

# 2020 年北京市中考考试试卷

## 化 学

### 考生须知

- 1.本试卷共 6 页，共两部分，24 道小题，满分 45 分。考试时间：与生物合计 90 分钟。
- 2.在试卷和草稿纸上准确填写姓名、准考证号、考场号和座位号。
- 3.试题答案一律填涂或书写在答题卡上，在试卷上作答无效。
- 4.在答题卡上，选择题、画图题用 2B 铅笔作答，其他试题用黑色字迹签字笔作答。
- 5.考试结束，将本试卷、答案卡和草稿纸一并交回。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 O 16 S 32 Na 23 Cl 35.5

### 第一部分（选择题 共 12 分）

每小题 1 份。在每小题给出的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。

- 1.为了防止骨质疏松，人体需要摄入的元素是（ ）  
A. 钙            B. 铁            C. 锌            D. 碘
- 2.下列气体能供给动植物呼吸的是（ ）  
A.  $\text{CO}_2$             B.  $\text{H}_2$             C.  $\text{O}_2$             D.  $\text{N}_2$
- 3.下列含金属元素的物质是（ ）  
A.  $\text{H}_2\text{S}$             B.  $\text{P}_2\text{O}_5$             C.  $\text{AgNO}_3$             D.  $\text{H}_2\text{O}$
- 4.下列不属于铁丝在氧气中燃烧现象的是（ ）  
A. 放出热量            B. 产生大量白烟  
C. 火星四溅            D. 生成黑色固体
- 5.下列操作不正确的是（ ）

	
A. 稀释浓硫酸	B. 点燃酒精灯
	

C.加热液体

D.取用固体粉末

6.下列不能与稀盐酸反应的金属是 ( )

- A. Cu      B. Zn      C. Al      D. Mg

7.下列物质含有氧分子的是 ( )

- A. O<sub>2</sub>      B. H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>      C. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>      D. SO<sub>2</sub>

8.下列物质的用途中, 利用其化学性质的是 ( )

- A. 银用于制作导线      B. 干冰用作制冷剂  
C. 铜用于制作铜火锅      D. 赤铁矿用于炼铁

9.氯化钯 (PdCl<sub>2</sub>) 可用于检测 CO。PdCl<sub>2</sub> 中 Pd 的化合价为 ( )

- A. +1      B. +2      C. +3      D. +4

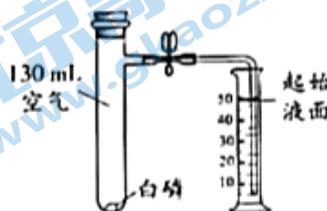
10.不同温度下 KNO<sub>3</sub> 的溶解度如下表所示, 下列说法正确的是 ( )

温度/°C	20	30	40
溶解度/g	31.6	45.8	63.9

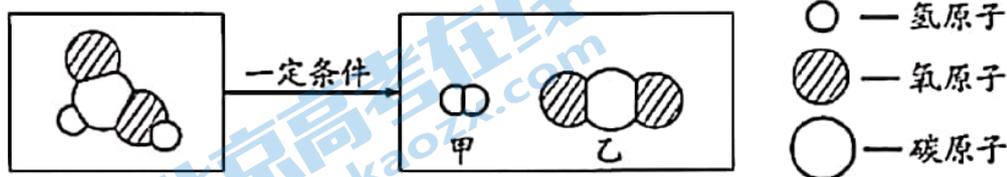
- A. 20°C 时, 100g KNO<sub>3</sub> 饱和溶液中溶质质量为 31.6g  
B. 30°C 时, 100g KNO<sub>3</sub> 饱和溶液的溶质质量分数为 45.8%  
C. 30°C 时, 将 50g KNO<sub>3</sub> 放入 100g 水中得到 150g 溶液  
D. 40°C 时, 100g 水最多溶解 63.9g KNO<sub>3</sub>

11.使用右图装置验证了空气中氧气的含量。下列叙述不正确的是 ( )

- A. 实验前需检验装置气密性  
B. 白磷的作用是消耗试管中的氧气  
C. 白磷熄灭, 试管冷却后再打开止水夹  
D. 最终量筒中液面约降至 40 mL 刻度线处



