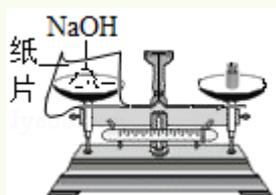


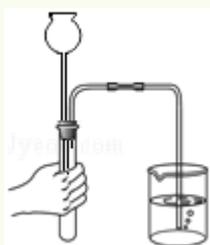
四川省南充市中考化学试卷

一、选择题（本大题包括 10 个小题，每小题 2 分，共 20 分）每小题只有一个选项符合题意，将符合题意的选项用 2B 铅笔涂在答题卡上

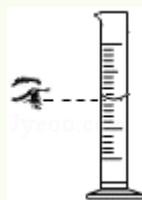
- 1（2 分）下列变化中，前者是物理变化，后者是化学变化的是（ ）
- A 冰雪融化 火药爆炸 B 木条燃烧 酒精挥发
- C 矿石粉碎 衣服晾干 D 葡萄酿酒 牛奶变酸
- 2（2 分）“绿水青山就是金山银山”。要使我们的生活环境变得更美，下列措施不合理的是（ ）
- A 加大对工业“废水”排放的治理
- B 在农村推行生活垃圾集中处理
- C 大量使用农药和化肥，提高农作物产量
- D 建设城市湿地公园
- 3（2 分）下列实验操作中正确的是（ ）



A 称量氢氧化钠固体



B 检查气密性



C 量筒读数



D 滴加液体

- 4（2 分）下列说法中正确的是（ ）
- A 利用 CO 的可燃性来炼铁 B 乳化能够增强乳浊液的稳定性
- C 化石燃料是可再生能源 D 水结成冰时，水分子就停止了运动
- 5（2 分）归纳推理是提高学习效率的常用方法，下列有关归纳与推理完全正确的是（ ）
- A 纯净物是由一种物质组成的，则空气是一种纯净物
- B 复分解反应有沉淀气体或水生成，则有沉淀气体或水生成的反应都是复分解反应
- C 铝比铁活泼，所以通常情况下铁的抗腐蚀性能比铝强
- D 进行得很慢的氧化反应叫缓慢氧化，则食物腐烂是缓慢氧化
- 6（2 分）仔细观察实验现象是学好化学的基本要求。下列对实验现象的描述中正确的是（ ）
- A 在白醋中滴入紫色石蕊试液，溶液变成红色

B 碳在氧气中充分燃烧生成二氧化碳

C 铁丝在空气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体

D 白磷在空气中燃烧产生大量白雾

7 (2分) 深海鱼油中的 DHA (化学式为 $C_{22}H_{32}O_2$) 是一种特殊的不饱和脂肪酸，这种不饱和脂肪酸是大脑细胞形成发育及运作不可缺少的物质基础。下列关于 DHA 相关说法中正确的是 ()

ADHA 由 56 个原子构成

BDHA 中 CHO 三种元素的质量比为 11: 16: 1

CDHA 的相对分子质量为 328g

DDHA 中氢元素和氧元素的质量分数相等

8 (2分) 下列实验方案正确的是 ()

选项	实验目的	实验方案
A	除去铁钉表面的铁锈	将铁钉长时间浸泡在足量的稀盐酸中
B	除去 NaCl 溶液中含有的少量 $CaCl_2$	通入过量的 CO_2 ，过滤
C	鉴别稀硫酸和稀盐酸	分别加入 $Ba(OH)_2$ 溶液，观察现象
D	鉴别实验室中的食盐水和糖水	品尝味道

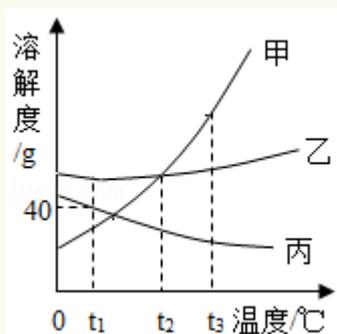
AA

BB

CC

DD

9 (2分) 如图为甲乙丙三种固体物质 (不含结晶水) 的溶解度曲线。下列相关说法中正确的是 ()



