

## 2021 年吉林省初中毕业生学业水平考试

### 化学试卷

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

11. (1) NaCl (2) Na<sup>+</sup> (3) H<sub>2</sub>O

12. (1) 吸附 (2) 过滤 (3) 肥皂水

13. (1) 6 (2) 12.01 (3) 3 (4) 相似

14. (1) 氮气的化学性质不活泼 (2) 温度升高, 分子间的间隔变大

15. (1) 木柴的着火点比煤低 (2) 天然气 (3) 燃烧产物是水, 无污染(合理即可)

16. (1) 糖类 (2) > (3) C

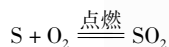
17. (1) 金属材料 (2) 变黑  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$  (或  $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ )

18. (1) 酒精灯 (2) B  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$   
(3) ②

19. 【验证实验】红  $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$  【探究实验】I. 酚酞 氢氧化钙 II. 氯化钡(合理即可) 【拓展延伸】50 mL 水

20. (1) 水

(2) 解: 设理论上可生成 SO<sub>2</sub> 的质量为 x。



$$\begin{array}{ccc} 32 & & 64 \\ 0.5 \text{ g} & & x \end{array}$$

$$\frac{32}{64} = \frac{0.5 \text{ g}}{x}$$

$$x = 1 \text{ g}$$

答: 理论上可生成 SO<sub>2</sub> 的质量为 1 g。

## 2020 年吉林省初中毕业生学业水平考试

### 化学试卷

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

11. (1) H<sub>2</sub>O (2) OH<sup>-</sup> (3) -2

12. (1) 鸡蛋 (2) 钙 (3) 3 (4) 合成材料

13. (1) KNO<sub>3</sub> (2) 增加溶质(合理即可) (3) 蒸发

14. (1) N<sub>2</sub> (2) 3:2 (3) 化合反应

15. (1) 使温度达到可燃物的着火点 (2) 增大可燃物与氧气的接触面积

16. (1) 氧气 (2) 导电性 (3) 碳原子的排列方式不同

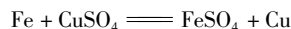
17. (1) 蓝 (2) 铁 (3)  $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$

18. (1) 试管 (2) C  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$   
(3) 将燃着的木条放在集气瓶瓶口, 若木条熄灭, 说明已集满

19. 【互动探究】酚酞 气泡 碱  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$  产生白色沉淀 【拓展延伸】AB

20. (1) 强

(2) 解: 设理论上可以得到 Cu 的质量为 x。



$$\begin{array}{ccc} 56 & & 64 \\ 5.6 \text{ g} & & x \end{array}$$

$$\frac{56}{64} = \frac{5.6 \text{ g}}{x}$$

$$x = 6.4 \text{ g}$$

答: 理论上可以得到 Cu 的质量为 6.4 g。

## 2019 年吉林省初中毕业生学业水平考试

### 化学试卷

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

10. D

11. (1) N (2) Na<sup>+</sup> (3) H<sub>2</sub>O<sup>-2</sup>

12. (1) 煮沸 (2) 糖类 (3) 可燃 (4) 锅盖盖灭

13. (1) n (2) 饱和 (3) 变小

14. (1) H<sub>2</sub> (2) 碱

15. (1) 质子数(或核电荷数) (2)  $2\text{CO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2$   
化合反应

16. 盐酸(合理即可) (1) 氧气、水 (2) 硫酸铜(合理即可)

17. (1) 溶液变红 (2) B (3) 2(或两)

18. (1) 集气瓶 (2) AC (3) 大理石  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

19. I. (1) A (2) 硝酸银 II. 【设计实验】金属表面有海绵状固体析出  $2\text{NaOH} + \text{CdSO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Cd}(\text{OH})_2 \downarrow$   
碳酸钠(合理即可) 【交流反思】节约资源(合理即可)

20. 解: 设该稀 HCl 中溶质的质量为 x。



$$\begin{array}{ccc} 56 & & 36.5 \\ 5.6 \text{ g} & & x \end{array}$$

$$\frac{56}{36.5} = \frac{5.6 \text{ g}}{x}$$

$$x = 3.65 \text{ g}$$

该稀 HCl 中溶质的质量分数 =  $\frac{3.65 \text{ g}}{100 \text{ g}} \times 100\% = 3.65\%$

答: 该稀 HCl 中溶质的质量分数为 3.65%。

## 2018 年吉林省初中毕业生学业水平考试

### 化学试卷

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

10. B

11. (1) 28.09 (2) 4 (3) +4

12. (1) < (2) 纯净物 (3) C (4) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

13. (1) 蛋白质 (2) 塑料饭盒 (3) 乳化

14. (1) 升高 (2)  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

15. (1) 相等 (2) 加入乙物质(合理即可) (3) 降温结晶(或冷却热饱和溶液)

16. (1) 气体容易被压缩(合理即可) (2) 分子构成不同

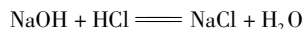
17. (1) Al Cu 置换反应 除去铝表面致密的氧化铝薄膜, 防止其影响反应 (2) 将铜丝浸入硝酸银溶液中

18. (1) 试管 (2)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$   
在水面下用玻璃片盖住瓶口 (3) AD

19. 【实验与探究】有气泡产生 酚酞 SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> 水 HNO<sub>3</sub> 和 Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 【拓展与应用】 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$

