

参考答案

化学试卷(一)

1. D 2. C 3. A 4. B 5. A 6. D 7. B 8. B 9. C 10. B
11. ①P ②两个氮原子 ③ $3\text{H}_2\text{O}_2$
12. (1)17 (2)非金属 (3) Cl^-
13. (1)溶剂 (2)活性炭 (3) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
14. (1) CO_2 (2)甲烷 (3) $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$
15. (1)① (2)④ (3)②
16. (1)钙(Ca) (2)B (3) $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
17. ①澄清石灰水体积(或澄清石灰水滴数) ②越快 ③氧气
18. (1)35.8 (2)增大 (3)不饱和
19. (1)铁表面析出红色固体 (2)稀 H_2SO_4 (或稀盐酸) (3)AC
20. (1)①3 ②玻璃棒(2)小
21. (1)铁架台 (2)①C、D ②当气泡连续并比较均匀地放出时
(3)①将燃着的木条放在集气瓶口, 观察现象 ②4.4
22. (1)有蓝色沉淀生成 $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (或氢氧化铜) (2)红
【猜想假设】NaCl 【实验设计】B、C

化学试卷(二)

1. B 2. D 3. B 4. C 5. C 6. D 7. C 8. B 9. C 10. B
11. (1)O (2) 2Fe^{3+} (3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
12. (1)40.08 (2)失 (3)20
13. (1)活性炭 (2)AB (3)氢气燃烧 1:2
14. (1)能 (2)炭黑 (3)酒精燃烧时氧气不充足
15. (1)常温稳定 (2)吸附性 (3) $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$
16. (1)铝表面产生气泡的速度比铁表面产生的气泡速度快 (2)Cu Al
(3)将铜放入稀盐酸中 (4) AlCl_3 和 FeCl_2
17. (1)ACD (2)①降低温度 ②1:6 ③蒸发结晶并趁热过滤
18. (1)锥形瓶 (2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 20 HJE (3)漏斗
19. (1)氢氧根离子 (2)酚酞溶液 (3)澄清的石灰水变浑浊
(4) $2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$
20. (1)胶头滴管 (2)加速溶解 (3)AB
21. (1)过滤 (2) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3 = \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (3) BaSO_4 (4)AD

化学试卷(三)

1. B 2. A 3. B 4. C 5. C 6. D 7. C 8. B 9. B 10. C
11. (1)H (2)2O (3) Mg^{2+}
12. (1)①原子 ②分子 (2)AC (3)①7 ②最外层电子数
13. (1)肥皂水 (2)氢气在氧气里燃烧 (3)分子或分子构成或分子结构
14. (1)C、 H_2O
(2)①在化学变化中, 原子重新组合
②在化学反应中, 反应前后原子的种类没有改变, 数目没有增减, 原子的质量也没有改变
15. (1)可燃物 (2)二氧化硫 吸收有毒的二氧化硫防止污染空气
(3)燃烧的木条或灼热的铜网
16. (1)31.6 (2)添加硝酸钾固体 饱和溶液 (3)变小 (4)降温结晶
17. (1)AC (2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ (3)B (4) FeSO_4 Cu
18. (1)集气瓶 (2)①63.2 ②集气瓶口有气泡冒出
(3)① $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ ②H
19. (1)盐 (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (3)合理即可 (4) H^+
20. (1)二氧化碳或 CO_2 (2)碳酸钠和氢氧化钠 (3)AB

化学试卷(四)

1. A 2. C 3. A 4. D 5. B 6. C 7. C 8. D 9. B 10. C
11. (1) Na^+ (2) 3H_2
12. (1)26.98 (2)三 (3)得到
13. (1)A (2)活性炭 (3)水分子 (4)氢元素和氧元素
14. (1)探究二氧化碳能否与水反应 (2)既不燃烧也不支持燃烧 (3)燃烧需要氧气
15. (1)间隔 (2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3)作反应物(或溶剂)
16. (1)37.3 (2)① KNO_3 ②C
17. (1)强 (2)B (3)C(或碳) (4)一定有硝酸锌和硝酸铜
18. (1)① $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ ②73 ③ci(或 clm)
④过滤、蒸发 (2)BC
19. (1) Na_2SO_4 、 CuSO_4 (2) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (3) $>$
20. (1)过滤 (2)使钛铁矿完全反应 (3) $\text{TiO}_2 + 2\text{C} + 2\text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{TiCl}_4 + 2\text{CO}$
(4)Na 比 Mg 活泼(或在金属活动性顺序里, Na 在 Mg 前面)
21. (1) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ (2)有气泡产生, 白色沉淀消失 (3)BD
22. (1) CaCO_3 、 BaCl_2 、 Na_2SO_4 (2) MgCl_2 、 NaOH (3)BC

