

化学试卷(三)

1. A 2. C 3. B 4. B 5. C 6. C 7. B 8. D 9. C 10. D

11. (1)一 (2)8 (3)C和D

12. (1)吸附 (2)分子构成 (3)密封 不断运动 (4) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

13. (1)导电 (2)致密的氧化膜 (3)刷漆 (4)铜或硫酸铜溶液

14. (1)60 (2)t (3)升高

15. (1)使氧气充分反应 (2)防止滤液浑浊 (3)有气体逸散到空气中

16. (1)盐 (2) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (3)3 (4)复分解反应

17. (1)燃着的木条(合理即可) (2) CuSO_4 溶液 (3) H_2O

(4)与一种溶液混合有沉淀生成, 和另一种溶液混合有气泡生成

18. (1)20 (2)大于 (3)烧杯 (4)过氧化氢溶液

19. (1)长颈漏斗 (2)B B (3)8.8

20. (1) NaOH 过滤 (2)除去 CaCl_2 和过量的 BaCl_2 稀盐酸

21. (1) NaOH 、 Na_2CO_3 (2) CaCl_2 溶液 (3)②③

化学试卷(四)

1. B 2. D 3. C 4. B 5. C 6. C 7. D 8. C 9. A 10. B

11. (1) $2\text{H}_2\text{O}$ (2) Cu^{2+}

12. (1)氧 (2)氧气 (3)降低温度至可燃物的着火点以下

13. (1)保持菜刀表面清洁干燥 (2)C (3)汽油能溶解油污

14. (1)15 (2) Na_2S (3)电子层数相同

15. (1)140 (2)升高温度(或加入丙物质, 或恒温蒸发溶剂) (3)甲

16. (1)CO (2)还原性 (3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

17. (1)铜 (2)200 (3)硫化物 (4) CuSO_4 或 CuCl_2 或 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

18. (1)①白磷能燃烧, 而红磷不能燃烧 ②沙子覆盖着的白磷 (2)BCA

19. (1)铁架台 (2)在试管口加一团棉花 31.6g (3)B 紫色石蕊溶液变红

20. (1)3 或三 (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (3)②

21. (1)不能 (2)开始时没有气泡, 持续滴加后产生气泡

(3)向氢氧化钠溶液中滴入几滴酚酞试液, 再逐滴加入稀盐酸, 溶液由红色变为无色

22. (1) CaCO_3 NaCl (2) Na_2CO_3 3

(3)如果碳酸钠没有过量时, 加入稀盐酸后不会产生气泡或加入稀盐酸的量少, 导致稀盐酸先和氢氧化钠反应没有气泡

参考答案

化学试卷(一)

1. C 2. D 3. C 4. D 5. C 6. D 7. A 8. B 9. B 10. D

11. (1) H_2O (2) Na^+ (3)Al

12. (1)40.08 (2)四 (3) Ca^{2+}

13. (1)活性炭 (2)肥皂水 煮沸

14. (1) CO_2 (2) H_2 (3)CO (4)分子构成不同

15. (1)20g (2)加硝酸钾或者蒸发溶剂 (3)ABC

16. (1)强 (2)置换反应 (3) $\text{Mn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$

17. (1) BaCO_3 (2)② BaCO_3 能与盐酸反应

18. (1)KOH (2)溶解性实验 (3)有气泡产生 (4)200

19. (1)试管 (2)①A ②预热 ③9.6

(3)① $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ②E ③AC

20. (1)氯元素 (2) $\text{MgSO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + \text{MgCl}_2$ (3)AgCl $\text{Mg}(\text{OH})_2$

21. (1)NaCl (2) Na_2CO_3 (3)ABD

化学试卷(二)

1. B 2. C 3. B 4. D 5. A 6. B 7. C 8. C 9. B 10. D

11. (1)2N (2) Na^+ (3) Al_2O_3 。

12. (1)三 (2)① $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{HCl}$ ②化合反应(或化合) (3)盐酸(或稀盐酸)

13. (1)过滤 (2)用活性炭吸附(只答活性炭不得分) (3)节约水资源(或节约用水)

