

科普版初中化学九年级下册期末测试卷

一、选择题。

1. 下列关于氢氧化钠和浓氨水的描述中不正确的是（ ）

- A.浓氨水具有挥发性，需要密封保存
- B.用酚酞试液检验NaOH溶液是否变质
- C.氢氧化钠的水溶液能使石蕊试液变蓝
- D.氢氧化钠和浓氨水对皮肤均有腐蚀性

2. 下列关于硫酸的认识，正确的是（ ）

- A.组成：硫酸溶液中 H^{+} 和 SO_4^{2-} 的数目相同
- B.性质：能与 CO_2 、 SO_3 等非金属氧化物反应
- C.用途：实验室可以用浓硫酸干燥某些气体
- D.生产：含硫酸废水无须处理即可直接排放





3. 健康人的体液必须维持在一定的pH范围内。人体内一些体液的正常pH测试数据范围如下表所示。下列根据表格信息分析的结论中正确的是（ ）

体液	细胞液	唾液	胃液	尿液
pH	7.20 ~ 7.45	6.6 ~ 7.1	0.9 ~ 1.5	4.7 ~ 8.4

- A.人体体液的pH出现异常，可能导致疾病
- B.用pH试纸可准确测定表中四种体液的pH
- C.人体的胃液一定呈酸性，其酸性最弱
- D.人体的细胞液能使紫色石蕊溶液变红

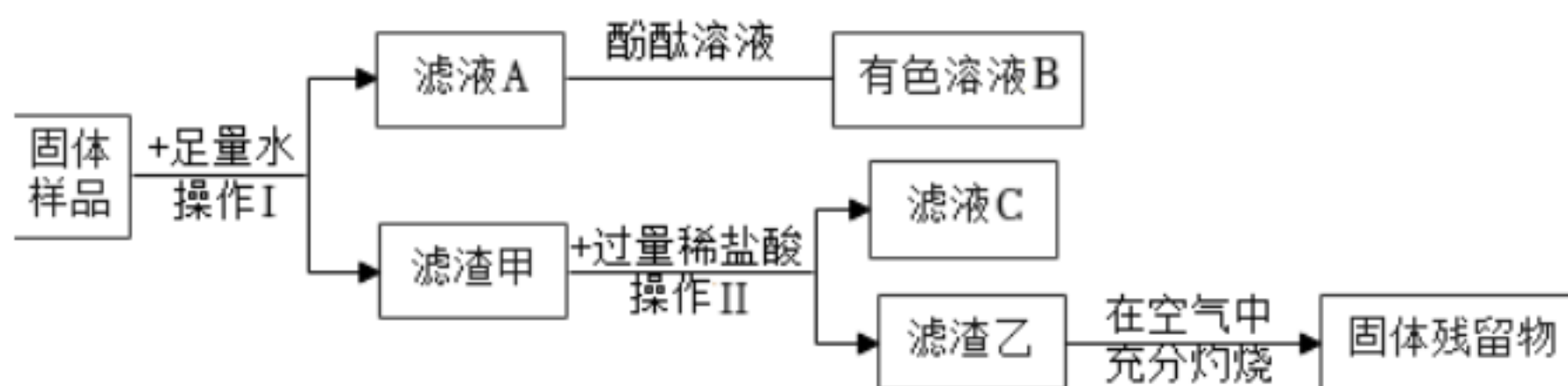
4. 下表中“—”表示相连的物质可以发生反应，“→”表示这种物质可以转化为另一种物质，甲、乙、丙、丁四种物质符合对应关系的是（ ）

	A	B	C	D

转化关系					
物质	甲	C	Na ₂ CO ₃	NaHCO ₃	Fe
	丙	O ₂	Ca(OH) ₂	CaCO ₃	HCl
	乙	Fe ₂ O ₃	MgCl ₂	NaOH	CuCl ₂
	丁	CO	稀H ₂ SO ₄	Na ₂ CO ₃	NaOH

- A.A
- B.B
- C.C
- D.D

5. 酸、碱、盐在工农业生产和日常生活中的广泛应用，促进了人类文明的进步和社会的可持续发展。下列有关酸、碱、盐的生产或应用的说法不合理的是（ ）
- A.将草木灰(含K₂CO₃)与氯化铵混合施用
 - B.纯碱既可从内陆盐湖提取，又可用“侯氏联合制碱法”生产
 - C.用石灰乳粉刷墙壁
 - D.用稀硫酸“酸洗”除去钢铁表面的铁锈
6. 中国诗词既蕴含人文思想，又焕发理性光辉。诗句“何意百炼钢，化为绕指柔”提到了古代将生铁煅烧捶打氧化变成钢的过程，下列化学解释不合理的是（ ）
- A.生铁和钢是同种物质
 - B.锻打过程发生碳燃烧反应
 - C.钢的机械性能比生铁好
 - D.生铁和钢都是铁的合金
7. 一包固体、可能含有镁粉、炭粉、氧化铜、氢氧化钠、氯化钙、碳酸钙中的一种或几种。为探究固体的组成，某化学兴趣小组进行了如图所示实验：