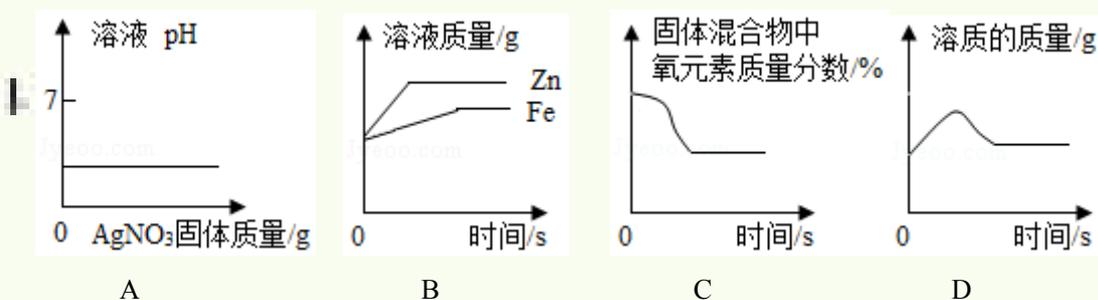
A 甲和乙两物质的饱和溶液温度从 $t_3^{\circ}C$ 降至 $t_2^{\circ}C$ 时，析出晶体质量甲 > 乙

B 将接近饱和的丙溶液变为饱和溶液，可以采用升高溶液温度的方法

C 甲中含少量乙时，采用蒸发溶剂的方法提纯甲

D $t_1^{\circ}C$ 时，30g 丙物质加入到 50g 水中形成溶液的质量为 80g

10 (2分) 下列图象不能正确反应对应关系的是 ()



A 向盐酸溶液中加入少量 AgNO_3 固体（忽略溶液体积变化）

B 将形状相同质量相等的铁和锌分别加入到足量的质量和浓度都相等的稀硫酸中

C 加热 KClO_3 （加入少量 MnO_2 ）固体混合物制取 O_2

D 向饱和石灰水中加入少量生石灰

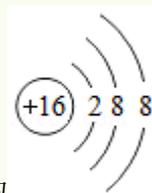
二生活现象解释（本大题包括 3 个小题，每空 1 分，共 11 分）

11（3 分）请用化学用语回答下列问题。

（1）生活中常用氢气或氦气填充气球，但氢气球容易爆炸，氦气球则相对安全，应用较广。氦气的化学式为_____。

（2）“喝酒不开车，开车不喝酒”。交警使用的酒精检测器里盛放过氧化处理的含强氧化剂三氧化铬（ CrO_3 ）的硅胶，如果司机喝过酒，呼出气体中含有的乙醇蒸气将 CrO_3 还原成硫酸铬 $[\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3]$ ，检测器就会由暗红色变成蓝绿色。硫酸铬中铬元素的化合价为_____。

（3）在许多金属矿物中含有一种非金属元素，在冶炼过程中该非金属元素会转化为大气



污染物，该非金属元素的微粒结构示意图为_____，请写出该微粒的符号：_____。

12（4 分）请用相关化学知识回答下列问题。

（1）如图是某保健品标签的部分内容，根据内容回答下列问题：

该保健品中“钙镁锌锰”等是指_____（填“原子”“分子”或“元素”），儿童每日要摄取足够的钙，才能有效预防_____（填序号）。

a 贫血症 b 佝偻病 c 甲状腺肿大 d 夜盲症

（2）竹炭是用三年以上的高山毛竹为原料，在隔绝空气的条件下经过近千度高温烧制而成的一种碳。竹炭质地坚硬，具有疏松多孔的结构，有很强的_____能力，能净化空气和消除异味。

(3) 某鱼塘在养鱼过程中经常遇到因水中氧气不足造成鱼苗死亡现象。过氧化钙(CaO_2)是一种用途广泛的优良供氧剂,可以有效解决鱼塘供氧问题。生产 CaO_2 的主要化学反应方程式为: $\text{CaCl}_2+2\text{NH}_3+\text{H}_2\text{O}_2+8\text{H}_2\text{O}=\text{CaO}_2\cdot 8\text{H}_2\text{O}\downarrow+2\text{X}$,写出X的化学式_____。