12.甲酸 (HCOOH) 具有清洁制氢的巨大潜力, 其分解前后分子种类变化的微观示意图如下:



下列说法正确的是 ( )

- A. 甲酸分子中氢原、氧子个数比为 1:2  
B. 乙中碳、氧元素质量比为 1:2  
C. 46g 甲酸中氢元素质量为 2g

D.生成甲与乙的分子个数比为 2:1

第二部分 非选择题 (共 33 分)

每空 1 分。

【生活现象解释】

13.垃圾分类是新时尚。补齐废弃物与垃圾桶的连线。



14.二氧化氯 (ClO<sub>2</sub>) 是安全消毒剂, 杀菌能力优于 Cl<sub>2</sub>, 可由 NaClO<sub>2</sub> 与 Cl<sub>2</sub> 反应制得。



(2) 71 g Cl<sub>2</sub> 完全反应, 理论上最多生成 ClO<sub>2</sub> 的质量为 \_\_\_\_\_ g。

15.我国大力推广在盐分高, pH>9 的土壤中种植海水稻。

(1) pH>9 的土壤呈 \_\_\_\_\_ (填“酸性”或“碱性”)。

(2) 大米中主要含有的营养素是 \_\_\_\_\_。

(3) 稻壳可用于制纳米 SiO<sub>2</sub>, SiO<sub>2</sub> 属于 \_\_\_\_\_ (填序号)。

A.氧化物

B.化合物

C.混合物

【科普阅读题理解】

16. 阅读下面科普短文。

氢能是公认的高热值清洁能源。目前, 氢气的来源如图 1 所示。

化石资源制氢最为成熟。水煤气变换反应:  $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{催化剂}} \text{CO}_2 + \text{H}_2$ , 是化石资源制氢过程中的重要反应之一。

北京大学团队研究了在不同温度下, 多种催化剂对水煤气变换反应中 CO 转化率的影响, 结果如图 2 所示。

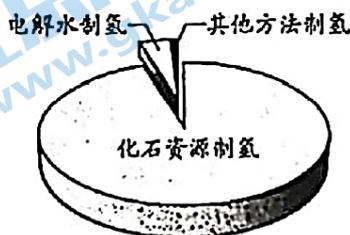


图 1

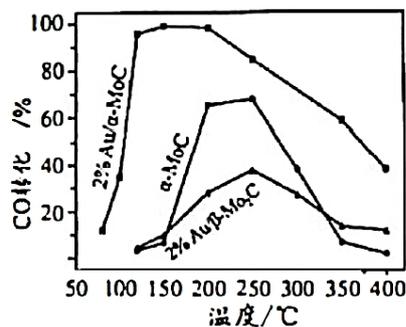


图 2

电解水制氢过程简便，但造价高昂，利用太阳能制氢是未来的发展方向，“人造太阳”的探索也就应运而生。我国“人造太阳”大科学装置“东方超环”利用的是核聚变，当氘、氚核聚变温度达到1亿摄氏度、持续时间超过1000秒，就能形成持续反应，为水分解提供能量。2020年4月，“东方超环”实现了1亿摄氏度运行近10秒，取得重大突破。

除了氢气的生产，其运输、储存和利用等仍面临诸多挑战，需要人们不断探索。依据文章内容回答下列问题。

- (1) 目前氢气的主要来源是\_\_\_\_\_。
- (2) 图2中，催化剂为2% Au /  $\alpha$ -MoC时，CO转化率和温度的关系是\_\_\_\_\_。
- (3) 根据下表信息可知氘、氚都属于氢元素，理由是\_\_\_\_\_。

原子种类	质子数	中子数	核外电子数
氘	1	1	1
氚	1	2	1

(4) 下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。

- A.  $\alpha$ -MoC可使CO转化率接近100%
- B. 水电解制氢的不足是造价高昂
- C. 利用太阳能制氢是未来发展方向
- D. “东方超环”利用核聚变提供能量