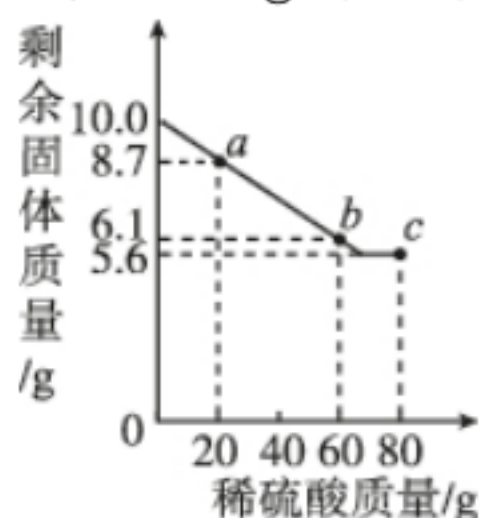
对于上述实验有以下说法

- ①操作 I 和操作 II 中均包含过滤
- ②操作 I 中一定伴随放热
- ③由实验可知，固体中定含有氢氧化钠
- ④若渣甲中加入过量稀盐酸时产生两种气体，则滤液 C 中最多含三种溶质
- ⑤固体残留物质量等于滤渣乙质量，则原固体中一定有镁粉、炭粉、氧化铜

以上说法中正确的个数有（ ）

- A.1个
- B.2个
- C.3个
- D.4个

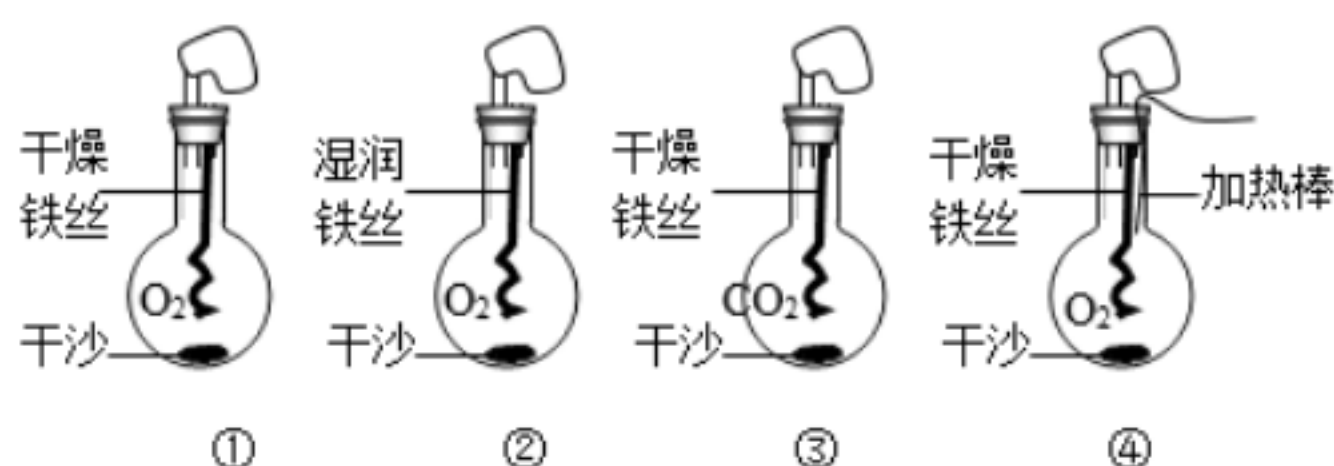
8. 黄铜的颜色与黄金相似，在生活中常常被误认为是黄金。某兴趣小组为探究某黄铜(铜锌合金)中锌的含量，向10.0g该黄铜中加稀硫酸，测得实验数据如图所示。以下分析错误的是（ ）



- A.a点时，锌有剩余
 - B.c点时，硫酸没有完全参与反应
 - C.该黄铜中锌的质量分数为44%
 - D.80g稀硫酸恰好与黄铜中的锌完全反应
9. 向 AgNO_3 、 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 和 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 的混合溶液中加入质量为 $a\text{g}$ 的Al粉，充分反应后过滤，得到滤液和滤渣。下列说法不正确的是（ ）

- A.若反应后滤液为无色，滤液中 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 的质量分数一定减小
- B.若反应后滤液为蓝色，滤渣中一定有 Ag ，一定没有 Al
- C.若向滤渣中加盐酸无气泡，则滤渣质量一定大于 $3ag$
- D.若反应后滤液为无色，则滤液中一定有 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ 、 $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

10. 对铁生锈与燃烧条件的实验探究如图所示。下列说法正确的是（ ）



- A.对比①②可探究：接触氧气是否为铁生锈的条件之一
- B.对比②③可探究：接触水是否为铁生锈的条件之一
- C.对比①④可探究：温度达到着火点是否为铁燃烧的条件之一
- D.对比③④可探究：接触氧气是否为铁燃烧的条件之一

