

参考答案

化学试卷(一)

1. D 2. B 3. A 4. C 5. C 6. C 7. B 8. B 9. B 10. C
11. 维生素(或糖类) 二氧化碳
12. (1)13 (2)32.07 (3)电子层数相同
13. (1)Cl⁻ (2)+1 (3)不一定
14. (1)16.7% (2)升高温度(或蒸发溶剂)
15. (1)酒精 需要有可燃物 (2)与氧气(或空气)接触
16. 探究空气中和呼出气体中氧气含量的不同 燃着的木条 在空气中燃着的木条燃烧一段时间, 在呼出气体中火焰很快熄灭
17. (1)硫酸锌(或 ZnSO₄) (2)①②④ (3)金属活动顺序中氢之前金属能够与稀盐酸或稀硫酸反应; 金属能够与某些盐溶液反应
18. (1)锥形瓶 (2)C (3)AB(或 AC) 澄清石灰水 (4)①②④
19. (1)红色 (2)CO₂+2NaOH=Na₂CO₃+H₂O
(3)c (4)不可行, 向溶液中加入足量的 CuO, 充分反应后过滤
20. (1)H₂O (2)蒸发 Na₂CO₃+Ca(OH)₂=CaCO₃↓+2NaOH 53t
21. (1)BD ABCE (2)合理即可 (3)①②
22. (1)CaCO₃ CuSO₄ (2)Na₂CO₃ Na₂SO₄ (3)否 将 BaCl₂ 溶液换成 Ba(NO₃)₂ 溶液或 Ba(OH)₂ 溶液

化学试卷(二)

1. B 2. A 3. B 4. D 5. B 6. B 7. D 8. B 9. B 10. D
11. (1)1 (2)8 (3)CD
12. (1)挥发 (2)没有气体或水或沉淀生成 (3)稀硫酸
13. (1)100 (2)A (3)加硝酸钾或恒温蒸发溶剂
14. (1)分子不断运动 (2)将热水中的红磷换成白磷 (3)装置气密性不好
15. (1)水槽 (2)BD 250g (3)A 密度比空气小并且易溶于水
16. (1)赤铁矿 (2)3CO+Fe₂O₃ $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2Fe+3CO₂ 56t (3)②④
17. (1)铁锈 水和氧气 (2)在空气中加热红色铁钉 硫酸铜
18. (1)不变 (2)Cu²⁺(或 Fe²⁺) (3)MgSO₄
(4)Mg(OH)₂+2HCl=MgCl₂+2H₂O 3.65
19. (1)过滤 称量 (2)Ca(OH)₂+Na₂CO₃=CaCO₃↓+2NaOH
实验二: I IV (3)NaOH、NaCl、Ca(OH)₂ B 或 C
20. (1)CuSO₄ (2)CaCO₃ (3)5 (4)BaCl₂ 和 NaOH

化学试卷(三)

1. C 2. D 3. C 4. D 5. C 6. D 7. A 8. B 9. B 10. D
11. (1)H₂O (2)Na⁺ (3)Al
12. (1)40.08 (2)四 (3)Ca²⁺
13. (1)活性炭 (2)肥皂水 煮沸
14. (1)CO₂ (2)H₂ (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)Mn+H₂SO₄=MnSO₄+H₂↑
17. (1)BaCO₃ (2)② BaCO₃ 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)①CaCO₃+2HCl=CaCl₂+CO₂↑+H₂O ②E ③AC
20. (1)氯元素 (2)MgSO₄+BaCl₂=BaSO₄↓+MgCl₂ (3)AgCl Mg(OH)₂
21. (1)NaCl (2)Na₂CO₃ (3)ABD

化学试卷(四)

1. B 2. D 3. D 4. D 5. A 6. C 7. A 8. C 9. D 10. C
11. (1)供给呼吸 (2)-2
12. (1)甲烷(或 CH₄) (2)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂+2H₂O
(3)使可燃物的温度达到着火点
13. (1)导电 (2)化学性质稳定(或化学性质不活泼或高温时在空气中不反应)
(3)保持菜刀洁净干燥(或在菜刀表面涂食用油其他合理答案)
(4)保护金属资源(或减少环境污染或其他合理答案)
14. (1)130 (2)降温(或降温结晶或冷却热饱和溶液)
15. (1)15 (2)右 (3)MgCl₂ (4)3
16. (1)吸附 (2)C+2CuO $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2Cu+CO₂↑ (3)氧化 (4)CO₃²⁻
17. (1)酒精(或 C₂H₅OH) (2)石蕊溶液 (3)pH 试纸
18. (1)酒精灯 (2)2H₂O₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H₂O+O₂↑ (3)向上排空气法 (4)0.8g
(5) $\frac{68}{32}=\frac{x}{0.2\text{g}}$
19. (1)3 (2)移动游码 (3)50 (4)用玻璃棒搅拌 (5)大于
20. (1)4P+5O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2P₂O₅ (2)低
(3)粒子之间有间隔, 氯化氢溶解于水, 氢离子、氯离子和水分子进入彼此的间隔, 并不能导致液体的体积变大。
21. (1)与一种溶液混合时无明显现象 (2)与其他三种溶液混合都无明显现象
(3)能 (4)AC

化学试卷(五)