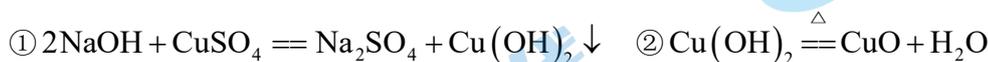
【生产实际分析】

17. CuO是某种无机胶黏剂的组分之一，制备的部分流程如下图。

已知：CuO难溶于水。



(1) 反应釜中发生的反应有：



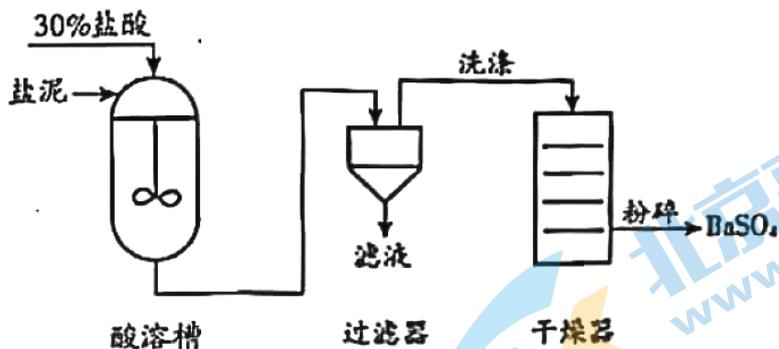
其中，属于复分解反应的是\_\_\_\_\_ (填“①”或“②”)。

(2) 过滤器分离出的滤液中一定含有的溶质是\_\_\_\_\_。

18. 从氯碱工业产生的盐泥中回收BaSO<sub>4</sub>，其主要工艺流程如下图。

已知：① 盐泥的主要成分为BaSO<sub>4</sub>、NaCl、Mg(OH)<sub>2</sub>和CaCO<sub>3</sub>。

② BaSO<sub>4</sub>难溶于水，不与盐酸反应。



- (1) 除去 NaCl，利用的性质是\_\_\_\_\_。
- (2) 酸溶槽中发生中和反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (3) 过滤器中分离出来的固体是\_\_\_\_\_。

基本实验及其原理分析

19. 请从 19-A 或 19-B 两题中任选一个作答，若均作答，请按 19-A 计分。

19-A 氧气的制取与性质	19-B 二氧化碳的制取与性质

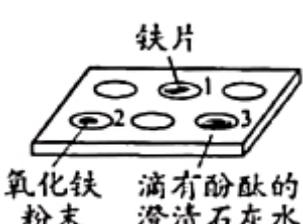
- (1) ①中反应的化学方程式\_\_\_\_\_。
- (2) ②中观察到的现象是\_\_\_\_\_。

20. 下列是两个关于水的实验。

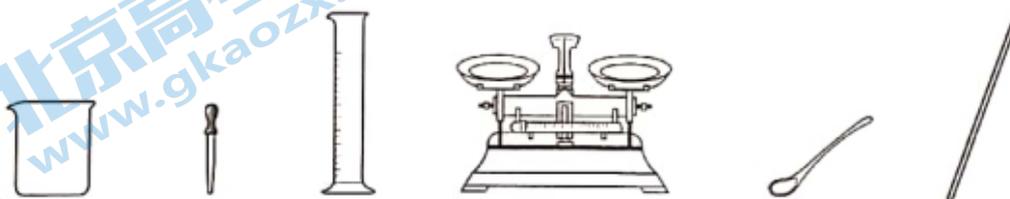


- (1) 实验 1，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。
- (2) 下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (填序号)。
- A. 实验 1，试管 a 中得到的气体能燃烧
  - B. 实验 1，反应前后原子的种类、个数均改变
  - C. 实验 2，水变化前后分子的种类不变

21. 补全实验报告。

装置及操作	现象	解释或结论
	(1) 向 1 中滴加 _____ 溶液	铁片上附着红色固体，溶液颜色变浅 Fe 的金属活动性比 Cu 的强
	(2) 向 2 中滴加盐酸	固体减少，得到黄色溶液 化学方程式：_____
	(3) 向 3 中滴加足量盐酸	_____ Ca(OH) <sub>2</sub> 能与盐酸反应