11. 下列应用及相应的原理（用化学方程式表示）及基本反应类型均正确的是（ ）

- A.葡萄糖缓慢氧化： $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \xrightarrow{\text{酶}} 6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ 氧化反应
- B.硝酸铵中加熟石灰研磨： $2\text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 复分解反应
- C.正常雨水的pH约为5.6的原因： $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_3$ 化合反应
- D.验证铁的活动性比银强： $\text{Fe} + 2\text{AgCl} = 2\text{Ag} + \text{FeCl}_2$ 置换反应

12. 化学与我们生活相关，以下说法正确的是（ ）

- ①回收废旧金属，有利于节约资源
- ②减少燃煤发电，有利于治理雾霾
- ③禁止使用化肥和农药，有利于保护水资源
- ④用聚氯乙烯包装食品可节约纸张

A.①②④

- B.①②③
- C.①②
- D.①③

13. 下列主题知识的归纳中，完全正确的一组是（ ）

A.安全常识	B.化学与农业
①煤气泄漏——先打开排气扇	①波尔多液——可用于农作物杀菌
②误食少量重金属盐——喝鸡蛋清	②磷肥——使作物枝叶繁茂，叶色浓绿
C.化学与生活	D.性质与用途
①辨别蛋白质和淀粉——加碘水	①氮气化学性质稳定——延长食品保质期
②辨别棉织物和毛织物——点燃闻气味	②氢氧化钠显碱性——治疗胃酸过多

- A.A
- B.B
- C.C
- D.D

14. 体考备考期间，老师为同学们推荐以下午餐菜谱：红烧牛肉、番茄炒蛋、酸菜鱼、炒青菜、牛奶，主要摄入的营养素为（ ）

- A.蛋白质
- B.糖类
- C.油脂
- D.维生素

15. 今年世界地球日的主题是“珍爱地球，人与自然和谐共生”。下列做法不符合这一主题的是（ ）

- A.工业废气——净化排放
- B.野生动物——捕杀食用
- C.农药化肥——合理施用
- D.森林树木——禁止乱伐

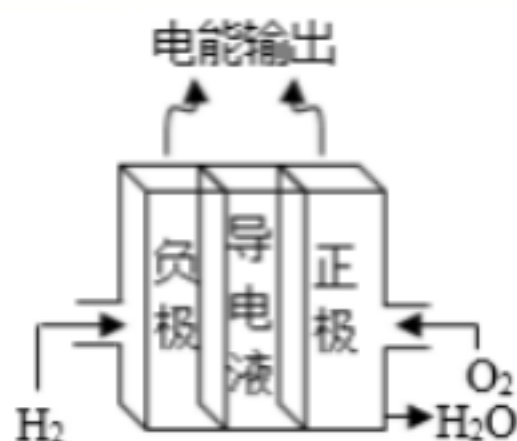
16. 下列关于海洋开发利用的说法中不正确的是（ ）

- A.海水“晒盐”是利用蒸发结晶的方法从海水中得到食盐
- B.海洋是个巨大的资源库，人们可以无节制的向其索取各种资源
- C.海洋本身是个巨大的水资源库，如何获取廉价的淡水对缓解淡水危机意义重大
- D.海水“制碱”是向饱和氨盐水中通入二氧化碳过滤，加热过滤后固体得到纯碱

17. 垃圾分类时，下列物品可放入可回收物垃圾箱的是（ ）

- A.旧书、旧报纸
- B.废旧电池
- C.剩饭、剩菜
- D.过期药品

18. 化学变化总伴随着能量的变化。如图为氢氧燃料电池的工作原理示意图。下列说法错误的是（ ）



- A. 氢气是未来最理想的绿色能源
- B. 任何条件下都可实现物质或能量之间的相互转化
- C. 氢气燃烧生成水并放出大量的热是化学能转化为热能
- D. 氢氧燃料电池把氢气和氧气反应的化学能直接转化为电能

19. 下列说法错误的是（ ）

- A.用淀粉可区别加碘食盐和无碘食盐
- B.用水能区分 NH_4NO_3 和 NaOH 固体
- C.用灼烧的方法能区别棉花和羊毛

D.用饱和硫酸铵溶液能区分淀粉和蛋白质溶液

20. 下列对主题知识归纳正确的一组是（ ）

A.化学与能源	B.化学与材料
①煤、石油等是可再生的化石燃料 ②光能、电能等可通过化学能转化而成 ③风能、氢能等是具有开发前景的新能源	①棉花、羊毛都属于天然材料 ②玻璃、塑料都属于无机非金属材料 ③合成纤维、合金都属于有机合成材料
C.化学与人体健康	D.化学与环境保护
①长期缺铁易患缺铁性贫血 ②摄入某些重金属盐会导致人体中毒 ③用甲醛溶液浸泡水产品对人体有害	①使用含磷洗衣粉可减少水污染 ②严禁焚烧秸秆可减少空气污染 ③使用光降解塑料可减少白色污染

A.A

B.B

C.C

D.D

VV99.net

免费文档下载