

2024年新疆中考化学试卷

一、选择题(本大题共10小题,每小题2分,共20分.在每小题列出的四个选项中,只有一项符合题目要求,请按答题卷中的要求作答.)

1. (2.00分)化学与人类生产、生活亲密相关。下列生产过程不涉及化学变更的是 ()

- A. 高粱酿造食醋 B. 焚烧垃圾发电
C. 铁矿石炼铁 D. 分别液态空气制氧气

2. (2.00分)2024年1月1日,我国《环境爱护税法》起先实施。下列有利于环境爱护的做法是()

- A. 废旧电池回收利用 B. 大规模砍伐树木
C. 在河床上随意挖沙 D. 生活污水干脆排放

3. (2.00分)某同学对化学学问归纳如下,其中不正确的是()

- A. 用洗涤剂除去油污是因为乳化作用
B. 家用电器一旦失火应马上用水浇灭
C. 用铁锅做饭是利用铁的导热性
D. 长期过量摄入食盐不利于人体健康

4. (2.00分)以下试验操作规范的是()



CO₂的验满



收集氢气



测定溶液pH



D.

稀释浓硫酸

5. (2.00分) 如图是探究分子运动的试验。下列现象与结论错误的是()



- A. 浓盐酸具有挥发性
- B. 分子在不断运动
- C. 乙烧杯溶液的颜色会变更
- D. 乙、丙烧杯内溶液的颜色会变更

6. (2.00分) 2024年12月, 大飞机C919在上海浦东机场又一次试飞胜利, 标记着我国航空事业有了新突破。大飞机采纳的复合材料中运用了陶瓷材料氮化硅(Si_3N_4), 其中硅元素的化合价为+4, 则氮元素的化合价为()

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

7.(2.00分) 某种燃料是目前运用较多的“绿色可再生能源”, 其在空气中完全燃烧的化学反应方程式: $\text{X} + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$. 则X物质的化学式为()

- A. CH_3COOH
- B. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- C. C_2H_4
- D. C_2H_6

8. (2.00分) 如图是探究铁和铜金属活动性试验, 关于此试验说法错误的是()



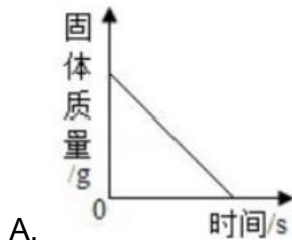
铁与硫酸铜溶液的反应

- A. 铁丝须要砂纸打磨
- B. 溶液由蓝色变为无色
- C. 金属活动性强弱： $\text{Fe} > \text{Cu}$
- D. 化学反应方程式为： $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

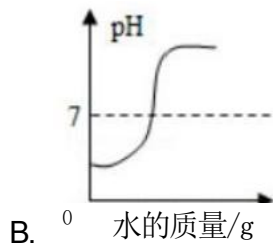
9. (2.00分) 采纳下列试验方法鉴别物质不能达到目的是()

- A. 白酒和矿泉水 -- 闻气味
- B. 黄铜和铜 -- 相互刻画
- C. 纯碱和小苏打 -- 加稀盐酸
- D. 硝酸铵和尿素 -- 加熟石灰研磨闻气味

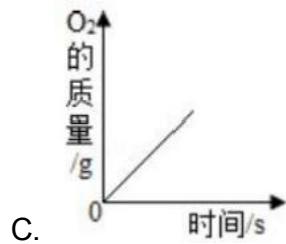
10. (2.00分) 下列图象能正确反映其对应变更关系的是()



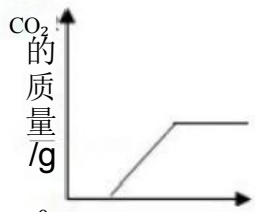
加热肯定质量的 KMnO_4 固体



向盛有少量 H_2SO_4 溶液的烧杯中滴加肯定质量的水



加热肯定质量 KClO_3 和 MnO_2 的混合物



D. 0 稀盐酸的质量g

向盛有肯定质量NaOH 和 Na_2CO_3 混合溶液的烧杯中滴加稀盐酸

二、填空题(本大题共3小题，每空1分，共19分)

11. (5.00分)抓饭是新疆特色美食。如表是每200g某品牌抓饭的主要营养成分抓饭的营养成分

养分素	每份含量
蛋白质	29.6g
油脂	23.5g
糖类	104.7g
维生素A等	
水	
钙	130mg
	...

