

# 2023 北京门头沟初三一模

## 化 学

2023. 4

考  
生  
须  
知





1. 本试卷共 10 页，共两部分，39 道小题。
2. 所有答案必须填涂或书写在答题卡上，在试卷上作答无效，用 2B 铅笔和黑色字迹签字笔作答。
3. 考试时间 70 分钟，试卷满分 70 分。

可能用到的相对原子质量 H 1 C 12 N 14 O 16 P 31

### 第一部分 选择题（共 25 分）

（每小题只有一个选项符合题意。每小题 1 分。）

1. 空气的成分中，体积分数约占 21% 的是  
A. 氮气      B. 氧气      C. 稀有气体      D. 二氧化碳
2. 下列对氧气用途描述不正确的是  
A. 氧气可做燃料      B. 氧气可用于医疗急救  
C. 氧气可以供给动植物呼吸      D. 氧气可用于炼钢
3. 下列方法不能区分氧气和二氧化碳两瓶气体的是  
A. 将澄清石灰水倒入集气瓶中      B. 观察颜色  
C. 将带火星的木条伸入集气瓶中      D. 将燃着的木条伸入集气瓶中
4. 北京 2022 年冬奥会中使用了大量新材料，下列属于金属材料的是

| A   | B   | C   | D  |
|---|---|---|--|
|  |  |  |  |
| 速滑冰刀中的钛合金   | “飞扬”火炬中的聚硅氮烷树脂  | 颁奖礼服中的石墨烯发热材料   | 可降解餐具中的聚乳酸材料   |

5. 下列物质能除铁锈的是  
A. 食盐水      B. 植物油      C. 石灰水      D. 盐酸

6. 下列图标中，表示禁止燃放鞭炮的是



A                      B                      C                      D

7. 下列物质中，属于纯净物的是  
A. 食醋      B. 大理石      C. NaCl 溶液      D. 二氧化碳
8. 下表列出了生活中某些饮品在常温下的 pH 范围，其中酸性最强的是

|      |    |     |    |    |
|------|----|-----|----|----|
| 饮品名称 | 橙汁 | 西瓜汁 | 牛奶 | 豆浆 |
|------|----|-----|----|----|

|       |         |         |         |         |
|-------|---------|---------|---------|---------|
| pH 范围 | 3.0-4.0 | 5.3-6.2 | 6.3-6.6 | 7.4-7.9 |
|-------|---------|---------|---------|---------|

A.橙汁 B.西瓜汁 C.牛奶 D.豆浆

9.下列物质露置于空气中一段时间，总质量会减小的是

A.浓硫酸 B.浓盐酸 C.氢氧化钠固体 D.生石灰





10.垃圾分类能推动绿色发展，矿泉水瓶、旧报纸应属于

A.厨余垃圾 B.有害垃圾 C.其他垃圾 D.可回收物

11.下列符号中，表示两个氧原子的是

A. O<sub>2</sub> B. 2O C. O<sup>2-</sup> D. 2O<sub>2</sub>

12.门头沟清水豆腐远近闻名，豆腐制作的流程中，属于过滤操作的是

| A   | B   | C   | D  |
|---|---|---|--|
|  |  |  |  |
| 泡豆  | 磨浆  | 滤渣  | 煮浆点兑   |

13.下列元素中，人体摄入过低会引起贫血的是

A. 铁 B. 碘 C. 锌 D. 钙

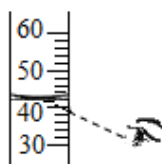
14.绿植养护需要用到营养液，下列营养液的成分中属于磷肥的是

A.(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> B.Ca(H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> C.KNO<sub>3</sub> D.KCl

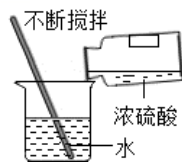
15. 下列物质的化学式不正确的是

A.干冰——CO<sub>2</sub> B.消石灰——Ca(OH)<sub>2</sub> C.纯碱——NaOH D.小苏打——NaHCO<sub>3</sub>

