

参考答案

化学试卷(一)

1. D 2. B 3. C 4. A 5. C 6. C 7. D 8. A 9. C 10. D
11. (1)15 (2)Ar (3)MgCl₂ (4)电子层数相同
12. (1)吸附有颜色、有异味的物质 (2)肥皂水 (3)水分子 氧气
13. (1)110 (2)52.4% (3)不饱和
14. (1)食醋 (2)CaO+H₂O=Ca(OH)₂ (3)B
15. (1)4P+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2P₂O₅
(2)燃烧需要温度达到可燃物的着火点
(3)步骤①中 b 通 N₂, 不燃烧; 步骤②中 b 通 O₂, 燃烧
16. (1)①过滤 ②Fe (2)AC
17. (1)挥发性 (2)氯化氢分子之间的间隔 (3)Cl⁻ (4)BC
18. (1)试管 (2)将试管口略微向下倾斜 3.16
(3)2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O+O₂↑
(4)D
19. (1)CBDEA (2)B (3)加速溶解
20. (1)Cu(OH)₂、CO₂ 2NH₄Cl+Ca(OH)₂=CaCl₂+2NH₃↑+2H₂O
(2)Na₂CO₃(碳酸钠) 有沉淀产生
21. (1)开始没有现象, 之后有蓝色沉淀生成
(2)2NaOH+H₂SO₄=Na₂SO₄+2H₂O
(3)加入 NaOH(80 份质量)小于生成沉淀 Cu(OH)₂(98 份质量)所以溶质质量减小
(4)NaOH 和 NaCl

化学试卷(二)

1. B 2. A 3. D 4. B 5. D 6. C 7. C 8. B 9. D 10. D
11. (1)B (2)①H₂O₂ ②-1
12. (1)取样, 灼烧, 闻气味 (2)煮沸 (3)隔绝空气
13. (1)CO₂ (2)置换
14. (1)煤 (2)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2H₂O+CO₂
15. (1)t₁°C 时甲和乙的溶解度相等; t₂°C 时甲的溶解度比乙大(合理即可)
(2)蒸发结晶
(3)加入溶质或恒温蒸发溶剂
(4)150g

16. (1)石蕊变红
(2)HCl+AgNO₃=AgCl↓+HNO₃(合理即可)
(3)盐酸除铁锈(合理即可)
17. (1)水和氧气 (2)延展性 (3)大 (4)C
18. (1)①2KMnO₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K₂MnO₄+MnO₂+O₂↑ ②D 或 F ③a ④31.6
(2)①2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O+O₂↑ ②可以控制加入过氧化氢溶液的速率
19. (1)增大反应物间的接触面积, 加快反应的进行 (2)降温结晶 C
20. (1)红
(2)减小 NaOH+HCl=NaCl+H₂O
(3)酸性, 因为是溶液的温度由高到降低
(4)C
21. (1)NH₃
(2)Cu(OH)₂+H₂SO₄=CuSO₄+2H₂O
(3)NH₄NO₃、K₂SO₄、Cu(NO₃)₂ NaCl

取少量滤液 F 于试管中, 滴加适量的硝酸银溶液, 有白色沉淀生成

化学试卷(三)

1. A 2. B 3. C 4. B 5. D 6. C 7. D 8. A 9. C 10. B
11. (1)35.45 (2)得到一个 (3)3
12. (1)CO₂ (2)蒸馏 (3)水 (4)CH₄
13. (1)空气中氧气浓度低
(2)氢氧化钠溶解度大于氢氧化钙, 可充分吸收生成的二氧化硫
(3)降低温度至硫的着火点以下
14. (1)120 (2)氯化钠溶解度受温度影响较小 (3)A
15. (1)Zn (2)Ag⁺ (3)锌铜铝或铜锌铝
16. (1)沸点 (2)9:2 (3)浓硫酸 (4)C₂H₅OH+3O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂+3H₂O
17. (1)乒乓球燃烧, 而滤纸不燃烧
(2)氧气和水
(3)2NaOH+CO₂=Na₂CO₃+H₂O
(4)红色变浅(或红色消失)
18. (1)集气瓶
(2)①CaCO₃+2HCl=CaCl₂+H₂O+CO₂↑ ②50 ③dcab
(3)AE
19. (1)烧杯 (2)偏大 (3)将浓硫酸沿着烧杯壁缓慢注入水中 (4)49g
20. (1)Cu(NO₃)₂ 和 K₂CO₃ (2)H₂SO₄ 和 Na₂SO₄ 4 H₂SO₄ 和 HNO₃
21. (1)② (2)NaCl、NaOH、BaCl₂ 或 Ba(OH)₂ (3)C