<p>XXX保健品</p> <p>【每片主要成分】</p> <p>碳酸钙 1.5g</p> <p>维生素 D₃ 200 国际单位</p> <p>镁、锌、锰等矿物质</p>
--

13 (4分) 经过改革开放四十年的发展,南充城乡面貌日新月异。请回答下列问题。

(1) 南充城市夜景流光溢彩,有些发光材料是在铝合金中加入碳纤维制得,这种发光材料是_____ (填“复合材料”或“金属材料”)。

(2) 嘉陵江上大桥众多,大桥的钢制拉索和护栏上都涂有特殊涂料,其主要作用是防止钢铁生锈。钢铁生锈就是铁与空气中的_____等发生化学反应的过程。

(3) 南充市许多公交车换成了嘉陵吉利新能源汽车,这种公交车几乎零排放。一种独特的锂氮电池可以为新能源汽车提供动力,该电池的主要反应原理是金属锂和空气中的氮气在常温下反应生成氮化锂(Li为+1价),写出该反应的化学方程式_____。

(4) 铝和铜在城市建设中占有重要地位。铝的活泼性比铜强,请选取恰当试剂证明该结论,写出对应的化学反应方程式_____。

三科普阅读理解(本大题包括1个小题,每空1分,共5分)

14 (5分) 阅读下面科普短文。

“灭火弹”是一种常见的灭火器材,主要分为沙石灭火弹和干粉灭火弹。目前市场上的灭火弹主要以干粉为主。超细干粉灭火剂是目前国内外已查明的灭火剂中,灭火浓度最低,灭火效能最高,灭火速度最快的一种。超细干粉灭火剂单位容积灭火效率是哈龙灭火剂的2~3倍,是普通干粉灭火剂的6~10倍,是七氟丙烷灭火剂的10倍以上,是二氧化碳的15倍;超细干粉灭火剂对大气臭氧层耗减潜能值(ODP)为零,温室效应潜能值(GWP)为零,对人体皮肤无刺激,对保护物无腐蚀,无毒无害;超细干粉灭火剂灭火后残留物易清理,不会造成火场中人员中毒或窒息死亡。同时,超细干粉灭火剂储存期限可达10年,不需频繁更换及维护。

“灭火弹”

具有两种引爆方式供使用者选择，一种是拉发式（又称主动式），用力拉出拉索后延时七秒钟即爆炸；另一种是引燃式（又称被动式），使用时只须撕开封皮掏出超导热敏线用力投入火场即可。

在扑灭森林大火时，由于人员多，接受灭火弹使用方法培训的专业人员少，因而应该选用引燃式超细干粉灭火弹，这种灭火弹只要投入火场，成功率几乎是百分之百，能显著减少扑救人员的伤亡。而在应用于其它方面的灭火，则可根据现场情况选用，比如一些狭小场所或投掷不准的失火点火灾场所会导致灭火弹滚动而不易被火苗点燃灭火弹的情况，适宜于使用拉发式灭火弹。

根据文章内容回答下列问题：

(1) 常见灭火弹主要分为沙石灭火弹和_____。

(2) 下列关于超细干粉灭火剂的说法中正确的是_____（填序号）。

A 是灭火效能最高的一种灭火剂

B 对大气臭氧层耗减潜能值为零

C 灭火后残留物易清理

D 会造成火场中人员中毒或窒息死亡

(3) 某种干粉灭火剂的主要成分是 NaHCO_3 ，遇热时 NaHCO_3 会分解生成 Na_2CO_3 并放出 CO_2 气体，写出该反应的化学方程式：_____。