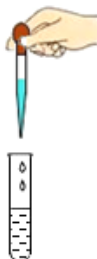
16. 下列实验操作错误的是



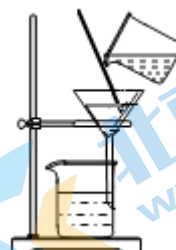
A. 量筒读数



B. 稀释浓硫酸



C. 滴加液体



D. 过滤

17.下列物质的用途中，主要利用物理性质的是

A.熟石灰用于改良酸性土壤 B.生石灰作食品干燥剂  
C.干冰用于制造舞台烟雾 D.氢气用作燃料

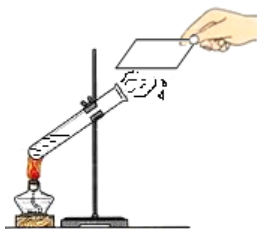
18.将少量的下列物质放入水中，不能形成溶液的是

A.蔗糖 B.食盐 C.酒精 D.花生油

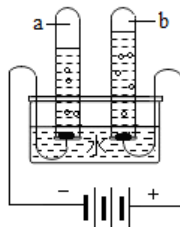
19.下列关于水的说法中，正确的是

A.水不能与氧化钙反应 B.蒸馏是水净化的一种方法  
C.水由氢气和氧气组成 D.水中氢氧元素的质量比为 2: 1

20.如下图实验，下列说法不正确的是



实验 1



实验 2

- A. 实验 1 中，水变化前后分子的种类不变
- B. 实验 1 中，水分子间的间隔变大
- C. 实验 2 中，反应前后原子的种类、个数均改变
- D. 实验 2 中，试管 a 中得到气体能燃烧

21. 用锶制成的原子钟精准度极高，常用于卫星的精准计时。下图是锶元素在元素周期表中的信息，下列说法中不正确的是

|       |    |
|-------|----|
| 38    | Sr |
| 锶     |    |
| 87.62 |    |

- A. 锶的相对原子质量是 87.62g
- B. 锶是金属元素
- C. 锶原子的核外电子数是 38
- D. 锶的元素符号为 Sr

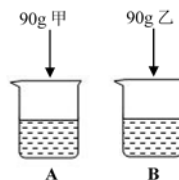
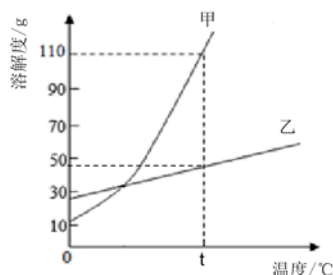
22. 瑞德西韦 (C<sub>27</sub>H<sub>35</sub>N<sub>6</sub>O<sub>8</sub>P) 作为一种新型药物，在抗击新冠肺炎的过程中崭露头角。下列说法正确的是

- A. 瑞德西韦完全燃烧产物不可能有 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub>O
- B. 瑞德西韦属于有机化合物
- C. 一个瑞德西韦分子中含 76 个原子

D. 瑞德西韦中氢元素的质量分数 =  $\frac{1 \times 35}{12 \times 27 + 14 \times 6 + 16 \times 8 + 31 \times 1} \times 100\%$

根据甲和乙两种物质的溶解度曲线，回答第 23、24 小题

t°C 时，向 A、B 两个盛有 100g 水的烧杯中，分别加入 90g 的甲和乙固体，充分搅拌。



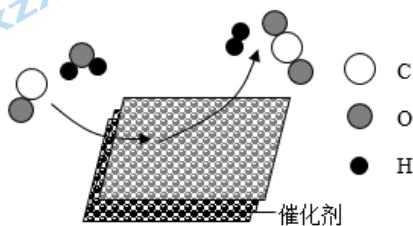
23. t°C 时，对烧杯 A 和烧杯 B 中所得溶液是否饱和判断正确的是

- A. 烧杯 A 中液体饱和，烧杯 B 中液体不饱和
- B. 烧杯 A 中液体不饱和，烧杯 B 中液体饱和
- C. 烧杯 A、烧杯 B 中液体均不饱和
- D. 烧杯 A、烧杯 B 中液体均饱和

