

盘龙区 2019 年初中学业水平考试第一次复习检测

化 学 试 题 卷

本试卷同时供禄劝县使用

(本试卷共四大题, 28 个小题, 共 8 页。考试用时 90 分钟, 满分 100 分。)

注意事项:

考生必须把所有的答案填写在答题卡上, 答在试卷上的答案无效; 必须按规定的方法和要求答题, 不按要求答题所造成的后果由本人自负。

可能用到的相对原子质量: C-12 H-1 N-14 O-16 Cl-35.5 Mg-24 Fe-56 Zn-65 Ca-40

第 I 卷 选择题 (共 45 分)

一、选择题 (本大题共 20 个小题, 其中第 1~15 小题, 每小题 2 分; 第 16~20 小题, 每小题 3 分; 共 45 分。每小题只有一个选项符合题意, 多选、错选或不选均不得分。请将符合题意的选项填涂在答题卡相应的位置上)

1. 下列属于化学变化的是

- A. 酒精挥发 B. 水果腐烂 C. 玻璃破碎 D. 冰块融化

2. 下列物质的用途中, 利用其物理性质的是

- A. 焦炭用于冶炼金属 B. 氮气用作保护气
C. 氧气用于气焊 D. 干冰用于人工降雨

3. 下列属于纯净物的是

- A. 鲜花饼 B. 小锅米线 C. 果汁 D. 水

4. 下列人体所必需的元素中, 缺乏后会导致佝偻病、骨质疏松的是

- A. 铁 B. 钙 C. 碘 D. 锌

5. 下列物质成分属于天然有机高分子材料的是

- A. 合成橡胶 B. 纯棉围巾 C. 塑料瓶 D. 不锈钢菜刀

6. “加碘盐”中的“碘”是指

- A. 单质 B. 分子 C. 原子 D. 元素

7. 下列化肥属于复合肥的是

- A. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ B. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ C. KCl D. $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$

8. “绿水青山就是金山银山”。下列做法不符合环保倡议的是

- A. 开发新能源汽车 B. 合理使用农药和化肥
C. 自带购物篮购物 D. 使用一次性木筷

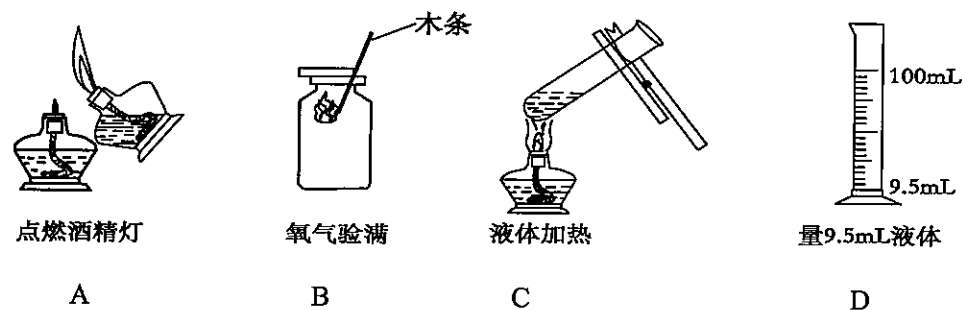
9. 以下叙述不能用来描述分子的是

- A. 能够构成物质 B. 化学变化中不能再分
C. 能保持物质化学性质 D. 不停运动着

10. 植物在自然界的光合作用需要消耗空气中的

- A. 氮气 B. 氧气 C. 二氧化碳 D. 稀有气体

11. 下列实验操作中, 正确的是



12. 同学查阅资料得知, 60 个 N 原子可以结合成一个 N_{60} 分子。下列叙述正确的是

- A. N_{60} 是一种新型的化合物 B. 一个 N_{60} 分子中含有 30 个 N_2 分子
C. N_{60} 和 N_2 的性质完全相同 D. 氮原子的最外层有 5 个电子

13. 在实验室中, 我们用酒精灯灯帽熄灭酒精灯, 该灭火方法的主要原理是

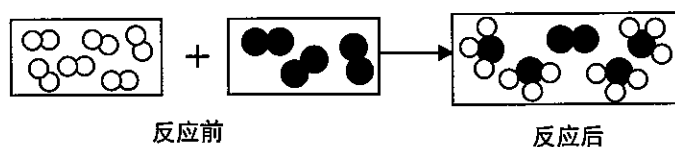
- A. 使可燃物的温度降到着火点以下 B. 隔绝空气
C. 清除可燃物 D. 降低可燃物着火点