14. (1)耗尽瓶内氧气 (2)氧气 氢气 (3)烧杯内壁有水雾出现

15. (1)110g (2) $\frac{110\text{g}}{110\text{g}+100\text{g}} \times 100\%$ (3)减小

16. (1)A (2)能 (3)铁易生锈, 而金不生锈 (4)铁管表面镀锌 (5)失2个 得2个

17. (1)石灰水变浑浊 (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

(3)NaCl CaCl_2

18. (1)C B (2)1.4 (3)将二氧化碳转化为一氧化碳 $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

(4)检验二氧化碳气体, 验证二氧化碳的化学性质 (5)将尾气点燃或收集(储存)起来

19. ① $\text{MgCl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$ ②产生氯化钾新杂质 ③ Na_2CO_3

④除去过量的 NaOH Na_2CO_3

20. (1)① (2)NaCl NaOH Na_2CO_3 (3)A

化学试卷(五)

1. A 2. C 3. B 4. C 5. A 6. B 7. D 8. D 9. D 10. C
 11. (1)CH₄ (2)2Fe²⁺
 12. (1)AC (2)16 (3)AlCl₃(或 CE₃)
 13. (1)分子是不断运动 (2)温度达到可燃物的着火点
 (3)二氧化碳能与水反应(用方程式回答也给分)
 14. (1)氧、氢(或 O、H 写“两种”不给分) (2)C₆H₁₂O₆ (3)吸附 煮沸
 15. (1)A=B>C (2)16.7% (3)加水(溶剂)或降温
 16. (凡合理答案均可)

	不同类的物质	分类依据
分类一	水	水是氧化物, 其余不是氧化物
分类二	醋酸	醋酸是酸, 其余的不是酸

17. (1)CuSO₄ 或 CuCl₂ 或 Cu(NO₃)₂(名称不给分)
 (2)①Fe(NO₃)₂、Zn(NO₃)₂ ②Ag 或银
 18. ①Fe₂O₃ ②方程式合理即可
 19. (1)100g (2)水 (3)① 9.8g ②0.2
 20. (1)长颈漏斗
 (2)2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂ ↑ 或 2KClO₃ $\xrightarrow[\Delta]{MnO_2}$ 2KCl + 3O₂ ↑ 均可 b
 (3)D 甲
 21. (1)酸 (2)abde (3)5
 22. 【探究一】碳酸根(或 CO₃²⁻)
 【探究二】(1)二氧化碳(或 CO₂)
 (2)CaCl₂ + Na₂CO₃ = CaCO₃ ↓ + 2NaCl (3)D

化学试卷(六)

1. B 2. C 3. A 4. D 5. C 6. C 7. B 8. A 9. B 10. C
 11. (1)Cu²⁺ (2)C₂H₅OH
 12. (1)煮沸 (2)溶解性
 13. (1)镁 (2)1 (3)二
 14. (1)化学变化 (2)CH₄ + 2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂ + 2H₂O
 (3)提供热量, 使反应条件达到高温(或生成一氧化碳气体)
 15. (1)< (2)60 (3)KNO₃
 16. (1)②⑤ (2)④(或②⑤) (3)②
 17. (1)4.4g (2)化学反应前后, 原子的种类和数目不变 (3)银离子(或 Ag⁺)
 18. 酒精燃烧而水不燃烧 氧气
 19. (1)长颈漏斗 (2)⑤ 2H₂O₂ $\xrightarrow{MnO_2}$ 2H₂O + O₂ ↑ (3)④

20. (1)都能与酸反应 (2)Cu(OH)₂ 为蓝色固体, 其他都为白色固体
 (3)溶解时放热 Ca(OH)₂ 微溶于水, 而 Mg(OH)₂ 难溶于水
 21. (1)③①②④ (2)④②①③ (3)①足量 H₂SO₄ 少量 CuSO₄ ②酚酞溶液
 22. (1)80 (2)量筒 (3)0.2
 23. (1)过滤 (2)C (3)Cl⁻ 和 OH⁻ (4)Na₂CO₃

化学试卷(七)