化学试卷(五)

1. B 2. C 3. D 4. B 5. D 6. B 7. C 8. C 9. D 10. C
11. (1)Fe (2)CO₃²⁻ (3)C₂H₅OH
12. (1)10 (2)35.45 (3)MgCl₂
13. (1)A (2)肥皂水 (3)AC
14. (1)有机物 (2)2C₂H₂+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 4CO₂+2H₂O (3)<
15. (1)N和P (2)氯化钠 (3)CO
16. (1)18 (2)131.6 (3)蒸发结晶
17. (1)Zn、X、Cu、Ag (2)Ag (3)Cu+2AgNO₃ $\xrightarrow{\quad}$ Cu(NO₃)₂+2Ag
(4)Ag⁺、Cu²⁺
18. (1)10 (2)BD (3)用玻璃棒不断搅拌
19. (1)①2KClO₃ $\xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2}$ 2KCl+3O₂↑ ②dk (2)①复分解反应 ②12.5 ③碳酸钙
20. (1)CO (2)化合(或置换) (3)2Mg+CO₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2MgO+C
21. (1)B (2)①2NaOH+CO₂ $\xrightarrow{\quad}$ Na₂CO₃+H₂O ②溶液由红色变无色 ③BC
22. (1)BC (2)BaSO₄ (3)B

化学试卷(六)

1. B 2. D 3. A 4. C 5. A 6. B 7. C 8. A 9. D 10. D
11. (1)2N (2)O (3)氧气和水蒸气
12. (1)质子数 (2)A (3)2H₂O $\xrightarrow{\text{通电}}$ 2H₂↑+O₂↑
13. (1)水分子 (2)过滤 (3)降低温度到着火点以下
14. (1)质软 (2)气体燃烧,产生蓝色火焰 (3)3CO+Fe₂O₃ $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2Fe+3CO₂
15. (1)169 (2)KCl (3)AC
16. (1)燃烧需要可燃物 (2)对比,排除NaOH溶液中水的干扰 (3)催化作用
17. (1)Fe+CuCl₂ $\xrightarrow{\quad}$ FeCl₂+Cu (2)铁和铜 (3)铜和氯化铁(或氯化亚铁)
18. (1)AB (2)AC (3)①AlCl₃ ②Cu和Fe
19. (1)均一 (2)大 (3)400
20. (1)集气瓶 (2)①31.6 ②有气泡从瓶口逸出
(3)①CaCO₃+2HCl $\xrightarrow{\quad}$ CaCl₂+H₂O+CO₂↑ ②d、m
21. (1)红 (2)产生白色沉淀 (3)溶液由红色变为无色,固体逐渐溶解,有气泡产生
(4)将石灰水改为氯化钙(或硝酸钙)溶液
22. (1)MgSO₄+BaCl₂ $\xrightarrow{\quad}$ BaSO₄↓+MgCl₂ (2)氢氧化镁
(3)一定含氯化钠、氢氧化钠,可能含硫酸钠

化学试卷(七)

