



扫码查看解析

2020年山东省菏泽市牡丹区中考二模试卷

化学

注：满分为50分。

一、选择题（本题包括10小题每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题意）

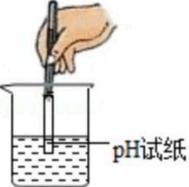
1. 为深入贯彻习近平总书记重要指示批示精神和党中央、国务院部署要求，统筹推进疫情防控、经济社会发展和生态环境保护，确保完成全面建成小康社会，下列做法不正确的是（ ）

- A. 医疗垃圾和生活垃圾分类处理
- B. 持续加强医疗废水和城镇污水收集、处理、消毒等关键环节的监督管理
- C. 医疗废弃物及时高温消毒无害化处理
- D. 普通未感染新型冠状病毒的市民戴过的口罩可以任意丢弃

2. 化学就在我们身边，生活中处处有化学。下列变化不属于物理变化的是（ ）

- A. 用洗洁精清洗碗碟
- B. 用燃气灶炒菜
- C. 暴露在空气中的咸菜表面一层白色晶体析出
- D. 香油用过忘记盖上瓶盖而挥发到空气中

3. 实验是学习化学的重要途径，下列实验操作正确的是（ ）

- A.  过滤
- B.  测定溶液pH
- C.  二氧化碳验满
- D.  倾倒液体

4. 据最新研究发现，磷酸氯喹对新型冠状病毒的治疗有效，该物质化学式：

$C_{18}H_{32}ClN_3O_8P_2$ ，本品为白色结晶性粉末，味苦。遇光渐变色；水溶液显酸性。下列有关说法正确是（ ）

- A. 磷酸氯喹的水溶液可以使紫色石蕊试剂变蓝
- B. 磷酸氯喹属于化合物
- C. 磷酸氯喹中碳元素和氮元素的质量之比为18：3
- D. 磷酸氯喹中氮元素质量分数最大

5. 在“宏观、微观、符号”之间建立联系，是化学学科特有的思维方式，工业上生产尿素 $[CO(NH_2)_2]$ 反应微观示意图如图所示，下列说法错误的是（ ）



扫码查看解析

A. 化学与健康	B. 认识物质俗名
①均衡营养，不挑食、不偏食②青少年在生长发育期，饮食中要以热量较高的油脂为主 ③用甲醛溶液浸泡水产品对人体有害	①熟石灰：氢氧化钙②纯碱：氢氧化钠③小苏打：碳酸钠
C. 安全与自救	D. 化学与资源
①用煤取暖要经常开窗通风防止CO中毒②油锅着火用锅盖盖灭是利用隔绝空气的灭火原理③火灾发生后要用湿毛巾捂住口鼻迅速逃离并拨打火警电话119	①煤、石油、天然气是三大化石燃料②在生产生活中纯金属比合金用途广泛③塑料、合成纤维和合成橡胶属于三大有机合成材料

A. A

B. B

C. C

D. D

二、非选择题（本题包括6小题共30分）

11. 化学用语是学习化学的工具，根据H、O、Al、Ca五种元素填写适当的化学用语：

- (1) 食盐水中的溶剂_____。
- (2) 可做建筑材料的一种碱_____。
- (3) 酸溶液中的阳离子_____。
- (4) 画出铝原子结构示意图_____。

12. 化学来源于生活服务于生活，请利用学过的化学知识回答以下问题：

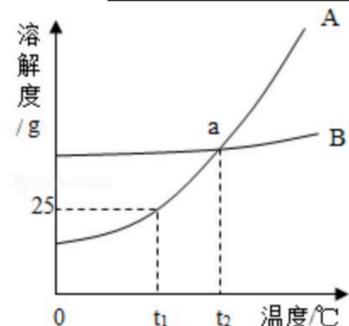
(1) 疫情期间口罩和75%的酒精溶液是人们的必备品，医用口罩一般是三层结构，中间层是熔喷无纺布，以聚丙烯为主要原料，熔喷无纺布属于_____

_____（填“有机高分子材料”或“金属材料”），酒精溶液属于_____
_____（填“混合物”、“有机物”）。

(2) 洁厕灵和84消毒液是日常打扫卫生的好帮手，但二者不能混合使用。84消毒液是一种高效消毒剂有效成分为次氯酸钠（NaClO），洁厕灵的有效成分是盐酸（HCl），标出NaClO中Cl元素化合价_____，洁厕灵和84消毒液混合会发生反应会生成有毒的气体，请补充完整该反应的化学方程式：