1. A 2. C 3. B 4. C 5. D 6. D 7. D 8. C 9. B 10. C
 11. (1)2O₂ (2)O (3)H₂O
 12. (1)碱 (2)11 (3)D
 13. (1)活性炭 (2)肥皂水 (3)A (4)A、B
 14. (1)30 (2)加足量溶质 KNO₃(或恒温蒸发溶剂) (3)蒸发结晶
 15. (1)Cu (2)铝能形成致密氧化膜, 阻止反应继续进行 (3)CuSO₄
 16. (1)参加反应的镁和氧气的总质量等于生成氧化镁的质量
 (2)原子(或元素)的种类、原子的数目不变 (3)溶质的质量, 玻璃棒
 17. (1)盐 (2)2NaOH + SO₃ = Na₂SO₄ + H₂O (3)不能
 18. (1)没有达到着火点 (2)CH₄ + 2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂ + 2H₂O
 (3)倒入少量澄清石灰水并振荡 (4)A、C
 19. (1)铁架台 (2)①试管 ②31.6 (3)①FeS + H₂SO₄ = FeSO₄ + H₂S ↑ ②acf
 20. (1)生成白色沉淀和无色溶液 (2)Ba(NO₃)₂、K₂CO₃ (3)不能
 21. (1)NaCl 分别生成沉淀和气体, 与另一种溶液无明显现象
 Na₂CO₃ + 2HCl = 2NaCl + H₂O + CO₂ ↑
 (2)①BaSO₄ ②ACD

化学试卷(八)

1. A 2. C 3. A 4. D 5. B 6. B 7. B 8. D 9. D 10. C
 11. (1)原子排列方式 (2)燃料 (3)导电
 12. (1)运动 (2)2CO + O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂ 化合反应 (3)硫
 13. (1)20 (2)AB (3)族
 14. (1)有固体剩余 (2)加入乙物质 (3)蒸发溶剂
 15. (1)金属氧化物等 (2)稀硫酸 H₂SO₄ + BaCl₂ = BaSO₄ ↓ + 2HCl
 (3)40 玻璃棒
 16. (1)装置气密性差 (2)变红 (3)提高温度和隔绝氧气 (4)瓶底炸裂
 17. (1)酒精灯 (2)大试管 0.96 (3)气体通过长颈漏斗逸散
 18. (1)稀盐酸 (2)氢氧化钠变质程度 (3)过滤
 19. (1)木条燃烧的更旺盛 (2)水 (3)石蕊溶液 (4)CuSO₄
 20. (1)反应无明显现象 (2)蒸馏水 (3)无明显现象
 21. (1)Na₂SO₄ (2)先向 NaOH 溶液中滴加几滴酚酞, 加入稀硫酸至过量
 (3)Ba²⁺ 和 SO₄²⁻ (4)NaNO₃

化学试卷(九)

1. C 2. A 3. C 4. D 5. C 6. D 7. D 8. A 9. B 10. B
11. (1)活性炭 (2)氧气 (3)可燃物与氧气(或空气)接触
12. (1)混合物 (2)CO₂ (3)7:24(未化成最简整数比不扣分)
13. (1)15 (2)右 (3)3
14. (1)30(29~32 之间数字均得分) (2)20% (3)降温结晶
15. (1)火柴 (2)C₂H₅OH+3O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂+3H₂O (3)引起火灾
16. (1)①引燃铁丝 ②在瓶底放少量水(或细砂) (2)①隔绝空气(或氧气)
②与水接触 (3)①附着红色物质 ②由蓝色逐渐转变为浅绿色
17. (1)长颈漏斗 (2)①A ②2KClO₃ $\xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2}$ 2KCl+3O₂↑
(3)①5 ②浓硫酸 ③b
18. (1)16 (2)BA (3)小于
19. (1)火焰熄灭 (2)①将二氧化碳气体通入澄清的石灰水中
②向集气瓶内倒入澄清的石灰水并振荡 ③烧杯
20. (1)Zn>Cu>Ag(或 Zn Cu Ag 或 Zn、Cu、Ag) (2)①Mn 片表面有气泡产生,
而 Pb 片表面无气泡 ②Cu+PdCl₂═Pd+CuCl₂ ③Pd 比 Ag 活泼
④Cu>Pd>Ag (3)将锰放入硫酸锌溶液中或将 Zn 片放入锰的化合物溶液中

化学试卷(十)