(1)抓饭的营养成分中，构成细胞的基本物质是_____。

(2)“钙130mg”里的“钙”是指_____ (填字母编号)。

A. 元素 B. 原子 C. 分子 D. 离子

(3)人假如缺乏维生素A会引起_____。

(4)用化学符号表示：两个钙离子_____，一个水分子_____。

12. (5.00分)核电荷数为1-18的元素的原子结构示意图等信息如图，请回答下列 列 问 题

第一 周期	1 H +11							2 He +2
第二 周期	3 Li (+3)21 7	Be 22	5 B (+5)23	6 C (-6)24	7 N +7 25			10 Ne +10 28 //
第三 周期	11 Na 411)281	12 Mg 412)282	13 Al (13)283	14 Si 414)284				18 Ar +18)288

(1)2024年在新疆发觉我国最大的铍(Be)矿。此元素原子的核电荷数为_____；核外电子层数为_____；氢氧化铍的化学式为_____。

(2)同周期元素，从左到右，各元素原子随原子序数的增加，核外电子数依次是_____。

(3)从Na、Mg原子结构示意图推知，金属Na、Mg化学性质不同的缘由是_____。

13.(9.0 0分)水是生命之源，人类的日常生活离不开水。

(1)对于沉淀、过滤、吸附、蒸馏等净化水的操作，净化程度相对较高的是_____。

(2)写出电解水的化学反应方程式：_____；该反应的基本类型是_____。

(3)A、B、C三种固体的溶解度曲线如图所示：

①P点的含义是_____；

② t_2 ℃时，将15gA物质加入50g水中，充分溶解后，形成溶液的质量为_____g。

③若A物质中含有少量的B物质，提纯A物质的方法是_____（填“降温”或“蒸发”）结晶。

(4)如表是CO₂在水中的溶解度的几组数据：（单位：mL）

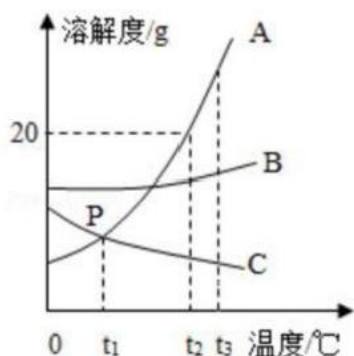
温 度 溶解度	0	25	50	75	100
1	1.79	0.752	0.423	0.307	0.231
10	15.92	7.14	4.095	2.99	2.28
25	29.30	16.20	9.71	6.82	5.73

①依据数据分析： CO_2 在水中的溶解度随温度的上升而_____ (填“增大”或“减小”)。

②打开代水瓶盖有气体溢出，说明原瓶内的气压_____ (填“>” “=”或“<”)瓶外大气压。

(5) 配制 500 克溶质质量分数为 0.9% 的生理盐水，正确的试验操作依次是 (填序号)。

①溶解②溶液装瓶、贴标签③称量④计算⑤量取



三、试验探究题(共2小题，满分15分)

14. (10.00分) 2024 年 5 月，我国在南海海疆胜利开采可燃冰。可燃冰外观像冰，主要成份是甲烷水合物(甲烷分子和水分子组成)，可表示为 $\text{CH}_4 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ，在开采过程中，若甲烷泄漏会导致严峻的温室效应。