1. A 2. D 3. C 4. D 5. C 6. D 7. A 8. A 9. D 10. C
11. (1)水分子 (2)肥皂水 (3)溶剂
12. (1)79.90 (2)B (3)MgBr₂ (4)不同
13. (1)液体飞溅 (2)CaCO₃ 除去多余的NaOH和Na₂CO₃
14. (1)大于 (2)硝酸钾 16.7%
15. (1)Cu (2)铝制品 (3)FeSO₄
16. (1)NaOH溶液 (2)将试管取下,从试管口伸入燃着的木条 (3)不能
17. (1)①CaCl₂+Na₂CO₃ $\xrightarrow{\quad}$ CaCO₃↓+2NaCl
除去Na₂CO₃防止对NaOH的证明造成干扰 ②酚酞
(2)证明并除去Na₂CO₃
18. (1)CaO+H₂O $\xrightarrow{\quad}$ Ca(OH)₂ (2)Ba(OH)₂ (3)盐 复分解反应
19. (1)AD 将燃着的木条放在集气瓶口 (2)浓硫酸
(3)Zn+H₂SO₄ $\xrightarrow{\quad}$ ZnSO₄+H₂↑ 6.5
20. (1)充分与氧气接触 (2)2SO₂+O₂ $\xrightarrow{\quad}$ 2SO₃ (3)做干燥剂
21. (1)KCl+AgNO₃ $\xrightarrow{\quad}$ AgCl↓+KNO₃ (2)NaOH 加过量硝酸铜后无现象
(3)Mg、C、CuO、KCl (4)H⁺、Mg²⁺、Cu²⁺、K⁺

化学试卷(八)

1. C 2. A 3. C 4. B 5. D 6. C 7. D 8. A 9. D 10. D
11. (1)H⁺ (2)2O₂ (3)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂+2H₂O
12. (1)6.941 (2)得 (3)LiCl
13. (1)肥皂水 (2)水 (3)降温降到着火点以下
14. (1)石墨 (2)CO (3)CO₂+C $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2CO
15. (1)75 (2)60 (3)降温结晶
16. (1)含碳量 (2)质子数 (3)氧气浓度
17. (1)提供热量,隔绝氧气 (2)探究分子在不断运动 (3)与水接触 (4)灭火
18. (1)铜片 (2)②④ (3)Cu和Fe
19. (1)长颈漏斗 (2)①2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄+MnO₂+O₂↑ ②fl
(2)①39.6g ②燃着的木条放在集气瓶口,熄灭,则满
20. (2)B (3)偏小 (4)加快溶解速度
21. (1)2NaHCO₃ $\xrightarrow{\Delta}$ Na₂CO₃+H₂O+CO₂↑ (2)漏斗 (3)不能
22. (1)固体部分消失,有气泡产生,溶液由红色变无色(有气泡产生,溶液由红色变无色即可)
(2)碳酸钠、硫酸钠、硝酸钡 (3)硝酸钠、硝酸钡、硝酸 (4)AB

化学试卷(九)

1. B 2. A 3. B 4. C 5. D 6. C 7. B 8. D 9. B 10. D
11. (1)H₂O (2)C (3)Fe²⁺
12. (1)NaCl (2)生活污染 (3)温度越高分子运动速率越快
13. (1)化学 (2)硒 (3)CH₄
14. (1)一 (2)20 (3)C 和 D
15. (1)挥发性 (2)不符合复分解反应条件 (3)Na₂SO₄
16. (1)30 (2)加 KNO₃ 固体
17. (1)做对比实验(或证明空气不能使酚酞变色) (2)温度达到着火点
(3)装置气密性不好(或没有冷却到室温就打开止水夹)
18. (1)浅绿 (2)Fe₂O₃ + 6HCl = 2FeCl₃ + 3H₂O
(3)水(或 H₂O)
19. (1)不变 (2)Cu²⁺(或 Fe²⁺) (3)MgSO₄
(4)Mg(OH)₂ + 2HCl = MgCl₂ + 2H₂O
20. (1)试管 (2)①31.6 ②将带火星的木条放在瓶口
(3)①CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + CO₂↑ + H₂O ②c
21. (1)在空气中灼烧 (2)BaCl₂ 或 NaOH (3)Na₂CO₃ 溶液 (4)Ca(OH)₂
22. (1)CuSO₄ (2)CaCO₃ (3)5 (4)BaCl₂ 和 NaOH

化学试卷(十)