1. A 2. B 3. B 4. B 5. D 6. C 7. D 8. A 9. C 10. B
11. (1)26.98 (2)三 (3)Al³⁺
12. (1)吸附 (2)分子构成 (3)密封 运动 (4)CH₄+2O₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO₂+2H₂O
13. (1)BC (2)煮沸 (3)活性炭
14. (1)60 (2)t (3)升高
15. (1)氢或 H⁺ (2)红 (3)氯化钡(BaCl₂)
16. (1)氢氧化铜(或 Cu(OH)₂) (2)氢氧化钠(或 NaOH)
(3)硫酸钠和硫酸铜(或硫酸铜和硝酸钠、硝酸铜和硫酸钠; 或对应的化学式)
17. (1)铝表面有一层致密的氧化铝薄膜阻止铝进一步被氧化, 而铁锈疏松多孔不能阻止铁被锈蚀
(2)铜(或 Cu) (3)硫酸铝、硫酸铜(或氯化铝、氯化铜)

18. (1)试管 (2)二氧化锰 排水法 (3)6.6 (4)CD
 19. 化学反应前后, 元素的种类不变 氧化钙能与水反应生成氢氧化钙
 (1)稀盐酸 (2)通入 CO_2 气体 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
 20. (1)2 (2) CO_3^{2-} 硝酸钡 检验 SO_4^{2-} 硝酸银
 21. HCl HCl 补钙剂

化学试卷(六)

1. A 2. D 3. C 4. A 5. D 6. D 7. C 8. C 9. D 10. B
 11. (1) Cu^{2+} (2)NaCl (3)2O (4) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$
 12. (1)+1 (2)得到 (3)47.87
 13. (1)AB (2)水分子 (3)易溶 (4)颜色
 14. (1)活性炭 (2) $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
 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) CO_2 (2)溶解性(或溶解度) (3) $\text{BaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 (4)稀硫酸
 18. (1)长颈漏斗 (2)A (3)5g 浓硫酸 b
 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) BaCl_2 、 K_2CO_3 、 BaSO_4 (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(七)

1. A 2. B 3. D 4. C 5. C 6. B 7. D 8. B 9. C 10. C
 11. (1)15 (2)氩 (3) Al^{3+}
 12. (1)分子 (2)活性炭 (3)肥皂水 煮沸
 13. (1)物理 (2) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (3)碳
 14. (1)温度没有达到着火点 (2)与氧气接触 (3)湿抹布扑灭
 15. (1)20g (2)加溶质 (3)A
 16. (1)Zn (2)不能 (3)锌铜铝(或铜锌铝)
 17. (1)石灰水 (2)防止高温溅落物炸裂瓶底 (3)提供温度达到白磷的着火点
 (4)AD
 18. (1)长颈漏斗 (2)A 24.5g (3)导管口没有接近瓶底 (4)cdbae 浓硫酸
 (5)控制反应发生与停止 B
 19. (1)过滤 (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ (3) Na_2CO_3 、NaOH NaCl
 20. (1)酚酞 (2) $2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 (3)有白色沉淀 (4)氯化钠、氯化钡 (5)AC

化学试卷(八)

1. A 2. D 3. C 4. D 5. B 6. D 7. D 8. C 9. D 10. C
 11. (1)40.08 (2)2 Ca^{2+}
 12. (1)+1 30.4% (2) NH_3
 13. (1)d (2)c (3)b (4)a
 14. (1)增加溶剂 (2)冷却热饱和溶液

15. (1)通风 (2)氢气(或木炭) (3)将铁丝打磨 (4)稀硫酸 硫酸铜
 16. (1)红 (2)与氧气接触 (3)较多量
 17. (1) OH^- (2)碳酸钠 (3)氢氧化钠
 18. (1)试管 (2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ CO_2 的密度比空气大
 (3)AC (4)1.6g
 19. (1)红 (2)0.2g (3) FeCl_3 (4)熟石灰 (5)氯化钡或硝酸钡
 20. (1)燃着的木条燃烧更旺 (2)水 (3)紫色石蕊溶液 (4) CuSO_4
 (5)与一种溶液混合产生气泡, 与另一种溶液混合产生白色沉淀。
 21. (1)② (2) BaCO_3 (3)A

化学试卷(九)

1. B 2. B 3. C 4. D 5. D 6. C 7. C 8. C 9. B 10. B
 11. (1) Al^{3+} (2) 2H_2
 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 $\text{CuO} + \text{CO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$ 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) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$ (2)锌 (3)硫酸铜(合理即可)
 18. (1)增大反应物的接触面积 (2) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$
 (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) $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 20. (1)①ACFI(或 ACDEI) ② $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 ③澄清石灰水 ④8.8g (2)①酒精灯 ②排水法
 21. (1) K_2CO_3 (2) KNO_3 (3) NH_4Cl 、 NH_4NO_3
 (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 NH_4Cl , 可能含有 NH_4NO_3 ; 若没有白色沉淀, 则样品中含有 NH_4NO_3 , 不含有 NH_4Cl

化学试卷(十)

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) $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$ 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 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$
 (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)酒精灯 (2)试管 31.6 (3)气体从长颈漏斗处逸散
 18. (1) $2\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}$ 3:4 (2)分子构成 (3)④ (4)四
 19. (1)铜 (2)无明显现象 (3)BC
 20. (1)稀盐酸 (2)NaOH 溶液是否完全变质 (3)过滤
 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