24. 烧杯 B 中所得溶液质量为

- A. 190g
- B. 145g
- C. 100g
- D. 210g

25. 中国科学院首创室温制氢方案，其反应原理如图所示。下列说法错误的是



A. 该反应的化学方程式是  $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{H}_2 + \text{CO}_2$

- B. 该反应前后分子数目不变  
 C. 该反应前后氢元素的化合价不变  
 D. 反应物 CO 和 H<sub>2</sub>O 都是氧化物

## 第二部分 填空与计算题

本部分共 14 小题，共 45 分

### 【生活现象解释】

26. (2 分) 厨房中蕴含许多化学知识。

(1) 厨房中有食醋、食盐、小苏打、加铁酱油等物质，其中\_\_\_\_\_是焙制糕点所用膨松剂的主要成分之一。

(2) 用洗洁精清洗餐具上的油污时，洗洁精可使油污分散在水中，且不聚集成大的油珠，便于洗涤。洗洁精在此过程中起\_\_\_\_\_作用。

27. (2 分) 《天工开物》中收录了井盐生产过程和湿法炼铜技术。

(1) 井盐中含有丰富的钠、氯等，这里的钠是指\_\_\_\_\_ (填序号)。

- A. 分子 B. 单质 C. 元素

(2) 用铁和胆矾水 (主要成分是 CuSO<sub>4</sub> 溶液) 冶炼铜，该反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

28. (2 分) 生产生活离不开能源。

(1) 现阶段的能源结构仍以化石燃料为主，化石燃料包括煤、\_\_\_\_\_和天然气。

(2) 搭载神舟十三号飞船的火箭主要燃料是偏二甲肼 (C<sub>2</sub>H<sub>8</sub>N<sub>2</sub>)，助燃剂是四氧化二氮 (N<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)，燃烧时不可能产生的物质为\_\_\_\_\_。

- A. N<sub>2</sub> B. H<sub>2</sub>O C. CO<sub>2</sub> D. SO<sub>2</sub>

29. (2 分) 含氯消毒剂在生产生活中有着广泛的用途。

(1) 次氯酸钠 (NaClO) 也是一种常用的消毒剂，其中氯元素的化合价为\_\_\_\_\_，(2) 二氧化氯 (ClO<sub>2</sub>) 是安全消毒剂，可以由 NaClO<sub>2</sub> 与 Cl<sub>2</sub> 反应制得，其反应的化学方程式为 2NaClO<sub>2</sub> + Cl<sub>2</sub> = 2ClO<sub>2</sub> + 2X，X 的化学式为\_\_\_\_\_。

### 【科普阅读理解】

30. (6 分) 阅读下面科普短文

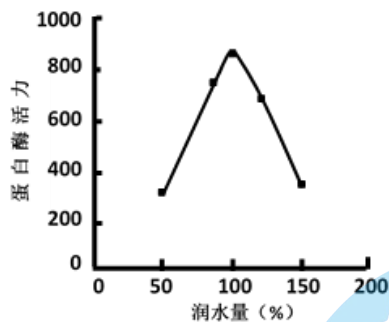
酱油是我国传统调味品之一，是以大豆、小麦等原料，经过原料预处理、制曲、发酵、浸出淋油及加热配制等工艺生产出来的调味品，营养极其丰富，主要营养成分包括氨基酸、可溶性蛋白质、糖类、酸类等。制曲是酱油酿造的重要工序，制曲工艺的主要流程为：主辅料→混合→润水→蒸煮→冷却→接种→通风培养→成曲。成曲的蛋白酶活力值越高，成曲质量越好。

选择适合的菌种，温度控制在米曲霉最适合生长的 32~33℃。主料大豆为蛋白质源，辅料米糠为淀粉源。选取不同的主辅料配比，在润水量 120%，蒸料时间 30min，制曲时间 36h 的条件下制曲，所得蛋白酶活力值如下表。

表 主辅料配比与蛋白酶活力值

| 实验序号 | 主辅料    | 配比     | 蛋白酶活力值 (单位 U/g) |
|------|--------|--------|-----------------|
| 1-1  | 大豆, 米糠 | 1: 1.2 | 743.66          |
| 1-2  | 大豆, 米糠 | 1: 1   | 957.28          |
| 1-3  | 大豆, 米糠 | 1: 0.8 | 1003.53         |