化学试卷(四)

1. B 2. D 3. D 4. C 5. A 6. B 7. C 8. A 9. B 10. C
 11. (1)金属 (2)质子数不同 (2)Cl⁻
 12. (1)肥皂水 (2)降低温度到着火点以下
 (3)防止高温熔化物溅落瓶底, 使集气瓶炸裂 (4)99.1
 13. (1)三 (2)液体迸溅 (3)蘸取待测液
 14. (1)NaCl (2)120 (3)KNO₃
 15. (1)天然气 (2)①置换反应 ②1:1 (3)14:3
 16. (1)不能 (2)Mg>Mn>Fe>Cu (3)Mn+H₂SO₄ = H₂↑+MnSO₄
 17. (1)①H₂SO₄+BaCl₂ = 2HCl+BaSO₄↓ ②新酸(或新盐) ③盐 (2)AD
 18. (1)试管 (2)①B ②5克 (3)①紫色石蕊溶液变成红色 ②澄清的石灰水
 19. (1)氯化钠和氯化铜 (2)CuCl₂+2NaOH = Cu(OH)₂↓+2NaCl (3)>
 20. (1)2HCl+Ca(OH)₂ = CaCl₂+2H₂O (2)产生气泡 (3)HCl、CaCl₂
 (4)稀盐酸、稀硫酸、Ca(OH)₂等(合理即可)
 21. (1)BaSO₄ (2)Na₂SO₄、NaCl
 (3)NaCl+AgNO₃ = AgCl↓+NaNO₃(合理即可) MgCl₂、NaNO₃

化学试卷(五)

1. C 2. B 3. D 4. B 5. C 6. C 7. A 8. D 9. A 10. C
 11. (1)H₂O (2)K⁺ (3)19
 12. (1)肥皂水 (2)活性炭 (3)ClO₂ (4)颜色
 13. (1)分子不断运动 (2)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂+2H₂O (3)过滤
 14. (1)2C+O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO (2)分子构成不同 (3)NaOH溶液 (4)还原性
 15. (1)2 (2)14:3 (3)AD
 16. (1)< (2)加适量的硝酸钾 (3)4:5
 17. (1)金属材料
 (2)防止高温熔化物溅落炸裂集气瓶底
 (3)铁丝表面有红色物质析出
 (4)H₂O、O₂
 18. (1)锥形瓶 (2)⑥ 环保, 无污染(产物只有水等合理答案) (3)146
 19. ①其溶液颜色为紫色 ②Fe₂O₃+6HCl = 2FeCl₃+3H₂O
 ③化学反应前后, 元素种类不变 ④CO₂
 20. (1)HCl
 (2)取少量溶液, 滴加 Na₂SO₄ 溶液(或含有 SO₄²⁻ 的化合物均可), 若产生白色沉淀, 则为 BaCl₂, 或滴加含有 Ba²⁺ 的化合物检验 SO₄²⁻.
 (3)Na₂CO₃ (4)HCl、BaCl₂
 21. (1)AB (2)澄清石灰水 (3)NaCl、CaCl₂ (4)BD

化学试卷(六)

