

考号

姓名

学校

# 2022 年初中毕业考试 化学试卷

考生注意：

1. 考试时间 90 分钟。
2. 全卷共五道大题，总分 100 分。
3. 可能用到的相对原子质量：C—12 Mg—24 O—16 Cl—35.5 N—14 H—1 Na—23 Zn—65 Cu—64 Ca—40 S—32

本考场试卷序号 (由监考填写)	
--------------------	--

题号	一	二	三	四	五	总分	核分人
得分							

得分	评卷人

一、选择题（本题共 15 小题，每小题 2 分，共 30 分。1—12 小题每题各有一个正确选项，13—15 小题各有一个或两个正确选项）

1. 下列变化中，不属于化学变化的是 ( )
- A. 高炉炼铁      B. 粮食酿酒      C. 灯泡发光      D. 燃放礼花

2. 下列实验基本操作正确的是 ( )



A. 吸取液体药品



B. 加热液体



C. 测溶液的 pH



D. 稀释浓硫酸

3. 生产、生活中的下列做法正确的是 ( )

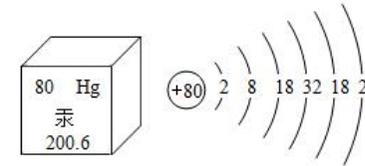
- A. 在室内放一盆水可以防止一氧化碳中毒
- B. 发现天然气泄漏，立即开启抽油烟机
- C. 用肥皂水区分硬水和软水
- D. 向刚刚用熟石灰改良过的酸性土壤中施用铵态氮肥

4. 下列实验现象描述正确的是 ( )

- A. 红磷在空气中燃烧产生大量白色烟雾
- B. 将打磨过的铝丝插入硫酸铜溶液中，银白色的铝丝表面覆盖一层红色固体
- C. 铁丝在空气中剧烈燃烧，火星四射，生成黑色固体，放出大量的热
- D. 用稀盐酸除铁锈，溶液由无色变为浅绿色

5. 右图为汞元素的信息，下列说法正确的是 ( )

- A. 汞的中子数为 80
- B. 汞属于非金属元素
- C. 汞的相对原子质量为 200.6g



- D. 在化学反应中，汞原子容易失去电子

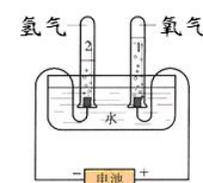
6. 空气是人类宝贵的自然资源，下列有关空气的说法正确的是 ( )

- A. 清新、洁净的空气属于纯净物
- B. 空气中的氮气化学性质稳定可以用于食品防腐
- C. 分离液态空气法制取氧气发生了化学变化
- D. NO<sub>2</sub>、CO<sub>2</sub>、SO<sub>2</sub> 和粉尘都是空气污染物

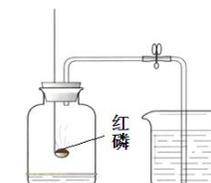
7. 下列有关实验操作顺序的说法中，不正确的是 ( )

- A. 做酸碱中和反应实验时，先向 NaOH 溶液中滴加酚酞溶液，再滴入稀盐酸
- B. 给试管中的固体加热时，先预热，再对着有药品的部位加热
- C. 一氧化碳还原氧化铁实验开始时，先通一氧化碳，后加热
- D. 加热高锰酸钾制氧气并用排水法收集的实验结束时，先熄灭酒精灯，再将导管移出水面

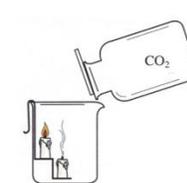
8. 某同学根据下图几个实验，获得如下认识，其中不正确的是 ( )



一、电解水



二、空气中氧气含量的测定



三、倾倒二氧化碳



四、燃烧条件的实验

- A. 由实验一可以得出的结论是：水是由氢元素和氧元素组成的
- B. 若实验二测得的实验结果偏小，可能是因为红磷量不足
- C. 根据实验三的现象只能验证二氧化碳的化学性质
- D. 实验四中铜片上的白磷燃烧，而热水中的白磷不燃烧，说明燃烧需要氧气

9. 逻辑推理是化学学习中常用的一种思维方式，以下推理正确的是 ( )

- A. 酸雨的 pH 小于 7，所以 pH 小于 7 的雨水一定是酸雨
- B. 氢气与空气混合遇明火可能发生爆炸，所以点燃可燃性气体之前一定要验纯
- C. 化合物是由不同种元素组成的物质，所以由不同种元素组成的物质一定是化合物
- D. 化学变化前后物质的总质量不变，所以物质的总质量不变的变化一定是化学变化

10. 化学是生命科学、材料科学、环境科学和能源科学的重要基础，下列说法正确的是 ( )

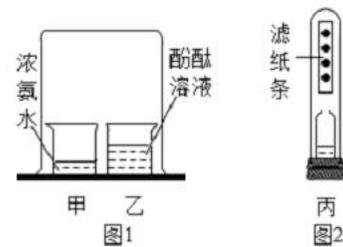
- A. 铁、锌、碘、钙都是人体必需的微量元素  
 B. 合金、合成纤维、合成橡胶都是有机合成材料  
 C. 生活污水不含污染物可以直接向水体排放  
 D. 煤、石油、天然气都是不可再生的化石燃料

11. 某化学兴趣小组用大理石与稀盐酸反应制取  $\text{CO}_2$  后, 对反应后剩余溶液的成分进行后续探究, 设计进行了如下实验, 实验方案不正确的是 ( )