1. B 2. B 3. A 4. C 5. C 6. B 7. C 8. B 9. A 10. C
11. (1)石油 (2)CH₄ + 2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂ + 2H₂O
12. (1)N (2)7 (3)离子
13. (1)蒸馏 (2)氢元素和氧元素 (3)B (4)分子构成
14. (1)还原 (2)氧气的量 (3)Fe₂O₃ + 3CO $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2Fe + 3CO₂
15. (1)10 (2)甲>乙 (3)加水(或加热、升高温度)
16. (1)B CO₂ + Ca(OH)₂ = CaCO₃↓ + H₂O (2)NaCl、CaCl₂
17. (1)KNO₃ (2)NO₃⁻ (3)Cu(NO₃)₂ + Ba(OH)₂ = Cu(OH)₂↓ + Ba(NO₃)₂
18. (1)铁丝表面有气泡而铜丝表面没有 (2)Cu + 2Ag(NO₃)₂ = Cu(NO₃)₂ + 2Ag
(3)A、C
19. (1)B (2)Ba(OH)₂ + H₂SO₄ = BaSO₄↓ + 2H₂O (3)Na⁺、SO₄²⁻ (4)②
20. (1)锥形瓶 (2)①6.32 ②干扰氢元素的验证
(3)FeS + H₂SO₄ = FeSO₄ + H₂S↑ a
21. (1)加快溶解 (2)NaOH 和 Na₂CO₃ 不再产生气泡 (3)BaCl₂
(4)I. 10.4 II. ABD

化学试卷(十一)

1. A 2. B 3. B 4. B 5. A 6. D 7. C 8. D 9. B 10. C
11. (1)2N (2)Ca(OH)₂
12. (1)26.98 (2)3(或三) (3)得到
13. (1)金刚石 (2)吸附 (3)空气中的二氧化碳
14. (1)KNO₃(或硝酸钾) (2)11.6 (3)BD
15. (1)O₂ 0 (2)火焰熄灭 (3)①H₂ ②4NH₃ + 5O₂ $\xrightarrow[\text{高温}]{\text{催化剂}}$ 4NO + 6H₂O ③属于
16. (1)温度达到着火点 (2)可溶于水 (3)实验1和实验3
17. (1)H₂SO₄ (2)阳离子全部是 H⁺ (3)BaCl₂ 溶液 (4)足量的稀盐酸
18. (1)强 (2)C (3)C (4)Fe(NO₃)₂ 和 Zn(NO₃)₂
19. (1)①CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂↑ ②73 ③c、i ④过滤后蒸干
(2)BC
20. (1)加入酚酞 CaCl₂ 和 HCl (2)固体全部溶解 (3)CaCO₃
21. (1)CaCO₃、BaCl₂、Na₂SO₄ (2)CaCO₃ + 2HCl = CaCl₂ + H₂O + CO₂↑ (3)C

化学试卷(十二)

1. B 2. A 3. A 4. B 5. C 6. D 7. C 8. D 9. D 10. B
11. (1)O₂ (2)3Na⁺
12. (1)54.94 (2)4 (3)四
13. (1)试管口向上倾斜了 (2)火柴快燃尽时 (3)较多量固体
14. (1)35.8 (2)增大 (3)不饱和溶液 (4)36.0g < x < 36.3g
15. (1)盐酸或 HCl (2)H⁺ 或氢离子 (3)Fe₂O₃ + 6HCl = 2FeCl₃ + 3H₂O
16. (1)检验二氧化碳是否被除尽 (2)黑色固体变红
(3)CO₂ + Ca(OH)₂ = CaCO₃↓ + H₂O
17. (1)①2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂↑ ②K
(2)73 CaCO₃ (3)bdac
18. (1)400 (2)烧杯 (3)大
19. (1)复分解反应 (2)除去过量的氢氧化钠、碳酸钠
(3)取反应后的滤液,加入碳酸钠,没有明显现象,证明氯化钙全部转化成碳酸钙沉淀
(4)2NaCl + 2H₂O $\xrightarrow{\text{电解}}$ 2NaOH + H₂↑ + Cl₂↑
20. 实验一: ①OH⁻ ②K₂CO₃ 或 Na₂CO₃ 或 (NH₄)₂CO₃
③Na₂CO₃ + Ca(OH)₂ = CaCO₃↓ + 2NaOH(合理即可)
④性质(或化学性质)
- 实验二: (1)⑤漏斗 (2)⑥Ba(NO₃)₂ (3)⑦稀 HCl(或稀 HNO₃) ⑧Na₂CO₃
(4)⑨BaCl₂ + 2AgNO₃ = 2AgCl↓ + Ba(NO₃)₂
(或 BaCl₂ + Na₂CO₃ = BaCO₃↓ + 2NaCl) ⑩Ba(NO₃)₂ 溶液