22. 从下图选择仪器，配置 60g 溶质质量分数为 10% 的 NaCl 溶液。



- 需要称量 NaCl 的质量为 \_\_\_\_\_ g
- 量取水用到的仪器有 \_\_\_\_\_ (写名称)。
- 从配好的溶液中倒出 10g，其中溶质和溶剂的质量比为 \_\_\_\_\_。

23. 验证可燃物燃烧的条件。已知：白磷、红磷的着火点分别是 40℃、240℃。

装置(夹持仪器已略去)	步骤及现象
	<p>I. 将一定量的白磷、红磷分别浸入 80℃ 热水中(如左图所示)。白磷、红磷均不燃烧</p> <p>II. 升高右侧漏斗至红磷露出水面。红磷不燃烧</p> <p>III. 升高左侧漏斗至白磷露出水面。白磷燃烧</p>

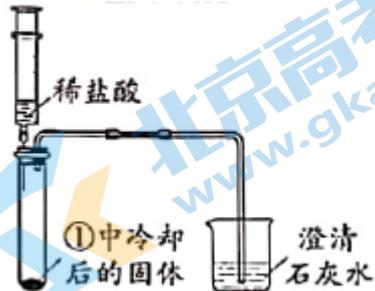
- I 中白磷不燃烧的原因是 \_\_\_\_\_。
- 对比 II 和 III, 可验证可燃物燃烧的条件是 \_\_\_\_\_。

【科学探究】

24. 丙酸钙为白色固体，易溶于水，可作食品防腐剂，国家标准规定了其用于制作面食、糕点时每千克面粉中的最大使用量。小组同学实验探究其性质和防腐的效果。

I. 探究丙酸钙的性质

【进行实验】用下图装置（夹持仪器已略去）完成实验，记录如下：

序号	①	②
装置		
现象	试管内壁有水雾	注入酸后，有气泡产生，石灰水变浑浊

**【解释与结论】**

(1) ②中现象说明有  $\text{CO}_2$  产生。 $\text{CO}_2$  与石灰水反应的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(2) 查阅资料得知丙酸钙与盐酸反应无气体生成。由实验②可得出的结论是\_\_\_\_\_。

**II. 探究丙酸钙防霉的效果**

**【进行实验】** 分别按下列①~⑧配方蒸制 8 个馒头，冷却后置于密封袋中，记录如下：

组别		第 1 组				第 2 组			
序号		①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧
配 方	面粉/g	50	50	50	50	50	50	50	50
	酵母/g	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75	0.75
	蔗糖/g	0	0	0	0	5	5	x	5
	丙酸钙/g	0	0.06	0.10	0.15	0	0.06	0.10	0.15
开始发霉时间		第 3 天	第 4 天	第 5 天	第 6 天	第 3 天	第 4 天	第 5 天	第 6 天

