

四川省南充市中考化学试卷

一、选择题（共 10 小题，每小题 2 分，满分 20 分）

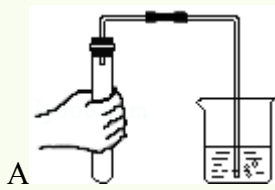
1（2 分）下列变化属于化学变化的是（ ）

- A 雪糕融化 B 汽油挥发 C 高粱酿酒 D 矿石粉碎

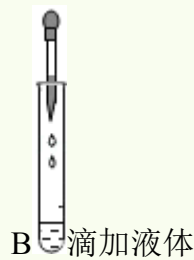
2（2 分）南充盛产水果，素有“果城”的美誉，常见的水果中一般不含下列哪种营养素（ ）

- A 油脂 B 维生素 C 糖类 D 水

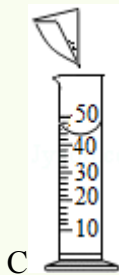
3（2 分）下列操作中，正确的是（ ）



A 检查装置气密性



B 滴加液体



C 溶解固体



D 熄灭酒精灯

4（2 分）下列关于水的说法错误的是（ ）

- A 用活性炭可除去水中的色素和异味
B 可用肥皂水区分硬水和软水
C 电解水时，正极产生氢气，负极产生氧气
D 生活污水需集中处理后再排放

5（2 分）下列说法正确的是（ ）

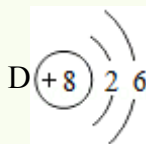
- A 用水灭火的原理是降低可燃物的着火点
B pH 小于 7 的雨水称为酸雨
C 为了增加粮食产量，可多施用化肥
D 废气塑料引起的环境污染属于白色污染

6（2 分）下列四种物质中，属于纯净物的是（ ）

- A 钢 B 纯净的空气 C 氯酸钾 D 澄清石灰水

7 (2分) 下列有关微观粒子的说法中, 错误的是 ()

- A 花香四溢, 是因为分子在不断运动
- B 大多数物体受热时体积增大, 是因为受热时分子体积增大
- C 在化学变化中, 分子可以再分, 原子不可再分



D 该原子在化学变化中容易得到电子

8 (2分) 我国科学家屠呦呦发现青蒿素 (化学式为 $C_{15}H_{22}O_5$) 并运用于医学治疗, 为人类医学作出重大贡献, 因而获得诺贝尔生理学家或医学奖, 关于青蒿素的说法正确的是 ()

- A 青蒿素是由 15 个碳原子 22 个氢原子和 5 个氧原子构成的
- B 青蒿素的相对分子质量为 282g
- C 青蒿素中碳氢氧元素的质量比为 15: 22: 5
- D 青蒿素由三种元素组成

9 (2分) 下列实验方案正确的是 ()

选项	实验目的	所用试剂或方法
A	除去氯化氢气体中的水蒸气	通入过量的氢氧化钠固体
B	检验某气体是否为二氧化碳	用燃着的木条伸入该气体中
C	除去 K_2SO_4 溶液中的 $MgSO_4$	滴加适量的 NaOH 溶液
D	不用其他试剂, 鉴别①稀硫酸 ②NaOH 溶液③FeCl ₃ 溶液	鉴别出的先后顺序可以是③②①

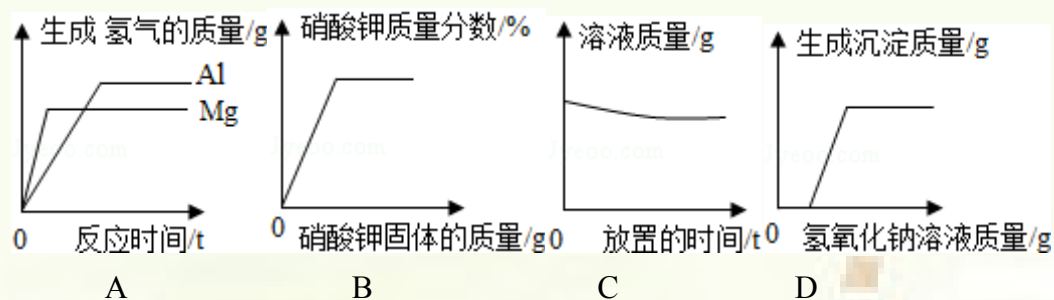
AA

BB

CC

DD

10 (2分) 下列图象不能正确反映其对应关系是 ()