14. 非诺洛芬是一种治疗类风湿性关节炎的药物, 化学式为 $C_{15}H_{14}O_3$, 下列说法不正确的是

- A. 非诺洛芬由 3 种元素组成
- B. 一个非诺洛芬分子中有 32 个原子
- C. 非诺洛芬的相对分子质量为 242
- D. 非诺洛芬中碳、氢、氧元素的质量比为 15:14:3

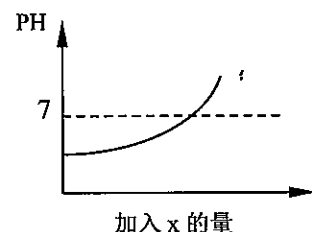
15. 用“ $\circ\circ$ ”和“ $\bullet\bullet$ ”代表两种不同的单质分子, 它们在一定条件下能发生化学反应, 反应前后的模拟模型如下图所示, 下列说法正确的是

- A. 该反应是化合反应
- B. 该反应有 2 种生成物
- C. 参加反应的“ $\circ\circ$ ”和“ $\bullet\bullet$ ”分子的个数比是 2:1
- D. 参加反应的原子的数目与生成物中原子的数目不相等



16. 向稀盐酸中逐渐加入试剂 X 后, 溶液的 pH 变化情况如图所示。试剂 X 是下列物质中的:

- A. Mg
- B. H_2O
- C. NaOH
- D. $CaCO_3$

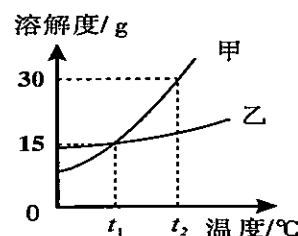


17. 下列实验数据合理的是

- A. 用托盘天平称得某纯碱样品的质量为 10.57g
- B. 用 10 ml 量筒量取了 6.53 ml 水
- C. 用 20g 氯化钠和 100g 水配制的 120g 食盐水, 其溶质质量分数为 20%
- D. 用 pH 试纸测得某地雨水的 pH 为 5

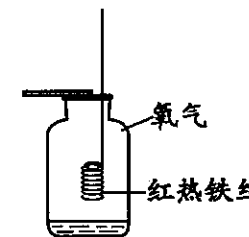
18. 右图为甲乙两物质的溶解度曲线, 下列说法正确的是

- A. 甲的溶解度大于乙的溶解度
- B. $t_1^\circ C$ 时, 甲、乙物质饱和溶液溶质的质量分数均为 15%
- C. 要使接近饱和的乙溶液转化为饱和溶液, 可以采用蒸发溶剂的方法
- D. $t_2^\circ C$ 时, 将 50 克甲物质放入 100 克水中, 得到溶液的质量为 150 克



19. 下列四种说法正确的有

- ① 碳具有可燃性, 因此, 在常温下其化学性质比较活泼
- ② 1g 金属 a 和 1g 金属 b (化合价均为 +2) 分别与足量酸充分反应, 产生氢气的质量比等于 b 和 a 的相对原子质量之比
- ③ 在右图装置的实验中, 观察到铁丝剧烈燃烧, 产生大量的热, 生成四氧化三铁。
- ④ 一定质量的某有机物充分燃烧, 消耗 48g 氧气, 生成 44g 二氧化碳和 27g 水, 说明该有机物的组成中不含氧元素



- A. 1 种
- B. 2 种
- C. 3 种
- D. 4 种

20. 除去下列各物质中的少量杂质, 所选用的试剂或方法中有错误的是

序号	物质	杂质(少量)	加入试剂及用量	除杂操作方法
①	NaCl 溶液	$CaCl_2$	适量的 Na_2CO_3 溶液	过滤, 除去滤渣
②	Cu	Zn	足量的稀硫酸	溶解、过滤、洗涤、干燥
③	NaOH 溶液	$Ca(OH)_2$	适量的 K_2CO_3 溶液	过滤, 除去滤渣
④	H_2	HCl、 H_2O	浓 H_2SO_4 和适量 NaOH 溶液	先通入浓 H_2SO_4 , 再通入 NaOH 溶液中

- A. ①③
- B. ①②
- C. ③④
- D. ②③

第 II 卷 非选择题 (共 55 分)

二、填空与简答 (本大题共 5 个小题, 化学方程式每空 2 分, 其余每空 1 分, 共 33 分)