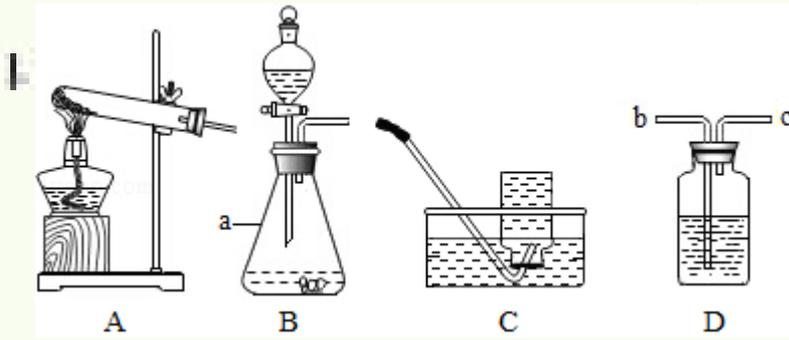
(4) 狭小场所或投掷不准的失火点灭火时，适用于使用_____（填“拉发式”或“引燃式”）灭火弹。

(5) “森林防火，人人有责”。请你对预防森林火灾提一条建设性意见_____。



四科学探究实验（本大题包括 1 个小题，每空 1 分，共 9 分）

15（9 分）I 下图为实验室制取并收集氧气的部分装置图，据图回答：



(1) 写出编号 a 的仪器名称_____。

(2) 若用 B 装置制取 O_2 ，写出对应的化学反应方程式_____。

(3) 若用 D (装满水) 收集 O_2 ，则气体应从_____ (填“b”或“c”) 端导入。

II 小军同学在实验室帮老师整理药品时发现 $NaOH$ 溶液试剂瓶口有一些白色固体，于是产生好奇心：这白色固体是什么？他为此进行了如下探究。

【查阅资料】① $NaOH$ 在空气中变质不会生成 $NaHCO_3$ ；

② CO_2 不溶解于饱和 $NaHCO_3$ 溶液中，也不与 $NaHCO_3$ 反应；

③ $Fe(OH)_3$ 呈红褐色，难溶于水； $BaCl_2$ 溶液呈中性。

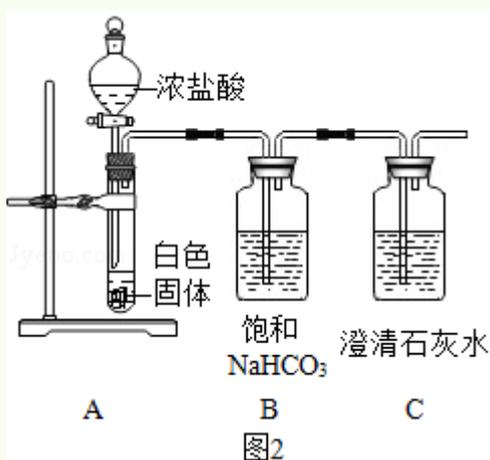
【提出猜想】猜想一：是 $NaOH$ 猜想二：是 Na_2CO_3 猜想三：_____。

【实验探究】小军进行了下列实验探究

实验操作	实验现象	实验结论
①取少量白色固体于试管中，加水溶解，再加入足量 $BaCl_2$ 溶液	_____	猜想二正确
②过滤，在滤液中加入 $FeCl_3$ 溶液	无红褐色沉淀生成	

【问题分析】实验操作①中加入足量 $BaCl_2$ 溶液的作用是_____，实验操作②还有其他实验方案吗？如有，请写出一种实验方案（必须指明试剂和现象）_____。

为了提高实验结论的准确性，小军又设计了如图 2 所示的实验对该白色固体的性质进行进一步探究：



【实验现象】A 中有大量气泡产生，C 中实验现象是_____。

【实验结论】白色固体是 Na_2CO_3 。

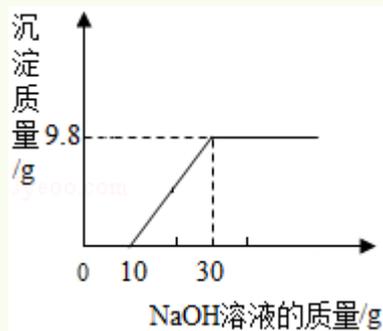
【分析与反思】小军在与老师进行交流后得知，自己所设计的实验存在一定的缺陷，他对自己实验中存在的问题进行了反思：装置 B 中也能产生 CO_2 写出装置 B 中产生 CO_2 的化学反应方程式：_____。改进措施：将浓盐酸换为稀盐酸。