1. D 2. C 3. A 4. C 5. C 6. B 7. D 8. C 9. B 10. B
 11. (1)2N₂ (2)Mg²⁺
 12. (1)金属 80 (2)B
 13. (1)煮沸 (2)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂+2H₂O (3)隔绝空气
 14. (1)D (2)氧分子 (3)3 (4)置换反应
 15. (1)石墨 (2)化学性质 (3)CO
 16. (1)KNO₃ (2)NaCl (3)加溶剂(或水)
 17. (1)加速散热 (2)4P+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2P₂O₅
 (3)铜片上的白磷燃烧, 而水下的白磷不燃烧
 (4)探究铁生锈的条件
 18. (1)Zn (2)M (3)Cu
 19. (1)5 (2)烧碱有腐蚀性, 且易潮解 (3)偏小
 20. (1)①a、f ②73 (2)①2KClO₃ $\xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2}$ 2KCl+3O₂↑ ②试管 ③A、C
 21. (1)红色 (2)3 (3)有气泡产生, 溶液由红色变为无色, 白色沉淀消失
 (4)KCl、CaCl₂、HCl
 22. (1)MgCl₂+2NaOH = Mg(OH)₂↓+2NaCl (2)NaCl、BaCl₂ (3)C、D

化学试卷(七)

1. D 2. B 3. D 4. D 5. D 6. D 7. D 8. A 9. A 10. C
 11. (1)N₂ (2)3K⁺
 12. (1)12 24.31 (2)非金属
 13. (1)C (2)过滤、活性炭 (3)氢元素和氧元素
 14. (1)分子在不断运动, 分子之间有间隔 (2)氧气 (3)清除可燃物
 15. (1)石墨 (2)分子构成不同 (3)C₂H₅OH+3O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO₂+3H₂O
 16. (1)34g (2)20% (3)硝酸钾
 17. (1)OH⁻ (2)碱 (3)熟石灰或消石灰
 18. (1)铁 (2)导电 (3)氧化铝薄膜 (4)AC
 19. (1)铁架台 (2)检查装置的气密性 (3)10g 二氧化碳中混有氯化氢气体
 20. (1)47mL (2)CBDEA (3)②③
 21. (1)碱性 (2)HCl、BaCl₂ (3)NaCl BaCl₂
 22. (1)氢气 (2)碳酸钠 (3)硫酸镁、硫酸铜 (4)6

化学试卷(八)

1. A 2. D 3. B 4. A 5. B 6. B 7. C 8. D 9. D 10. C
 11. (1)Al₂O₃ (2)3Al³⁺
 12. (1)质子数不同 (2)B (3)得到

13. (1)吸附 (2)硬水 煮沸
 14. (1)碳原子的排列方式不同 (2)分子构成(或结构)不同 (3)CuO
 (4) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 15. (1)铝有良好的延展性 (2) O_2 和 H_2O (3)B、C
 16. (1) KNO_3 (2)恒温蒸发适量的水至刚好有晶体析出 (3)68g (4)蒸发结晶
 17. (1)熟石灰或 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2) H^+ (3) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 或 $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 18. (1)温度达到可燃物的着火点 (2)小 (3)AC
 19. (1)长颈漏斗 (2)A (3)①③ (4) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ 31.6g
 20. (1)引流,防止液体飞溅 (2)①CABD ②100
 21. (1)不成立 (2)盐酸 (3)ABC (4)药品用量
 22. (1)碱 (2)红色液体变为无色(3) Na_2CO_3

化学试卷(九)

1. C 2. B 3. C 4. D 5. B 6. B 7. C 8. A 9. D 10. D
 11. (1) H^+ (2)2O
 12. (1)将带火星的木条放在集气瓶口观察是否复燃 (2)供给呼吸 (3)黑色固体
 13. (1)煮沸 (2)降温至着火点以下 (3)吸收五氧化二磷,防止散逸,污染空气
 14. (1)检查装置气密性 (2)挤出胶帽中的空气 (3)酚酞溶液 稀盐酸
 15. (1) KNO_3 (2)26.5% (3)恒温蒸发溶剂至刚好有晶体析出
 16. (1)16 (2)得 (3)金属 非金属 稀有气体
 17. (1)物理性质 (2)CO
 18. (1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
 (2)白磷燃烧,产生大量白烟,放热,红磷不燃烧
 (3)A、D、E
 19. (1)50 (2)小于 (3)使溶液混合均匀 (4)浓度:6%
 20. (1)长颈漏斗 (2)BCDG(或 ACEF) (3)酒精灯 (4)24.5
 21. (1)NaCl (2)白色沉淀 $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ ①②④
 22. (1)过滤 (2) CaCO_3 $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 (3) Na_2SO_4 (4)C