某化学爱好小组的同学对甲烷燃烧的产物产生了爱好，设计试验探究：

【提出问题】甲烷燃烧后生成哪些物质？

【查阅资料】①含碳元素的物质完全燃烧生成 CO_2 ，不完全燃烧生成 CO ；

②白色无水 CuSO_4 粉末遇水变蓝色；

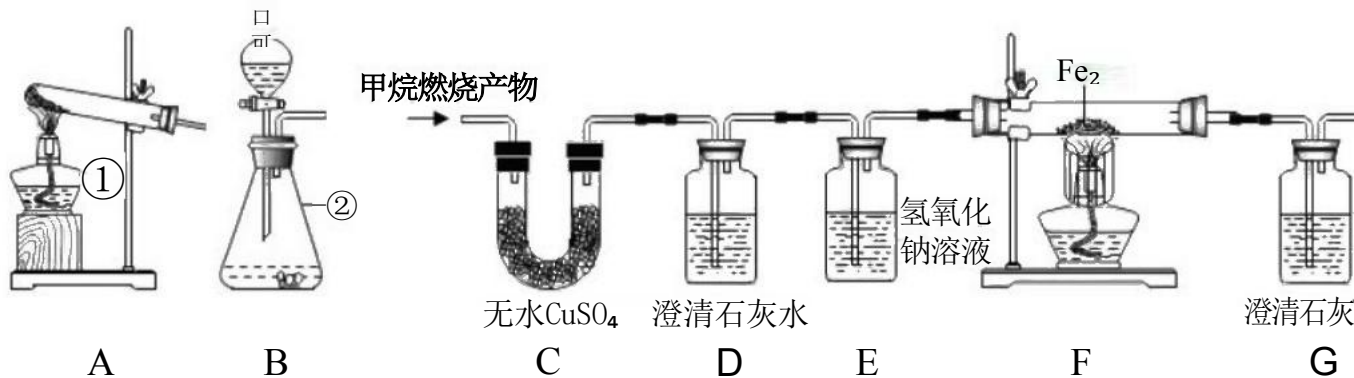
③ CO 与人体内的血红蛋白结合，会造成人中毒缺氧。

【猜想与假设】猜想一： CO_2 、 H_2O 。 猜想二： CO 、 H_2O ；猜想三： CO_2 、 CO 、 H_2O

H_2O

【试验探究】将甲烷在肯定量的纯净氧气中燃烧的产物依次通过 C-G 装置(部分夹持、固定装置省略)进行验证：

(1) 装置 A、B 中标有数字的仪器名称①_____，②_____。



若选用过氧化氢溶液和二氧化锰来制取氧气，应选用的发生装置是_____；该反应的化学方程式为_____；

(2) 试验过程中观察到C中白色粉末变为蓝色，D、G中澄清石灰水变浑浊，F中红色粉末变成黑色，由此推断猜想_____成立。

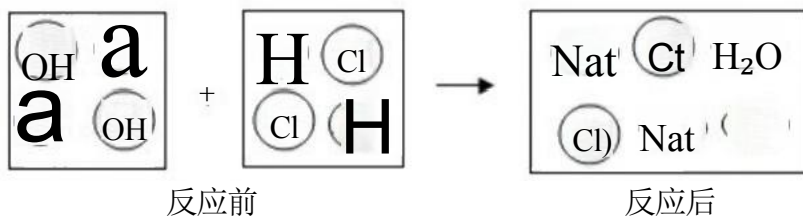
(3) 试验过程中D装置的作用是_____；该反应的化学方程式是_____。

(4) 试验过程中用纯净O₂而不用空气的缘由是_____。

(5) 试验过程中C、D装置的依次不能颠倒，缘由是_____。

【反思与沟通】日常生活中，运用含碳燃料肯定要留意通风，防止_____中毒。

15. (5.00分) 中和反应在日常生活中应用广泛，下列是稀盐酸和氢氧化钠溶液反应的微观示意图。回答以下问题：



(1) 分析图中反应前后没有发生变更的微粒是_____、_____；反应的实质是_____。

(2) 假如规定上述反应后溶液的pH<7，显酸性。请你设计一个试验方案证明溶液显酸性：

试验操作	试验现象	试验结论
①	②	显酸性

四、计算题(本大题共2小题，共6分)

16. (2.00分) 青少年过多摄入蛋糕里的人造奶油会产生一种影响身体发育的反式脂肪酸，其化学式 $C_{18}H_{34}O_2$ 。请计算：

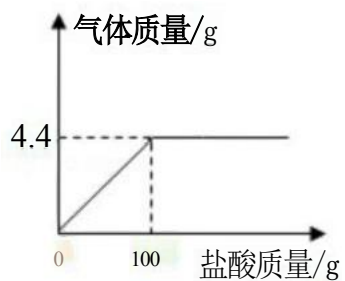
(1) 该反式脂肪酸分子中碳、氢、氧的原子个数比为_____。

(2) 141g 该反式脂肪酸分子中含氢元素的质量为_____g。

17. (4.00分) 某化学爱好小组取12.5克的大理石样品(杂质不与盐酸反应)加入到肯定量的稀盐酸中，产生 CO_2 的质量与稀盐酸的质质量关系如图所示。请计算：

(1) 生成 CO_2 的质量是_____g。

(2) 该盐酸的溶质质量分数(计算结果保量0.1%)。



2024年新疆中考化学试卷

参考答案与试题解析

一、选择题(本大题共10小题,每小题2分,共20分.在每小题列出的四个选项中,只有一项符合题目要求,请按答题卷中的要求作答.)