A

B

C

D

A 等质量的镁粉和铝粉与足量的同种稀盐酸反应

B 在一定温度下，向接近饱和的硝酸钾溶液加入硝酸钾固体

C 敞口放置的浓盐酸

D 向含有硫酸和硫酸铜的溶液中滴加 NaOH 溶液

二填空题（共 4 小题，每小题 3 分，满分 16 分）

11（3 分）用适当的数字和符号表示：

（1）3 个铁原子_____；（2）4 个甲烷分子_____；（3）2 个氢氧根离子_____

12（5 分）自行车是人们常用的交通工具，请根据如图回答下列问题。

（1）自行车上_____是由有机合成材料制成的（填序号）

（2）为防止自行车链条生锈，可采取的措施是_____。

（3）自行车的有些部件是由钢铁制成的，请写出用一氧化碳与氧化铁的反应来炼铁的化学方程式_____。

（4）实验室为了证明铁的活动性比铜强，可将铁丝浸入到硫酸铜溶液中，其反应的化学方程式为_____。

（5）请你从化学的角度写出一种骑自行车出行的好处_____。

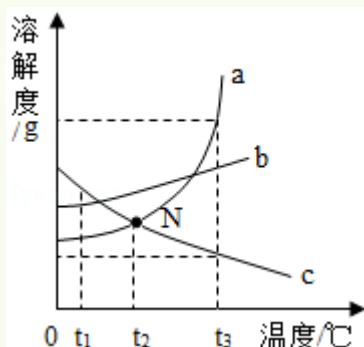


13（3 分）根据图中 abc 三种固体的溶解度曲线，回答问题

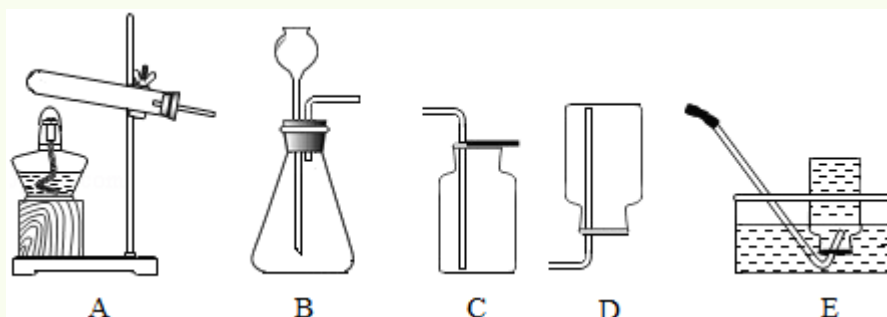
（1）N 点的意义是_____

（2）温度为 $t_1^{\circ}\text{C}$ 时，abc 三种物质的溶解度从大到小的顺序是_____

（3）将 $t_3^{\circ}\text{C}$ 时 abc 三种物质的饱和溶液都降温到 $t_1^{\circ}\text{C}$ ，三种溶液中溶质的质量分数由大到小的顺序为_____



- 14 (5分) 8月12日,天津港某化工仓库发生爆炸,其中有一种有毒物质是氰化钠(化学式为 NaCN),消防队员用过氧化氢溶液处理该有毒物质的化学方程式是 $\text{NaCN} + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{X} = \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_3 \uparrow$



- (1) 其中 X 的化学式为_____， NaHCO_3 中 C 元素的化合价为_____价
 (2) 过氧化氢常用实验室制取氧气,该反应的化学方程式为_____,属于四种基本反应类型中的_____反应,发生装置和收集装置可选用如图中的_____ (填序号)

三解答题 (共 1 小题, 满分 9 分)

- 15 (9分) 某化学兴趣小组的同学在做氢氧化钙与盐酸中和反应的实验时,忘记滴加指示剂,因而无法判断酸碱是否恰好完全反应于是他们对反应后溶质大胆提出猜想,进行了以下探究,请你和他们一起完成下列实验报告

[提出问题]: 该溶液中的溶质含有哪些成分?