润水是影响成曲质量的一个重要因素，在主配料配比 1: 1，蒸料时间 30min，制曲时间 36h 的条件下制曲，蛋白酶活力随润水量的变化趋势如图所示。



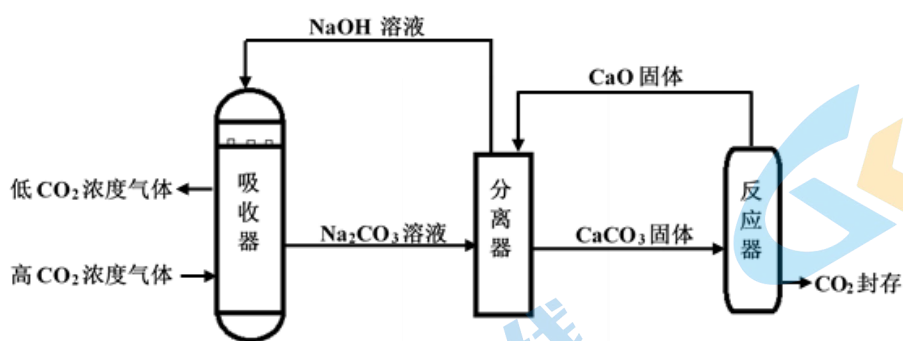
酱油是厨房必备调味品，但食用酱油也要适量。酱油中含盐量比较高，患有高血压、糖尿病、冠心病的人应减少酱油的食用。过度的摄取钠盐，也会加重孩子肾脏的负担，因此小孩更不能经常食用酱油。酱油对身体也有一定的益处，酱油中含有的维生素和矿物质可以降低胆固醇，消除自由基，从而降低心血管疾病的发病率。只要控制好酱油食用量就不会对人体危害。

根据文章内容回答下列问题：

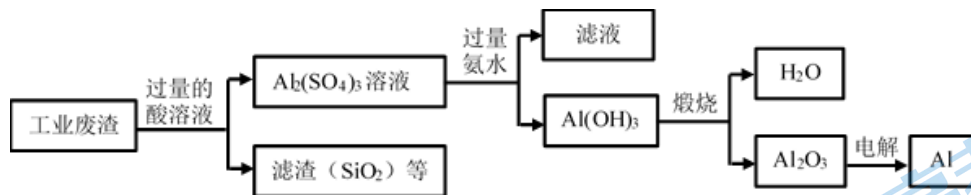
- (1) 酱油的酿造过程属于\_\_\_\_\_（填“物理变化”或“化学变化”）。
- (2) 酱油营养丰富，写出酱油中含有的营养素\_\_\_\_\_（写出2种即可）。
- (3) 由表数据可知，在润水量 120%，蒸料时间 30min，制曲时间 36h 的条件下制曲，成曲质量最好的主辅料配比为\_\_\_\_\_。
- (4) 根据图信息得出的结论是：主配料配比 1：1，蒸料时间 30min，制曲时间 36h 的条件下制曲，\_\_\_\_\_。
- (5) 判断下列说法是否正确（填“对”或“错”）。
  - ①酱油酿造过程中，成曲质量只和主辅料配比和润水量有关，与其他因素无关。\_\_\_\_\_
  - ②酱油中含盐量较高，患有高血压、糖尿病、冠心病的人以及小孩都不应经常食用。\_\_\_\_\_

### 【生产实际分析】

31. (3分) 某工厂为了实现“碳中和”的目标,设计了一种“捕捉”CO<sub>2</sub>的减排方案,流程如下:



- (1) 吸收器中 NaOH 溶液要从顶部进入喷洒而下，目的是\_\_\_\_\_。
  - (2) 分离器中发生的反应方程式有  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ 、\_\_\_\_\_。
  - (3) 用该技术进行“碳捕获”有效利用了原材料，在该过程中被循环利用的物质有\_\_\_\_\_。
32. (3分) 某铝冶炼厂为了“变废为宝，点渣成金”，从含有 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>、SiO<sub>2</sub> 等成分的工业废渣中提取金属铝，其工艺流程如下：