20. (1)4

(2)解:设生成 NaCl 的质量为  $x$ 。



40                      58.5

4 g                       $x$

$$\frac{40}{58.5} = \frac{4 \text{ g}}{x}$$

$$x = 5.85 \text{ g}$$

答:生成 NaCl 的质量为 5.85 g。

### 2021 年长春市初中毕业生学业水平考试

#### 化学试卷

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

10. D

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

12. (1)16 (2)非金属 (3)得到

13. (1)煮沸 (2)吸附 (3)氢、氧 (4)用洗脸水冲马桶  
(合理即可)

14. (1)混合物 (2)蛋白质 (3)A

15. (1)铜片上的白磷燃烧,红磷没有燃烧 (2)红  
(3)水

16. (1)导电 (2)强 (3)还原

17. (1)35.8 (2) $\text{KNO}_3$  (3)BCD

18. (1)试管 (2)① $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$  ②B  
(3)反应条件

19. (1)有气泡产生 (2)AC (3)① $\text{MgCl}_2 + 2\text{NaOH} =$   
 $2\text{NaCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow$  ②9.5

20. (1)-3 (2) $\text{H}_2\text{O}$  (3)A (4) $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 +$   
 $\text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$

21. (1)红 (2)某些非金属氧化物 (3) $\text{Al}(\text{OH})_3 +$   
 $3\text{HCl} = \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$  碱性 【猜想与假设】 $\text{Na}_2\text{CO}_3$

【实验探究】无明显现象 【反思与评价】稀硫酸

### 2020 年长春市初中毕业生学业水平考试

#### 化学试卷

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

10. B

11. (1)C (2) $2\text{K}^+$  (3) $\text{O}_2$

12. (1)65.38 (2)金属 (3)失去

13. (1)混合物 (2)+4 (3)4 (4)碱性

14. (1) $\text{KNO}_3$  (2)氯化钠的溶解度受温度的变化影响很小  
(3)AC

15. (1)③ (2)① (3)② (4)AB

16. (1)溶液由红色变为无色 (2) $\text{H}^+$ 、 $\text{OH}^-$  (3)ABC

17. (1)试管 (2)F 和 O (3)28.4

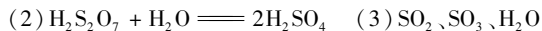
18. (1)24 (2)玻璃棒 (3)A

19. 【做出猜想】 $\text{OH}^-$  【进行实验】蓝 澄清石灰水变浑浊

【小结反思】 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

【实验验证】A F

20. (1)增大反应物的接触面积,使反应更快、更充分



(4)10

21. (1)过滤 (2) $\text{Mg}(\text{OH})_2$  (3)除尽溶液中的硫酸根离子

(4) $\text{Cl}^-$ 、 $\text{OH}^-$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$

### 2019 年长春市初中毕业生学业水平考试

#### 化学试卷

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

10. D

11. (1)H (2) $3\text{Na}^+$  (3) $\text{H}_2\text{O}$

12. (1)35 (2)得到 (3)C

13. (1)溶剂 (2)活性炭 (3)氢元素和氧元素

14. (1)水 (2)可燃物 (3)AC

15. (1)导电 (2)氧化 (3) $\text{CO}_2 + \text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{CO}$

16. (1)不饱和 (2) $\text{KNO}_3$  (3)蒸发结晶

17. (1)生铁 (2)氧化铝(或  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) (3)硝酸钠、硝酸锌

18. (1)酒精灯 (2)①B、C ②将燃着的小木条放在集气  
瓶瓶口,若木条熄灭,证明已集满 (3)①3.2 ②B

19. (1)25 (2)小于 (3)玻璃棒

20. (1)+6 (2) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3 = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  (3)B

21. (1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HNO}_3$  (2)能  
(3)① $\text{KNO}_3$ 、 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ ;  $\text{KNO}_3$ 、 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{HNO}_3$   
②BD

22. (1) $\text{BaSO}_4$  (2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} +$   
 $\text{CO}_2 \uparrow$  (3)过量的  $\text{CaCl}_2$  溶液 (4)无

### 2018 年长春市初中毕业生学业水平考试

#### 化学试卷

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

10. B

11. (1)O (2) $2\text{H}^+$  (3) $\text{H}_2\text{O}$

12. (1)12 (2)得到 (3)核外电子层数相等

13. (1)肥皂水 (2)活性炭 (3)氢、氧元素

14. (1)二氧化硫 (2)密度比空气大 (3)温度达到可燃  
物的着火点

15. (1)导电 (2)还原 (3)二氧化碳

16. (1)NaCl (2)不饱和 (3)B

17. (1)黄铜 (2) $\text{H}_2\text{O}$  (3)硫酸钠、硫酸锌

18. (1)试管 (2)C (3)将燃着的木条放在集气瓶瓶口,  
若木条熄灭,证明二氧化碳已经收集满 (4)14.6%  
(5)反应条件

19. (1)分解 (2) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$   
(3)稀盐酸

20. (1)量筒 (2)溶质 (3)B

21. (1)溶液变红色 (2)盐 (3) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} =$   
 $\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (4)氯化钠、氯化镁、氯化氢

22. (1) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$  (2)除去过  
量的氢氧化钠和碳酸钠 (3)NaOH、KCl (4)实验二、  
实验三、实验四