1. A 2. D 3. C 4. A 5. D 6. D 7. C 8. C 9. D 10. B
11. (1)Cu²⁺ (2)NaCl (3)2O (4)2Mg+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2MgO
12. (1)+1 (2)得到 (3)47.87
13. (1)氢、氧元素 (2)煮沸 (3)玻璃棒
14. (1)活性炭 (2)构成金刚石和石墨的碳原子排列方式不同
(3)2NaOH+CO₂═Na₂CO₃+H₂O
15. (1)130 (2)降温 (3)降温结晶(或冷却热饱和溶液)
16. (1)氧气 水 (2)含碳量 (3)BC
17. (1)CO₂ (2)溶解性(或溶解度) (3)BaCO₃+2HCl═BaCl₂+H₂O+CO₂↑
(4)稀硫酸
18. (1)锥形瓶 (2)①AC 或 AD ②防止高锰酸钾被吹入导管
③2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄+MnO₂+O₂↑ (3)①乙 ②白
19. (1)过滤 大量固体 (2)3.5g B
20. (1)稀硫酸和硝酸钡 (2)四 (3)硝酸钠和硝酸钾 硫酸钡
21. (1)BaCl₂、K₂CO₃、BaSO₄ (2)二
(3)加过量氯化钙溶液,再滴加酚酞溶液观察溶液是否变红 (4)①

化学试卷(十一)

1. B 2. B 3. C 4. D 5. D 6. C 7. C 8. C 9. B 10. B
11. (1)Al³⁺ (2)2H₂
12. (1)非金属元素 (2)D (3)B
13. (1)溶剂 (2)活性炭 (3)电解水
14. (1)小于 (2)冷却热饱和溶液 (3)16.7%
15. (1)导电 (2)分子构成 CuO+CO $\xrightarrow{\Delta}$ Cu+CO₂ CuO (3)产生气泡
16. (1)探究铁生锈的条件 A 和 B (2)可燃物的温度要达到着火点 隔绝空气
17. (1)4Al+3O₂═2Al₂O₃ (2)锌 (3)硫酸铜(合理即可)
18. (1)增大反应物的接触面积 (2)2SO₂+O₂ $\xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}}$ 2SO₃
(3)将浓硫酸沿器壁慢慢倒入水中,边加边搅拌 (4)做冶铁原料
19. (1)盐 (2)黄 (3)Mg(OH)₂+2HCl═MgCl₂+2H₂O
20. (1)①ACFI(或 ACDEI) ②CaCO₃+2HCl═CaCl₂+H₂O+CO₂↑
③澄清石灰水 ④8.8g (2)①酒精灯 ②排水法
21. (1)K₂CO₃ (2)KNO₃ (3)NH₄Cl、NH₄NO₃ (4)取样,向溶液 E 中加入硝酸银,若有白色沉淀生成,说明样品中含有 NH₄Cl,可能含有 NH₄NO₃;若没有白色沉淀,则样品中含有 NH₄NO₃,不含有 NH₄Cl

化学试卷(十二)

1. B 2. C 3. A 4. C 5. D 6. B 7. D 8. D 9. D 10. C
11. (1)原子排列方式 (2)燃料 (3)导电
12. (1)运动 (2)2CO+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂ 化合反应 (3)硫
13. (1)20 (2)AB (3)族
14. (1)有部分固体没溶解 (2)加溶质 (3)蒸发溶剂
15. (1)某些金属氧化物(合理即可) (2)稀硫酸 H₂SO₄+BaCl₂═BaSO₄↓+2HCl
(3)40 量筒和玻璃棒
16. (1)红磷量不足 (2)变成红色 (3)提供温度和隔绝氧气 (4)集气瓶底炸裂
17. (1)稀盐酸 (2)NaOH 溶液是否完全变质 (3)过滤
18. (1)2C+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO 3:4 (2)分子构成 (3)④
19. (1)①10 ②C ③将燃着的木条放在瓶口 (2)能溶于水 (3)不燃烧、不助燃
20. (1)铜 (2)无明显现象 (3)BC
21. ①离子 ②在 NaOH 溶液中滴加少量酚酞溶液,溶液呈红色,再逐滴滴加稀盐酸,至溶液刚好无色 ③产物的溶解性