[查阅资料]: CaCl_2 溶液呈中性

(1) [猜想与假设]: 猜想 I: 溶液中的溶质只有_____

猜想 II: 溶液中的溶质有 CaCl_2 HCl

猜想 III: 溶液中的溶质有 CaCl_2 $\text{Ca}(\text{OH})_2$

猜想 IV: 溶液中的溶质有 CaCl_2 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ HCl

(2) 该写出该反应的化学方程式_____经过讨论，同学们直接得出猜想Ⅰ是不正确的为了验证余下的哪一个猜想是正确的，同学们又做了以下实验

(3) [进行实验]

实验操作	实验现象	实验结论
①取少量反应后的溶液于试管中，滴加酚酞试液	_____	理想Ⅲ不正确
②再另取少量反应后的溶液于另一支试管中，向里面加入适量 CaCO_3	有气泡生成	猜想_____不正确 猜想_____正确

(4) 有气泡生成的化学方程式为_____

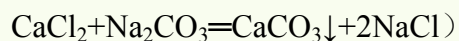
(5) [拓展]还可以单独用下列哪种物质来证明上述猜想是正确的_____

A, CuO B AgNO_3 C Cu D NaOH

反应的化学方程式为_____

四计算题（本大题包括 1 小题，共 5 分）

16（5 分）现有 50g 氯化钙溶液与 100g 碳酸钠溶液恰好完全反应，将反应后的混合物过滤后得到溶液的质量为 140g。（反应的化学方程式为



(1) 生成沉淀的质量是_____g。

(2) 求碳酸钠溶液中溶质的质量分数是多少？

四川省南充市中考化学试卷

参考答案与试题解析

一选择题（共 10 小题，每小题 2 分，满分 20 分）

1（2 分）下列变化属于化学变化的是（ ）

- A 雪糕融化 B 汽油挥发 C 高粱酿酒 D 矿石粉碎

【考点】 E3：化学变化和物理变化的判别

【专题】 512：物质的变化与性质

【分析】 化学变化是指有新物质生成的变化，物理变化是指没有新物质生成的变化，化学变化和物理变化的本质区别是否有新物质生成；据此分析判断

【解答】 解：A 雪糕融化过程中只是状态发生改变，没有新物质生成，属于物理变化。

B 汽油挥发过程中只是状态发生改变，没有新物质生成，属于物理变化。

C 高粱酿酒过程中有新物质酒精生成，属于化学变化。

D 矿石粉碎过程中只是形状发生改变，没有新物质生成，属于物理变化。

故选：C。

【点评】 本题难度不大，解答时要分析变化过程中是否有新物质生成，若没有新物质生成属于物理变化，若有新物质生成属于化学变化

2（2 分）南充盛产水果，素有“果城”的美誉，常见的水果中一般不含下列哪种营养素（ ）

- A 油脂 B 维生素 C 糖类 D 水

【考点】 J4：食品药品与健康食品中的有机营养素

【专题】 323：化学知识生活化；528：化学与生活

【分析】 根据人体所需六大营养素的种类食物来源进行分析解答即可

【解答】 解：A 常见的水果中一般不含油脂，故选项正确。

B 常见的水果中富含维生素，故选项错误。

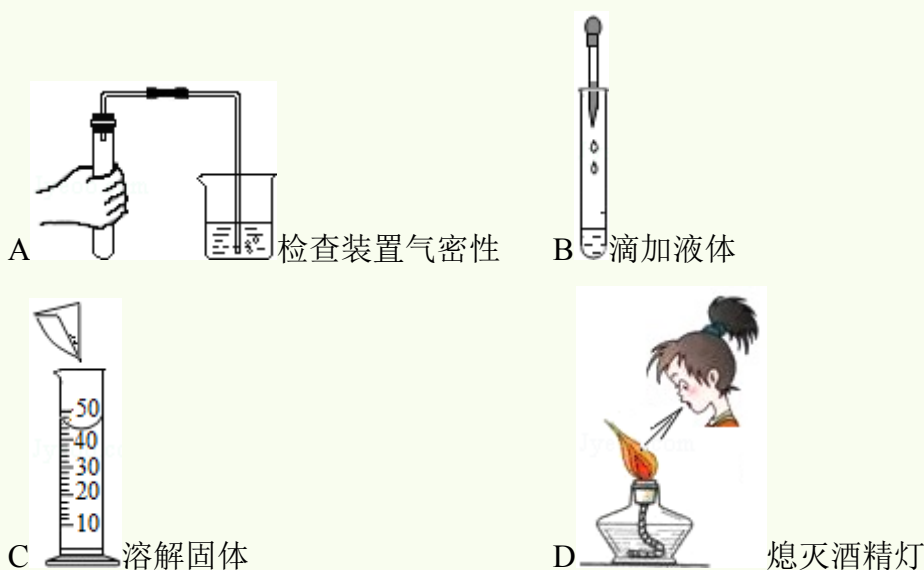
C 常见的水果中含有一定量的糖类，故选项错误。

D 常见的水果中富含水，故选项错误。

故选：A。

【点评】本题难度不大，掌握各种营养素的生理功能食物来源等是正确解答此类题的关键

3 (2分) 下列操作中，正确的是 ()