21. (6 分) (1) 请用化学用语填空:

- ① 钠元素_____;
- ② 2 个磷原子_____;
- ③ 3 个氮分子_____;

④ 硫酸根离子_____；⑤ 三氧化二铁中铁元素的化合价_____。

(2) 符号“ 3CO_2 ”中数字“3”的含义是_____。

22. (7分) 多彩的“碳”，多姿的生活，让我们一起走进“碳”的世界。

(1) 填写有关含碳物质的用途所对应的性质。

① 金刚石能切割玻璃：_____；② 石墨能做电极：_____。

(2) 液态二氧化碳灭火器可用于档案资料室的灭火，下列说法正确的是_____ (填序号)

① 液态二氧化碳气化后不会污染档案资料

② 二氧化碳可覆盖在燃烧物表面，隔绝空气

③ 液态二氧化碳气化时吸热，降低了可燃物的着火点

④ 体现了二氧化碳不能燃烧也不支持燃烧、密度比空气大的性质

(3) 过多的二氧化碳加剧了“温室效应”，写出一条减少二氧化碳排放的建议

_____。

(4) 从下表数据分析，与煤相比，用天然气作燃料的优点为_____。

	1g 物质完全燃烧	
	产生二氧化碳的质量/g	放出的热量/kJ
甲烷	2.75	56
碳	3.67	32

(5) 天然气中甲烷完全燃烧的化学方程式为_____。

23. (8分) (1) 请回答下列问题：① 自然界中的水一般要净化后才能使用。吸附、过滤、

蒸馏三种净化水的操作中，单一操作相对净化程度最高的是_____。

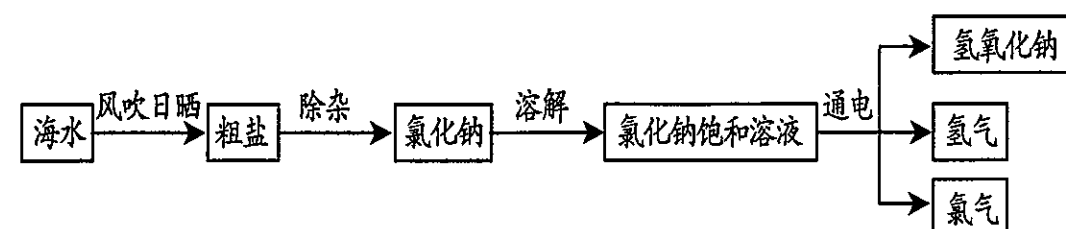
② 电解水时，正极上产生的气体具有的性质是_____ (填序号)。

a. 有色有味 b. 支持燃烧 c. 能够燃烧 d. 易溶于水

③ 生活中可用_____检验硬水和软水，可用_____的方法降低水的硬度。

(2) 我国拥有丰富的海洋资源，我们可以从海水中提取食盐，并以此为原料制得具有广泛

用途的氢氧化钠，主要工艺流程如下图所示。



① 利用风吹日晒可以从海水中提取粗盐，风吹日晒的主要作用是_____。

② 实验室粗盐提纯的步骤为溶解、_____、蒸发。

③ 氯化钠饱和溶液在通电条件下反应的化学方程式为_____。

24. (8分) “铁、锌、铜、镁、铝”是生活中常见的金属。请根据所学知识回答下列问题：

(1) 铝块能制成铝箔是利用了铝的_____性；汽车轮毂一般用铝合金而不用纯铝

制造的原因是_____。

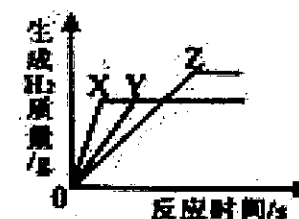
(2) 将一定质量的锌粒投入含有 $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 和 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ 的混合溶液中，充分反应后过滤，