1. (2.00分)化学与人类生产、生活亲密相关。下列生产过程不涉及化学变更的是 ()

- A. 高粱酿造食醋 B. 焚烧垃圾发电
C. 铁矿石炼铁 D. 分别液态空气制氧气

【分析】化学变更是指有新物质生成的变更,物理变更是指没有新物质生成的变更,化学变更和物理变更的本质区分是否有新物质生成;据此分析推断。

【解答】解:A、高粱生产食醋过程中有新物质醋酸生成,属于化学变更。

B、焚烧垃圾发电过程中有新物质生成,属于化学变更。

C、铁矿石炼铁过程中有新物质铁生成,属于化学变更。

D、分别液态空气制氧气过程没有新物质生成,属于物理变更。

故选:D。

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

2. (2.00分)2024年1月1日,我国《环境爱护税法》起先实施。下列有利于环境爱护的做法是()

- A. 废旧电池回收利用 B. 大规模砍伐树木
C. 在河床上随意挖沙 D. 生活污水干脆排放

【分析】有利于环境爱护要知道对环境无污染,不能污染空气,不能污染水体,不能造成白色污染等方面。

【解答】解:

A、废旧电池回收利用,可以防止水体污染和土壤污染,利于环境爱护,故正确;

B、大规模砍伐树木,不利于净化空气,不利于环境爱护,故错误;

- C、在河床上随意挖沙，不利于限制水土流失，不利于环境爱护，故错误；
D、生活污水干脆，易造成水体污染，不利于环境爱护，故错误；

故选：A。

【点评】通过回答本题知道了哪些做法有利于环境爱护，我们应当如何去做，要知道垃圾的一般处理方法，不要乱扔垃圾，要进行集中处理，要考虑废物的回收再利用，节约资源。

3. (2.00分)某同学对化学学问归纳如下，其中不正确的是()

- A. 用洗涤剂除去油污是因为乳化作用
B. 家用电器一旦失火应马上用水浇灭
C. 用铁锅做饭是利用铁的导热性
D. 长期过量摄入食盐不利于人体健康

【分析】A、依据洗涤剂具有乳化作用，进行分析推断。

B、依据电器着火，为防止触电，先应切断电源，进行分析推断。

C、依据金属的物理性质与用途，进行分析推断。

D、依据长期过量摄入食盐的危害，进行分析推断。

【解答】解：A、洗涤剂具有乳化作用，能将大的油滴分散成细小的油滴随水冲走，故选项说法正确。

B、电器着火，首先应切断电源，为防止触电，不能用水扑灭，故选项说法错误。

C、用铁锅做饭，是利用了铁具有优良的导热性，故选项说法正确。

D、长期过量摄入食盐，会患高血压等，不利于人体健康，故选项说法正确。

故选：B。

【点评】本题难度不大，驾驭长期过量摄入食盐的危害、洗涤剂具有乳化作用、铁具有优良的导热性等是正确解答本题的关键。

4. (2.00分)以下试验操作规范的是()

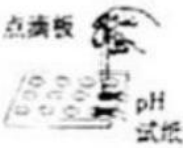


CO₂的验满



B.

收集氢气



C.

测定溶液pH



D.

稀释浓硫酸

【分析】A、据气体的验满方法分析；

B、依据氢气的密度比空气的小，进行分析推断；

C、依据用pH 试纸测定未知溶液的pH 的方法进行分析推断；

D、依据浓硫酸的稀释方法(酸入水，沿器壁，渐渐倒，不断搅)进行分析推断。

【解答】解：A、检验气体是否收集满的方法是将燃着的木条放在集气瓶口，错误；

B、氢气的密度比空气的小，应用向下排空气法收集，错误；

C、用 pH 试纸测定未知溶液的pH时，正确的操作方法为用玻璃棒蘸取少量待测液滴在干燥的pH 试纸上，与标准比色卡对比来确定pH, 正确；

D、稀释浓硫酸时，要把浓硫酸缓缓地沿器壁注入水中，同时用玻璃棒不断搅拌，以使热量刚好地扩散；肯定不能把水注入浓硫酸中，错误。

故选：C。

【点评】本题难度不大，熟识各种仪器的用途及运用留意事项、常见化学试验基本操作的留意事项是解答此类试题的关键。

5. (2.00分)如图是探究分子运动的试验。下列现象与结论错误的是()

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/197016044151006134>