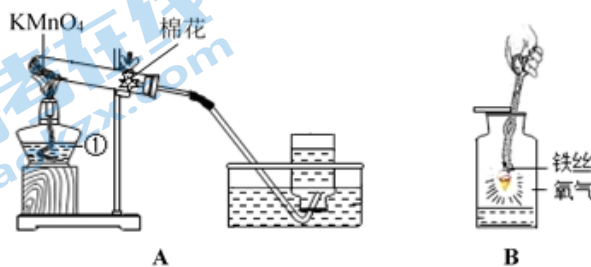


回答下列问题:

- 流程图中含铝元素的物质中属于碱的是\_\_\_\_\_。
- “过量的酸溶液”中使用的酸是\_\_\_\_\_ (填字母序号)。  
A. 醋酸 (CH<sub>3</sub>COOH)    B. HNO<sub>3</sub>    C. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
- 电解 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 生成两种单质, 该反应的基本反应类型是\_\_\_\_\_ 反应。

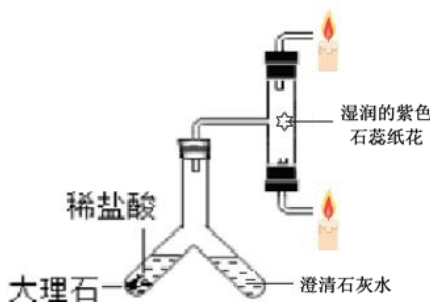
**【基本实验及其原理分析】**

33. (3分) 根据下图回答问题。



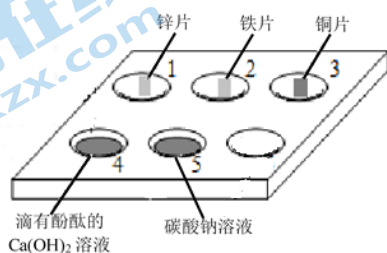
- A 中, 仪器①的名称是\_\_\_\_\_; 加热 KMnO<sub>4</sub> 制取 O<sub>2</sub> 的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- B 中, 铁丝在氧气中燃烧的现象为: 剧烈燃烧, \_\_\_\_\_, 放大量热。

34. (4分) 用下图装置进行实验。



- Y 型管左侧大理石和稀盐酸反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- Y 型管右侧能观察到的现象是\_\_\_\_\_。
- 实验中观察到湿润的紫色石蕊纸花变红, 由此并不能得出“CO<sub>2</sub> 能与水发生化学反应”的结论, 理由是\_\_\_\_\_。
- 实验中观察到下面的蜡烛先熄灭, 上面的蜡烛后熄灭, 由此得到的实验结论是\_\_\_\_\_。

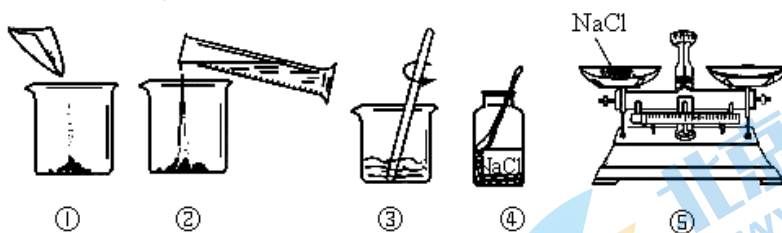
35. (3分) 如图所示, 在井穴板的孔穴 1-5 中分别加入稀盐酸。



- 实验中有气泡产生的孔穴是\_\_\_\_\_ (填字母序号)。  
A. 孔穴 1、2、4    B. 孔穴 1、2、3    C. 孔穴 1、2、5
- 4 中红色液体变无色, 说明氢氧化钙和盐酸发生了化学反应, 反应的化学方程式为\_\_\_\_\_; 此时

