CH_3COOH)和另一种常见的液体, 请写出米酒味道变酸的化学反应方程式: _____

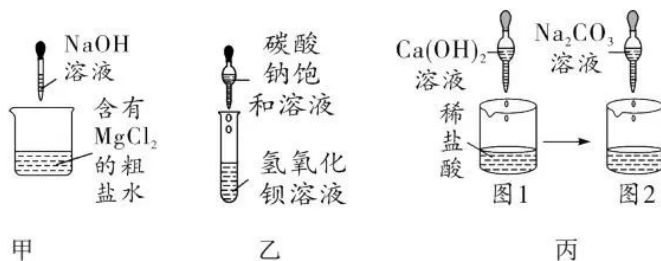
类型二、根据装置图书写

(一) 金属冶炼类



1. 图甲装置中发生的反应: _____
2. 图乙实验中还原氧化铁的化学方程式: _____

(二) 其他实验图类



3. 如图甲, 滴加过量 NaOH 溶液除去 MgCl₂ 的反应的化学方程式: _____
4. 乙实验中反应的化学方程式: _____
5. 丙实验中, 取图 1 恰好完全反应后的溶液, 滴加 Na₂CO₃ 溶液(如图 2), 写出图 2 中发生反应的化学方程式: _____

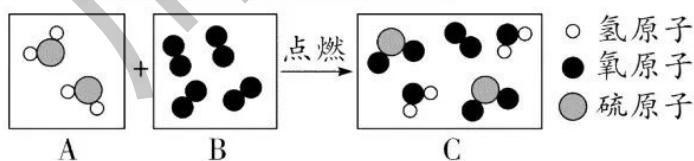
类型三、运用类比思想书写

1. 已知 CaSO₃ 和盐酸的反应类似于 CaCO₃, 请写出 CaSO₃ 和盐酸反应的化学方程式: _____

2. 石灰浆吸收 SO₂(性质与 CO₂ 相似)的化学反应方程式: _____

类型四、根据微观反应示意图书写

1. 图示反应的化学方程式: _____



2. 如图中“●”表示碳原子, “○”表示氧原子。则 B 与 C 反应的化学方程式: _____