【考点】44：加热器皿- 酒精灯；49：液体药品的取用；4C：物质的溶解；4K：检查装置的气密性

【专题】531：常见仪器及化学实验基本操作

【分析】A 根据检查装置气密性的方法进行分析判断。

B 根据使用胶头滴管滴加少量液体的方法进行分析判断。

C 根据溶解操作的方法，进行分析判断。

D 使用酒精灯时要注意“两查两禁一不可”。

【解答】解：A 检查装置气密性的方法：把导管的一端浸没在水里，双手紧贴容器外壁，若导管口有气泡冒出，装置不漏气；图中所示操作正确。

B 使用胶头滴管滴加少量液体的操作，注意胶头滴管不能伸入到试管内或接触试管内壁，应垂直悬空在试管口上方滴加液体，防止污染胶头滴管，图中所示操作错误。

C 溶解固体时，应在烧杯中进行，不能在量筒内配制溶液，故选项说法错误。

D 使用酒精灯时要注意“两查两禁一不可”，熄灭酒精灯时，不能用嘴吹灭酒精灯，应用灯帽盖灭，图中所示操作错误。

故选：A。

【点评】本题难度不大，熟悉各种仪器的用途及使用注意事项常见化学实验基本操作的注意事项是解答此类试题的关键。

4 (2分) 下列关于水的说法错误的是 ()

A 用活性炭可除去水中的色素和异味

B 可用肥皂水区分硬水和软水

C 电解水时，正极产生氢气，负极产生氧气

D 生活污水需集中处理后再排放

【考点】 71：电解水实验； 77：硬水与软水； 79：水资源的污染与防治； C6：碳单质的物理性质及用途

【专题】 521：空气与水

【分析】 A 根据活性炭具有吸附性分析；

B 根据区分硬水和软水的方法分析；

C 根据电解水试验的显现和结论分析；

D 根据生活污水会污染水体分析

【解答】解：A 活性炭具有吸附性，用活性炭可除去水中的色素和异味，故 A 正确；

B 可用肥皂水区分硬水和软水，遇肥皂水产生的泡沫少的是硬水，遇肥皂水产生的泡沫多的是软水，故 B 正确；

C 电解水时，正极产生氧气，负极产生氢气，故 C 错误；

D 生活污水会污染水体，需集中处理后再排放，故 D 正确。

故选：C。

【点评】

本题主要考查了水的净化组成和防止污染等知识，属于基础的知识，难度不大，
根据已有的知识分析解答即可

5 (2分) 下列说法正确的是 ()

A 用水灭火的原理是降低可燃物的着火点

B pH 小于 7 的雨水称为酸雨

C 为了增加粮食产量，可多施用化肥

D 废气塑料引起的环境污染属于白色污染

【考点】 9C: 酸雨的产生危害及防治; H4: 灭火的原理和方法; I6: 白色污染与防治; K6: 合理使用化肥农药对保护环境的重要意义

【专题】 212: 化学与环境保护; 213: 化学与能源; 527: 常见的盐 化学肥料

【分析】 A 根据可燃物的着火点不能降低进行解答;

B 根据 pH 小于 5.6 的雨水称为酸雨进行解答;

C 根据化肥使用的注意事项进行分析;

D 根据白色污染的有关知识进行解答

【解答】 A 可燃物的着火点不能降低，喷水灭火，原理是降低温度使达到可燃物的着火点以下，故错误;

B pH 小于 5.6 的雨水称为酸雨，故错误;

C 为了增加粮食产量，应合理使用化肥，使用过多会造成土壤污染，故错误;

D 废旧塑料引起的环境污染属于白色污染，故正确。

故选: D。

【点评】 本题主要考查了灭火的原理酸雨的知识以及白色污染等方面的知识，可以依据已有的知识进行

6 (2分) 下列四种物质中，属于纯净物的是 ()

A 钢

B 纯净的空气

C 氯酸钾

D 澄清石灰水

【考点】 A5: 纯净物和混合物的判别

【专题】 331： 化学物质的分类思想； 516： 物质的分类

|

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。

如要下载或阅读全文，请访问：

<https://d.book118.com/127005136131006122>