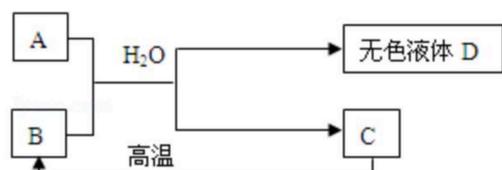
(3) 食盐是生活不可缺少的调味品，“南风起盐始生”，可见提取海水中的食盐是利用的_____（填“蒸发结晶”或“降温结晶”），如图表示氯化钠溶解度曲线的是_____（填字母）； $t_1^\circ\text{C}$ 时，15g A物质加入100g水中充分搅拌，可形成A溶液_____g。





扫码查看解析

13. 如图所示, A 为含三种元素的钠盐, B 是一种常见的干燥剂, C 是石灰石的主要成分。请推断:

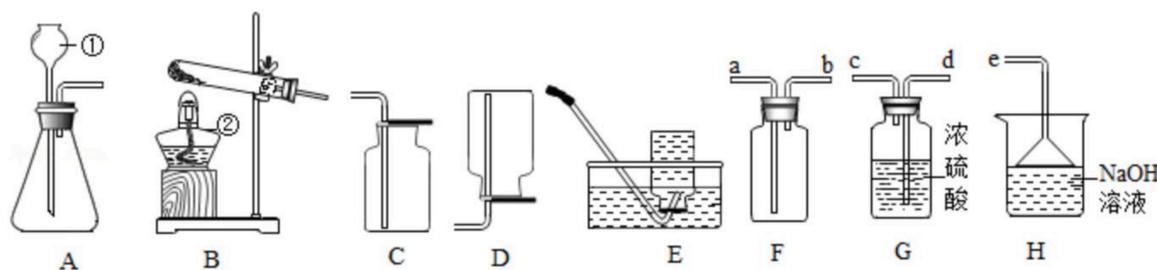


(1) B 为 _____ (填写化学式)。

(2) 写出 A 的一种用途 _____。

(3) 请写出由 C 生成 B 的化学方程式 _____, 该反应的反应类型是 _____。

14. 如图所示是实验室制取气体的常用装置。



(1) 写出带序号仪器②的名称: _____。

(2) 实验室用高锰酸钾制取氧气可以选用的发生装置为 _____ (填字母标号, 下同), 若选用 A 进行实验室制取氧气, 发生反应的化学方程式为 _____。

(3) 若用图 F 进行排空气法收集氧气, 则气体应从 _____ (选填“ a ”或“ b ”)口进入, 并用带火星的木条靠近另一端玻璃导管开口处进行验满。

(4) 实验室里可用固体亚硫酸钠 (Na_2SO_3) 和稀硫酸在常温下制取二氧化硫, 已知二氧化硫是无色具有刺激性气味的气体, 密度比空气大且能溶于水, 若制取收集干燥的二氧化硫并防止空气污染, 则装置的连接顺序依次为 _____ (填字母序号)。

15. 小明在向澄清石灰水里通入二氧化碳的过程中发现开始浑浊, 继续通入二氧化碳过量又变得澄清。学习完盐的知识以后, 他获知生成的碳酸钙会继续与水 and 过量的二氧化碳发生化合反应生成可溶的碳酸氢钙, 化学式为 $Ca(HCO_3)_2$, 发生反应的化学方程式

为: _____。已知碳酸氢钙溶液显

碱性。小明想配制一瓶石灰水, 他将熟石灰放入烧杯中加水搅拌, 静置较长一段时间后, 发现烧杯底部有白色固体, 上层为无色清液。

【提出问题】无色清液的成分是什么?

【作出猜想】

猜想 I: 只有 H_2O ;

猜想 II: $Ca(OH)_2$ 和 H_2O 的混合物;

猜想 III: _____。

【设计并进行实验】取少量的上层清液滴加几滴酚酞溶液变红色, 则猜想 _____ 错误; 再取少量上层清液通入二氧化碳若无明显现象。



扫码查看解析

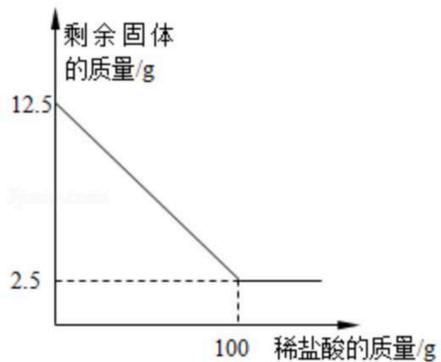
【得出结论】猜想_____正确。

【交流与反思】由以上实验可知，实验室保存石灰水一定要注意_____。

16. 兴趣小组同学取12.5g石灰石（杂质不与稀盐酸反应，也不溶于水）于烧杯中，向烧杯中加入稀盐酸，加入稀盐酸和剩余固体的关系如图。回答下列问题：

(1) 石灰石中碳酸钙的质量是_____g。

(2) 试验中所用的盐酸溶液的质量分数是多少。（写出完整的计算过程）





扫码查看解析