- A. 取样, 加入几滴石蕊试液, 溶液变红, 证明剩余溶液中溶质成分为  $\text{CaCl}_2$ 、 $\text{HCl}$   
 B. 取样, 加入少量锌粒, 没有气泡产生, 证明剩余溶液中不含  $\text{HCl}$   
 C. 取样, 加入少量  $\text{AgNO}_3$  溶液, 有白色沉淀生成, 证明剩余溶液中含有  $\text{HCl}$   
 D. 取样, 加入少量  $\text{Cu}(\text{OH})_2$  固体, 若固体减少, 溶液变成蓝色, 证明剩余溶液中含有  $\text{HCl}$

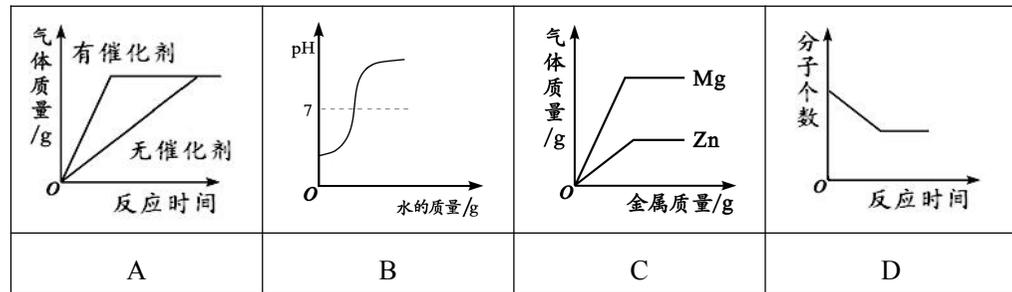
12. 某同学对教材中探究分子性质的实验(图1)进行了改进, 如图2所示, 试管丙中有一张每隔1厘米滴有一滴酚酞溶液的滤纸条, 装有适量浓氨水的敞口小药瓶固定在橡皮塞上。关于图1、图2中的实验有以下说法, 其中错误的是 ( )

- ①图2比图1的实验更环保、更节约;  
 ②图2中观察到的现象是滤纸条上的酚酞试液自上而下依次变红;  
 ③将图2中的浓氨水换成浓盐酸, 也可达到实验目的;  
 ④若另取与丙相同的装置浸入热水中与丙做对比实验, 可得出分子运动速率与温度有关的结论。



- A. ①②      B. ②④      C. ②③      D. ③④

13. 下列四个图像中, 能正确反映其对应变化关系的是 ( )



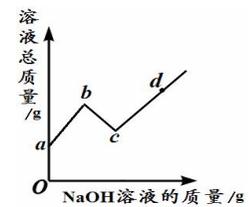
- A. 分别用等质量、等质量分数的过氧化氢溶液制取氧气  
 B. 向一定量的稀盐酸中加入足量的水稀释  
 C. 向等质量、等质量分数的稀盐酸中分别逐渐加入锌粉、镁粉至过量  
 D. 在密闭容器中点燃  $\text{H}_2$  和  $\text{O}_2$  的混合气体

14. 下表中除去物质中所含少量杂质的方法正确的是 ( )

选项	物质	所含杂质	除杂质的方法
A	$\text{N}_2$	$\text{CO}$	通过灼热的 $\text{CuO}$
B	$\text{NaCl}$	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	加入足量的稀盐酸充分反应后蒸发结晶
C	$\text{KCl}$	$\text{MnO}_2$	加水充分溶解, 过滤、洗涤、干燥
D	$\text{CaO}$	$\text{Ca}(\text{OH})_2$	加适量的水, 干燥

15. 向一定量硫酸和硫酸铜的混合溶液中, 逐滴加入一定质量分数的氢氧化钠溶液, 直至过量。某同学依据实验事实绘制了如图所示的曲线, 下列说法正确的是 ( )

- A. a 至 b 段对应溶液的 pH 逐渐增大  
 B. b 点对应溶液中的溶质为硫酸钠  
 C. c 点对应溶液中的溶质种类最少  
 D. a 至 d 段溶液中硫酸钠的质量逐渐增大



得分	评卷人	二、填空题(本题共5小题, 每空1分, 每个化学方程式2分, 共24分)

16. 用适当的化学符号和数字回答:

- (1) 碘酒中的溶剂\_\_\_\_\_;  
 (2) 三个镁离子\_\_\_\_\_;  
 (3) 标出过氧化氢中氧元素化合价\_\_\_\_\_;  
 (4) 二个五氧化二磷分子\_\_\_\_\_。

17. 厨房中蕴含着丰富的化学知识:

- (1) 下列食物中富含维生素的是\_\_\_\_\_ (填字母序号);



A. 牛肉



B. 馒头



C. 西红柿



D. 牛奶鸡蛋

- (2) 洗洁精可以洗去餐具上的油污, 这是因为洗洁精具有\_\_\_\_\_功能; 炉具清洁剂中含有  $\text{NaOH}$ , 也可以除去油污, 原因是\_\_\_\_\_;  
 (3) 天然气是现代家庭的主要燃料, 请写出天然气燃烧的化学反应方程式: \_\_\_\_\_;  
 (4) 厨房中油锅着火, 可迅速盖上锅盖, 其原理是\_\_\_\_\_。

18. 溶解度是解决溶液相关问题的重要依据, 请根据右图溶解度曲线解决下列问题 (M、N 均不含结晶水):

- (1) 温度为\_\_\_\_\_  $^{\circ}\text{C}$  时, M、N 两种物质的溶解度相等;  
 (2)  $t_1^{\circ}\text{C}$  时, 将 20gM 加入 50g 水中, 充分溶解, 形成溶液的质量为\_\_\_\_\_g。保持温度不变, 向该溶液中再加入 10g 水充分搅拌, 溶液中溶质的质量分数将\_\_\_\_\_ (填“变大”、“变小”或“不变”);  
 (3) 若 M 中混有少量 N, 可采用\_\_\_\_\_的方法提纯 M。