五定量分析应用（本大题包括 1 个小题，共 5 分）

16（5 分）向一定质量的酸性 CuSO_4 溶液（含少量 H_2SO_4 ）中逐滴加入 NaOH 溶液，产生沉淀的质量与所加入 NaOH 溶液的质量关系如图所示。

（1）当加入 NaOH 溶液的质量为 30g 时，溶液中的溶质是_____（化学式）。

（2）计算所加 NaOH 溶液的溶质质量分数。



【解答】解：A 加大对工业“废水”排放的治理，可以防止污染水资源，故正确；

B 生活垃圾集中处理，可以防止空气污染，故正确；

C 过量使用农药化肥会污染水和土壤，故错误；

D 建设城市湿地公园，可以保护环境，故正确；

故选：C。

【点评】环保问题已经引起了全球的重视，关于“三废”的处理问题，是中考的热点问题，化学上提倡绿色化学工艺，要从源头上杜绝污染。

3 (2分) 下列实验操作中正确的是 ()



【分析】A 根据称量具有腐蚀性药品时的注意事项进行分析解答；

B 根据检查装置气密性的注意事项进行分析解答；

C 根据使用量筒时的注意事项进行分析解答；

D 根据胶头滴管使用注意事项进行分析解答。

【解答】解：A 用天平称量具有腐蚀性药品的时候要放在玻璃器皿内称量，故 A 错误；

B 如图所示的装置进行检查装置气密性的时候，要先在试管内加入一定量的水，使长颈漏斗下端没入液面以下，故 B 错误；

C 量筒读数时，视线要与凹液面的最低处保持水平，故 C 正确；

D 用胶头滴管滴加液体药品时，要胶头竖直向上，尖嘴不能伸入试管更不能碰到试管壁，故 D 错误。

故选：C。

【点评】化学是一门以实验为基础的科学，识记一些仪器的名称和用途掌握实验的基本操作是学好化学的基础。

4 (2分) 下列说法中正确的是 ()

- A 利用 CO 的可燃性来炼铁
- B 乳化能够增强乳浊液的稳定性
- C 化石燃料是可再生能源
- D 水结成冰时, 水分子就停止了运动

【分析】 A 根据工业炼铁的原理回答; B 根据乳化功能回答; C 根据化石燃料的生成时间回答; D 根据分子的性质回答。

【解答】 解: A 利用 CO 的还原性来炼铁, 错误;
B 乳化剂能够增强乳浊液的稳定性, 正确;
C 化石燃料生成时间较长, 是不可再生能源, 错误;
D 水结成冰时, 水分子仍然运动, 只是运动速率变小, 错误。

故选: B。

【点评】 本题难度较小, 平时记忆化学常识便可完成。

5 (2分) 归纳推理是提高学习效率的常用方法, 下列有关归纳与推理完全正确的是 ()

- A 纯净物是由一种物质组成的, 则空气是一种纯净物
- B 复分解反应有沉淀气体或水生成, 则有沉淀气体或水生成的反应都是复分解反应
- C 铝比铁活泼, 所以通常情况下铁的抗腐蚀性能比铝强
- D 进行得很慢的氧化反应叫缓慢氧化, 则食物腐烂是缓慢氧化

【分析】 A 根据纯净物的概念分析; B 根据复分解反应的条件解答; C 根据铝铁与氧气反应生成的氧化物的特点分析判断; D 根据缓慢氧化反应概念分析。

【解答】 解: A 空气由多种物质组成, 是混合物, 错误;
B 复分解反应中有沉淀气体或水生成, 但是有上述物质生成的反应不一定是复分解反应, 比如氢氧化钙与二氧化碳的反应, 错误;
C 铝在空气中易被氧气氧化, 表面形成致密的氧化铝保护膜, 故耐腐蚀, 铝的金属活动性比铁活泼, 错误;
D 进行得很慢的氧化反应叫缓慢氧化, 则食物腐烂是与氧气反应的结果, 由于进行得慢, 是缓慢氧化, 正确。

故选: D。

【点评】 本题主要考查了化学中的概念和基础知识的记忆, 难度不大, 需要在平时的学习中加强记忆即可完成。

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/185010332241011230>