**【解释与结论】**

(3) 设计第 1 组实验的目的是\_\_\_\_\_。

(4) 第 2 组，⑦中 x 为\_\_\_\_\_。

(5) 对比第 1 组、第 2 组实验可得到的结论是\_\_\_\_\_。

**【反思与评价】**

(6) 某同学认为“制作面食、糕点时，丙酸钙用量越大越好”，你是否同意此观点，并说明理由：



# 2020 年北京市中考考试试卷化学

## 参考答案

### 第一部分（选择题 共 12 分）

每小题 1 份。在每小题给出的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。

1. 【答案】A

【解析】A. 缺钙元素，引起骨质疏松或佝偻病；

B. 缺铁元素，引起贫血；

C. 缺锌元素，引起食欲不振、发育不良；

D. 缺碘元素，引起甲状腺肿大（大脖子病）。

故选 A。

2. 【答案】C

【解析】氧气具有供给呼吸的性质。故答案是 C。

3. 【答案】C

【解析】

A.  $\text{H}_2\text{S}$  中，氢元素、硫元素均为非金属元素。

B.  $\text{P}_2\text{O}_5$  中，磷元素、氧元素均为非金属元素。

C.  $\text{AgNO}_3$  中，氮元素、氧元素为非金属元素，银元素为金属元素。

D.  $\text{H}_2\text{O}$  中，氢元素、氧元素均为非金属元素。故选 C。

4. 【答案】B

【解析】铁丝在氧气中燃烧的现象：剧烈燃烧，火星四射，放出热量，生成黑色固体。其中不包括产生大量白烟，故选 B。

5. 【答案】B

【解析】点燃酒精灯时，不能用酒精灯对点，应该用火柴点燃酒精灯。故选 B。

6. 【答案】A

【解析】金属活动顺序表中，H 后金属不能与稀酸发生置换反应产生氢气。铜属于 H 后金属，不能和稀盐酸发生反应。

故选 A。

7. 【答案】A

【解析】只有氧气中含有氧分子，其他物质中含有的为氧元素。故选 A。

8. 【答案】D

【解析】

- A. 银用于制作导线，体现银具有导电性，体现其物理性质
- B. 干冰易升华，升华吸热可用作制冷剂，体现其物理性质
- C. 铜用于制作铜火锅，体现铜具有导热性，体现其物理性质
- D. 赤铁矿用于炼铁，赤铁矿中主要成分为氧化铁，氧化铁在高温条件下可被一氧化碳还原成铁，体现其化学性质。故选 D

9. 【答案】B

【解析】PdCl<sub>2</sub>中Cl元素为-1价，化合物整体不带电，故Pd的化合价为+2价。故选B。

10. 【答案】D

【解析】A.溶质质量=溶液质量×溶质质量分数，20℃时，100g KNO<sub>3</sub>饱和溶液中溶质质量为

$100\text{g} \times [31.6\text{g} / (100\text{g} + 31.6\text{g})] \times 100\% \approx 24.01\text{g}$ ，A选项错误；

B. 饱和溶液中溶质质量分数 =  $S / (100\text{g} + S) \times 100\%$ ，30℃时，100g KNO<sub>3</sub>饱和溶液的溶质质量分数为

$45.8\text{g} / (100\text{g} + 45.8\text{g}) \times 100\% \approx 31.41\%$ ，B选项错误；

C.溶液质量=溶剂质量+溶质质量，由图表可知，30℃时，100g水最多溶解45.8g KNO<sub>3</sub>，溶液质量为

$45.8\text{g} + 100\text{g} = 145.8\text{g}$ ，C选项错误；

D. 由图表可知，40℃时，KNO<sub>3</sub>的溶解度为63.9g，即40℃时，100g水最多溶解63.9g KNO<sub>3</sub>，D选项正确。

故选D。

11. 【答案】D

【解析】A.白磷燃烧有气体参与反应，实验前需要检查装置气密性；A选项正确。

B.利用白磷测定空气中氧气含量，白磷要足量来耗尽氧气；B选项正确。

C.白磷熄灭后，需要装置冷却至室温后再打开止水夹，否则将导致测得氧气的体积分数偏小；C选项正确。

D.实验中氧气约占试管内空气体积的五分之一，试管内有130mL空气，则氧气含量为  $\frac{1}{5} \times 130\text{mL} = 26\text{mL}$ ；

即量筒中有26mL水倒吸进入试管中，最终量筒内的水量为  $50\text{mL} - 26\text{mL} = 24\text{mL}$ ；D选项错误，故选D

12. 【答案】C

【解析】有微观示意图可写出反应方程式： $\text{HCOOH} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{H}_2 \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow$

A.一个甲酸（HCOOH）分子中，氢、氧原子个数比为1:1，A选项错误。

B.乙为二氧化碳（CO<sub>2</sub>），碳、氧元素质量比为12:（16×2）=12:32=3:8，B选项错误。

C.46g甲酸中氢元素的质量为， $46\text{g} \times (1 \times \frac{2}{1 \times 2 + 12 \times 1 + 16 \times 2} \times 100\%) = 2\text{g}$  C选项正确。

D.根据方程式可知生成的甲和乙的分子个数比为1:1，D选项错误，故选C。

第二部分 非选择题 (共 33 分)