化学试卷(十)

1. A 2. D 3. C 4. B 5. A 6. B 7. C 8. D 9. A 10. C
 11. (1) 2SO_2 (2) 4Mg^{2+}
 12. (1)13 (2)失去 (3)3
 13. (1)碱 (2)放热 (3)略
 14. (1)碳原子排列方式不同 (2)水和二氧化碳 (3)氢气燃烧
 15. (1) KNO_3 (2)降温 (3)蒸发溶剂
 16. (1)略 (2)通入灼热的氧化铜 (3)分子的构成不同
 17. (1)一氧化碳 (2)擦干 (3)100 (4)AB

18. (1)盐 (2)略 (3)高温煅烧
 19. (1)①F ②燃着的木条放在集气瓶口 (2)瓶子变瘪 (3)不燃烧也不支持燃烧
 20. (1)滤纸 液体飞溅 (2)50 (3)C
 21. (1)引入新杂质 (2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 (3)固体不再减少,无气泡产生 (4) NaClCaCl_2
 22. (1) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2)有气泡产生,固体消失
 (3)NaCl (4)取溶液 d,加入足量的稀盐酸

化学试卷(十一)

1. B 2. D 3. A 4. D 5. D 6. B 7. D 8. C 9. A 10. D
 11. (1)pH 试纸 (2)温度升高气体溶解度变小,可能会爆炸 (3)二氧化碳
 12. (1)构成 (2)不断运动 (3)氢气燃烧 (4)BC
 13. (1) N_2 (2)+4 (3)略 (4)氧气、水
 14. (1)B (2)降温 (3)降温结晶
 15. (1)铜表面有银白色物质 (2)刷油漆 (3)10.7g
 16. (1)燃着的木条 (2)通入灼热的氧化铜 (3)略
 17. (1)密封 (2)氯化铵 (3)略
 18. (1)氮 (2)盐、氨气 (3)氮肥会失效
 19. (1)长颈漏斗 (2)⑧ (3)燃着的木条放在集气瓶口 (4)过滤
 20. (1)气泡 (2)制氢氧化钠 (3) H^+
 21. (1)A、D (2)B、D (3)难溶碱
 22. (1) CuSO_4 (2) CaCO_3 (3)5 (4)氯化钡和氢氧化钠

化学试卷(十二)

1. A 2. B 3. C 4. C 5. A 6. B 7. C 8. B 9. D 10. B
 11. (1)三 (2)金属 (3)C
 12. (1)吸附 (2)分子构成 (3)不断运动
 13. (1)稀盐酸 (2) Fe_2O_3 、NaOH (3) Fe_2O_3 和稀盐酸
 (4) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} = \text{AgCl} \downarrow + \text{HNO}_3$
 14. (1)20 16.7% (2)降温 (3)蒸发结晶
 15. (1)隔绝氧气或空气 (2)A、B (3)A、D
 16. (1)略 (2)铁表面有红色物质析出或溶液由蓝色变为浅绿色 得到
 17. (1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (2)略 (3)水或氯化钙或硫酸钙或硝酸钙 1.8
 18. (1)长颈漏斗 (2)13568 略 (3)HCl BC
 19. (1)BACD (2)烧杯 (3)加速溶解
 20. (1)石蕊溶液 (2)略 (3) Na^+
 21. (1)二氧化碳 (2)加入足量的氯化钙溶液,加入酚酞溶液
 (3) K_2SO_4 、 BaCl_2 、 K_2CO_3 (4)A B