溶液中的溶质除了酚酞，还一定存在\_\_\_\_\_。

36. (3分) 某小组同学要配制 100g 溶质的质量分数为 3% 的氯化钠溶液。



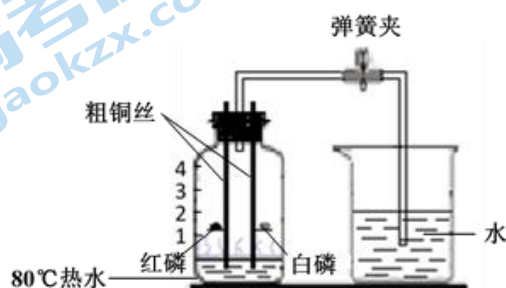
(1) 上图为配制溶液的部分实验操作图，正确的操作顺序是\_\_\_\_\_ (写序号)。

(2) 需要称量氯化钠的质量为\_\_\_\_\_。

(3) 溶解过程中，玻璃棒的作用是\_\_\_\_\_。

37. (3分) 某小组同学用如下装置探究可燃物的燃烧条件，并测定空气中氧气的含量。

装置的气密性良好。实验开始前关闭弹簧夹，两根粗铜丝上均固定铜质小托盘，分别放入红磷和白磷，粗铜丝伸入到 80°C 的热水中，塞紧胶塞。待装置冷却到室温后打开弹簧夹。



(1) 实验中主要利用铜的\_\_\_\_\_性。

(2) 能证明燃烧需要温度达到可燃物的着火点依据的现象是\_\_\_\_\_。

(3) 实验中能证明空气中氧气含量的现象是\_\_\_\_\_

- A. 集气瓶中产生大量白烟    B. 白磷燃烧一段时间后熄灭  
C. 烧杯中的水倒吸进入集气瓶    D. 集气瓶中水面最终上升至 1 处

### 【科学探究】

38. (6分) 稻草秸秆中含有大量的纤维素，通过预处理可以制备纤维素，用于造纸行业。过氧化氢溶液是一种理想的无污染漂白剂。某实验小组对影响过氧化氢漂白稻草纤维素效果的因素进行了探究。

**查阅资料：**漂白过程中，如果过氧化氢的分解不受控制，会导致无效分解，因此漂白前先在体系中加入 3% 的硅酸钠溶液为稳定剂，防止无效分解。

**进行实验：**

#### 实验 1：将稻草纤维素进行 1 次漂白

将预处理后的稻草纤维素与过氧化氢溶液混合，加入质量分数为 3% 的硅酸钠溶液，再加入质量分数为 6% 的氢氧化钠溶液调节初始 pH 值为 10~11，保持温度 70~75°C，反应时间 90 分钟，过滤，水洗至中性，45°C 烘干，测定其白度。

| 实验序号 | 稻草纤维素与液体固液比 | 过氧化氢溶液质量分数 | 硅酸钠溶液与过氧化氢溶液的体积比 | 白度   |
|------|-------------|------------|------------------|------|
| 1-1  | 1: 5        | 5%         | 0.5: 1           | 36.5 |
| 1-2  | 1: 8        | 5%         | 0.5: 1           | 46.9 |
| 1-3  | 1: 10       | 5%         | 0.5: 1           | 52.4 |

#### 实验 2：将稻草纤维素进行二段漂白

首先进行第一段漂白：将预处理后的纤维素与质量分数为 3% 的过氧化氢溶液混合，加入质量分数为 3% 的硅酸钠溶液，再加入质量分数为 6% 的氢氧化钠溶液调节初始 pH 值为 10~11，保持温度 70~75°C，反应时间 60 分钟。

然后进行第二段漂白：经过第一段漂白后的纤维素与过氧化氢溶液混合，接着重复实验 1 的步骤。记录第二段漂白实验结果如下：

| 实验序号 | 稻草纤维素与液体固液比 | 过氧化氢溶液质量分数 | 硅酸钠溶液与过氧化氢溶液的体积比 | 白度   |
|------|-------------|------------|------------------|------|
| 2-1  | 1: 5        | 5%         | 0.5: 1           | 56.9 |
| 2-2  | 1: 8        | 5%         | 0.5: 1           | 63.3 |
| 2-3  | 1: 10       | 5%         | 0.5: 1           | 74.3 |
| 2-4  | 1: 10       | 5%         | 0                | 37.3 |
| 2-5  | a           | 5%         | 0.25: 1          | 54.6 |
| 2-6  | 1: 10       | 5%         | 0.75: 1          | 72.5 |
| 2-7  | 1: 10       | 5%         | 1: 1             | 72.1 |