每空 1 分。

【生活现象解释】

13. 【答案】 鱼刺、菜叶——厨余垃圾；

空矿泉水瓶——可回收垃圾。

【解析】 鱼刺、菜叶属于厨余垃圾，矿泉水瓶是热塑性塑料属于可回收垃圾。

14. 【答案】

(1) 2: 2

(2) 135

【解析】

(1) 根据质量守恒定律，化学反应前后原子个数不变，所以反应后氧原子有 4 个，反应前也有 4 个氧原子，则  $\text{NaClO}_2$  的化学计量数为 2；同理， $\text{NaCl}$  的化学计量数也为 2。

(2) 根据化学方程式可知，每 71 份质量的  $\text{Cl}_2$  完全反应，生成 135 份质量的  $\text{ClO}_2$ ，现有 71g  $\text{Cl}_2$ ，则最多生成  $\text{ClO}_2$  135g。

15. 【答案】

(1) 碱性

(2) 糖类

(3) AB

【解析】

(1) pH 值小于 7 为酸性，等于 7 为中性，大于 7 为碱性，现  $\text{pH} > 9$ ，所以土壤呈碱性。

(2) 大米中主要含有淀粉，淀粉属于多糖，所以大米中主要营养素为糖类。

(3) 二氧化硅的化学式为  $\text{SiO}_2$ ，所以为纯净物；由两种元素组成，所以为化合物；其中一种氧元素，所以为氧化物。

【科普阅读题理解】

16. 【答案】

(1) 化石资源制氢

(2) 在其他条件相同时，温度范围在  $50^\circ\text{C}$ - $400^\circ\text{C}$  之间，CO 转化率随温度的增大先上升再下降。

(3) 氕和氘的质子数为 1，属于相同质子数的一类原子，都属于氢元素

(4) BCD

【解析】

(1) 通过图 1 可知，氢气的主要来源是化石资源制氢。

(2) 由图 2 可知：在其他条件相同时，温度范围在 50°C-400°C 之间，CO 转化率随温度的增大先上升再下降。

(3) 根据表格信息可知氘和氚的质子数为 1,属于相同质子数的一类原子，都属于氢元素。

(4) A.由图 2 可知， $\alpha\text{-MoC}$  使 CO 转化率达不到 100%,故 A 错。

B. 从文中第三自然段可知，电解水制氢过程简便，但造价高昂，故 B 正确。

C. 从文中第三自然段可知，利用太阳能制氢是未来发展方向，故 C 正确。

D. 从文中第三自然段可知，我国“人造太阳”大科学装置“东方超环”利用的是核聚变，故 D 正确。

#### 【生产实际分析】

#### 17. 【答案】

(1) ①

(2)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

#### 【解析】

(1) 复分解反应为两种化合物互相交换成分，生成两种新化合物的反应，①反应为碱和盐反应生成新碱和新盐，所以①为复分解反应。

(2) 由于氢氧化钠和硫酸铜的量不确定，所以滤液中一定含有  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 。

#### 18. 【答案】

(1)  $\text{NaCl}$  可溶于水

(2)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

(3)  $\text{BaSO}_4$

#### 【解析】

(1) 盐泥的主要成分中， $\text{NaCl}$  可溶于水且不与盐酸反应， $\text{Mg}(\text{OH})_2$  和  $\text{CaCO}_3$  能与盐酸反应生成可溶于水的物质， $\text{BaSO}_4$  难溶于水且不与盐酸反应。

(2) 盐泥的主要成分中只有  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  为碱，能与盐酸发生中和反应。

(3) 盐泥的主要成分中只有  $\text{BaSO}_4$  不溶于水，不与盐酸反应。

#### 基本实验及其原理分析

19. 【答案】 19-A (1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$

(2) 木炭燃烧，发白光，放热

19-B (1)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) 湿润紫色石蕊纸花变红

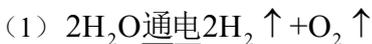
【解析】 19-A (1) 考察实验室高锰酸钾制氧气的化学方程式。

(2) 考察木炭燃烧的现象。

19-B (1) 考察实验室制取二氧化碳的化学方程式。

(2) 试管中产生的  $\text{CO}_2$  会沿着导管进入烧杯底部,  $\text{CO}_2$  遇到湿润的紫色石蕊纸花会生成碳酸, 紫色石蕊遇酸变红。

20. 【答案】



(2) AC

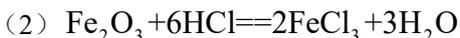
【解析】

(1) 考察电解水的化学方程式。

(2) 电解水实验中, 正极处产生的气体是氧气, 负极处产生的气体是氢气, 氢气可以燃烧, A 正确; 化学反应前后原子种类不变, 原子个数不变, B 错误; 实验 2 中是水蒸发为水蒸气的过程, 是物理变化, 变化前后分子种类不变。

21. 【答案】

(1)  $\text{CuSO}_4$  或  $\text{CuCl}_2$  (其他答案合理即可)



(3) 溶液由红色变为无色

【解析】

(1) 根据现象和结论可以得知 1 中滴加的可以是  $\text{CuSO}_4$  或  $\text{CuCl}_2$  溶液等。

(2) 考察氧化铁和稀盐酸反应的化学方程式。

(3) 滴加酚酞的澄清石灰水呈红色, 向溶液中滴加足量的盐酸溶液由红色变为无色, 则证明  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  能与盐酸反应。

22. 【答案】

(1) 6

(2) 100mL 量筒、胶头滴管(顺序可变)

(3) 1:9

【解析】

(1) 根据溶质质量=溶质质量分数×溶液质量

$$m(\text{NaCl}) = 60\text{g} \times 10\% = 6\text{g}$$

(2) 量取水需要用到适宜量程的量筒和胶头滴管。根据(1)可知, 原溶液中有 6gNaCl, 因此溶剂质量为

$60\text{g} - 6\text{g} = 54\text{g}$ , 根据水的密度为  $1\text{g}/\text{cm}^3$ , 需要水  $54\text{mL}$ , 因此需选择量程为  $100\text{mL}$  的量筒, 因此答案为  $100\text{mL}$  量筒和胶头滴管。

(3) 根据溶液具有均一的特性, 倒出溶液的溶质、溶剂质量比与原溶液相同。根据(1)和(2)可知, 原溶液中有  $6\text{g}$  溶质和  $54\text{g}$  溶剂, 溶质与溶剂的质量比为  $6:54=1:9$ 。

23. 【答案】

(1) 白磷未与氧气接触

(2) 燃烧需要温度达到可燃物的着火点

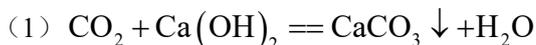
【解析】

(1) 白磷浸入  $80^\circ\text{C}$  热水中, 使白磷无法与氧气接触, 因此答案为白磷未与氧气接触。

(2) 根据已知: 白磷、红磷的着火点分别是  $40^\circ\text{C}$ 、 $240^\circ\text{C}$ ,  $80^\circ\text{C}$  的温度能达到白磷着火点, 但无法达到红磷着火点, 因此验证的燃烧条件是温度达到可燃物的着火点。

【科学探究】

24. 【答案】



(2) 丙酸钙受热后产生的物质能与稀盐酸反应生成二氧化碳

(3) 探究丙酸钙的质量大小是否对于丙酸钙防霉效果有影响

(4) 5

(5) 在加入面粉质量相同, 酵母质量相同时以及其他条件相同时, 有无蔗糖对丙酸钙防霉效果无影响。

(6) 不同意。国家标准规定了丙酸钙用于制作面食、糕点时每千克面粉中的最大使用量, 说明过量使用可能有害。故不是越多越好。

【解析】



(2) 丙酸钙受热分解后的固体加入稀盐酸, 有气泡产生, 石灰水变浑浊, 说明该反应有二氧化碳生成。

(3) 根据第 1 组实验中, 通过改变丙酸钙的质量, 来探究丙酸钙防霉效果。

(4) 第 2 组实验中, 变量为丙酸钙的质量, 蔗糖的质量为定量, 故 x 为 5。

(5) 根据第 1 组和第 2 组的实验数据可知, 加入蔗糖不会影响丙酸钙防霉的效果。

(6) 国家标准规定了丙酸钙用于制作面食、糕点时每千克面粉中的最大使用量, 说明过量使用可能有害。不应过量添加。

## 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