**解释与结论：**

- (1) 过氧化氢不稳定，易分解，发生反应的化学方程式\_\_\_\_\_。
- (2) 实验 2 中，表格内 a 处应该填入的数据是\_\_\_\_\_。
- (3) 依据实验 1-1 至 1-3，可以得出的结论是\_\_\_\_\_。
- (4) 根据实验结果可知，过氧化氢漂白稻草纤维素的最佳条件是：质量分数为 3% 的硅酸钠溶液与过氧化氢体积比为\_\_\_\_\_，稻草纤维素与液体固液比\_\_\_\_\_时，分别用 3% 和 5% 的过氧化氢溶液进行两段漂白，漂白效果最好。

**反思与评价：**

- (5) 依据实验数据，不能得出“稻草纤维素与液体固液比相同时，分别用 3% 和 5% 的过氧化氢溶液进行两段漂白时，质量分数为 3% 的硅酸钠溶液与过氧化氢溶液的体积比越大，漂白效果越好”的结论，其证据是\_\_\_\_\_。

**【实际应用定量计算】**

39. (3 分) 载人航天器中处理 CO<sub>2</sub> 的一种方法为  $2Li_2O_2 + 2CO_2 = 2Li_2CO_3 + O_2$ ，试计算 44g 二氧化碳发生反应，理论上可获得氧气的质量。



## 参考答案

|    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 题号 | 1  | 2  | 3  | 4  | 5  | 6  | 7  | 8  | 9  | 10 |
| 答案 | B  | A  | B  | A  | D  | C  | D  | A  | B  | D  |
| 题号 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| 答案 | B  | C  | A  | B  | C  | A  | C  | D  | B  | C  |
| 题号 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 |    |    |    |    |    |
| 答案 | A  | B  | B  | B  | C  |    |    |    |    |    |

### 第二部分非选择题（共 13 个小题，共 30 分。）

26. (1) 小苏打 (2) 乳化

27. (1) C (2)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

28. (1) 石油 (2) D

29. (1) +1 (2) NaCl

30. (1) 化学变化 (2) 糖类、蛋白质、无机盐、维生素（任写 2 种）

(3) 1: 0.8

(4) 润水量 50%至 150%的范围内，润水量为 100%时，蛋白酶活力最高，成曲质量最好。

(5) 错 对

31. (1) 使反应物充分接触，充分反应。 (2)  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NaOH}$

(3) NaOH、CaO

32. (1)  $\text{Al}(\text{OH})_3$  (2) C (3) 分解

33. (1) 酒精灯 (2)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$

(3) 火星四射，生成黑色固体

34. (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$  (2) 澄清石灰水变浑浊

(3) 没有证明二氧化碳不能使紫色石蕊变红

(4) 二氧化碳密度比空气大，不能燃烧，不支持燃烧

35. (1) C (2)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$  (3)  $\text{CaCl}_2$

36. (1) ④⑤①②③ (2) 3g (3) 搅拌，加速溶解

37. (1) 导热性 (2) 白磷燃烧，红磷不燃烧 (3) D

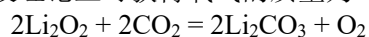
38. (1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$  (2) 1: 10

(3) 在其他条件相同时，稻草纤维素与液体固液比小，过氧化氢漂白稻草纤维素效果越好。

(4) 0.5: 1 1: 10

(5) 实验 2-6 中硅酸钠溶液与过氧化氢溶液体积比为 0.75: 1，小于实验 2-7 中 1: 1，但实验 2-6 测得的白度为 72.5，高于实验 2-7 中白度 72.1

39.解：设理论上可获得氧气的质量为 x。



$$\begin{array}{r} 88 \quad 32 \\ 44\text{g} \quad x \end{array}$$

$$X=16\text{g}$$

$$\begin{array}{r} 88 \quad 32 \\ \hline 44\text{g} \quad \bar{x} \end{array}$$

答：44g 二氧化碳发生反应，理论上可获得氧气 16g。

## 关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