若滤液中只含一种溶质，则滤渣中一定含有_____；铝在空气中易生成一层致密

的氧化物薄膜，发生反应的化学方程式为_____。


(3) 将等质量的镁、铁、锌三种金属分别放入三份溶质质量分数

相等的稀盐酸中。生成氢气的质量与反应时间的关系如右图所示。



金属X是_____ (填化学式，下同)，反应后可能已经反应完的

金属是_____，一定有剩余的金属是_____。

25. (4分) X、Y、Z为初中化学中常见的三种元素，X的单质为密度最小的气体，Y的单质气体能使带火星的木条复燃，Z的原子结构示意图为 。请回答下列问题：

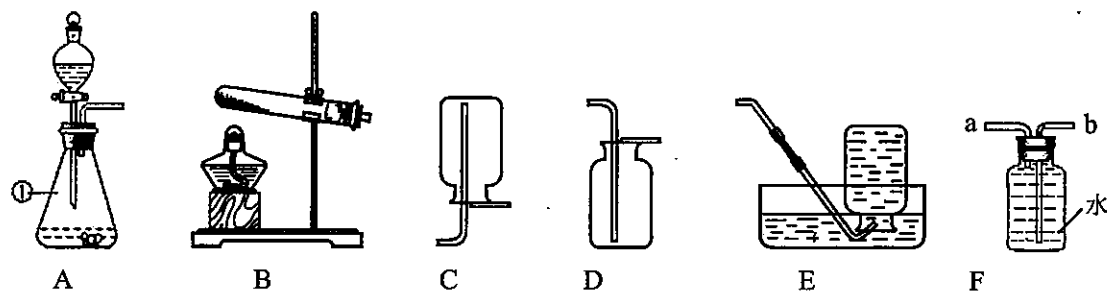
(1) Z元素的名称为_____。

(2) 上述三种元素组成的化合物俗名叫_____。

(3) X和Y组成的常见液态化合物与一种黑色固态单质，在高温下反应生成两种可燃性气体，写出其中的化合物与氧化铜反应的化学方程式：_____。

三、实验与探究 (本大题共2个小题，化学方程式每空2分，其余每空1分，共16分)

26. (9分) 化学是一门以实验为基础的科学。请结合图示回答问题：



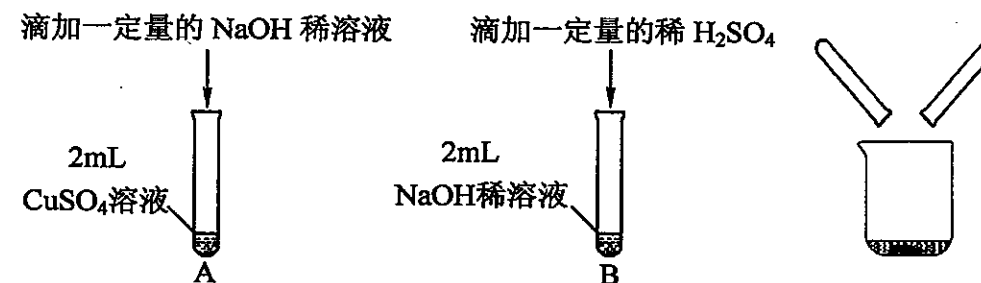
(1) 仪器①的名称为_____。

(2) 实验室用高锰酸钾制取氧气的化学方程式为_____，

所选用的发生装置是_____ (填字母序号)，在装入药品前，应先进行的操作是_____。若用E装置收集氧气，则收集氧气完毕后，应先_____。

(3) 乙炔 (C_2H_2) 在常温下是一种无色、无味、密度比空气小、难溶解于水的气体。实验室常用碳化钙固体与水在常温下反应制取乙炔气体，应选用的发生装置是_____；收集装置为_____；若用F装置收集乙炔，则气体应从_____ (填“a”或“b”)端通入。

27. (7分) 某化学兴趣小组在实验室做了如下图所示的A、B两个实验。



(1) 分别写出A、B两个试管中发生的化学反应方程式：

A: _____；

B: _____。

(2) A、B两个实验结束后，小组同学将两支试管中的物质同时倒入一洁净的烧杯中(如上图所示)，混合后，观察到烧杯中有蓝色沉淀。同学们将烧杯内的物质过滤，对所得滤液中溶质的成分进行探究。

【猜想】小明猜想：滤液中的溶质是 Na_2SO_4 、 $CuSO_4$ ；

小光猜想：滤液中的溶质是 Na_2SO_4 、 $NaOH$ ；

小英猜想：滤液中的溶质是 Na_2SO_4 、 $CuSO_4$ 、 H_2SO_4 ；

你的猜想：滤液中的溶质还可能是_____。

【讨论】你认为_____的猜想一定不合理。如果滤液为无色，还可排除小明的猜想，理由是_____。

四、分析与计算 (本大题共1个小题，共6分)

28. (6分) 工业上煅烧125t石灰石(主要成分是 $CaCO_3$)可制得56t氧化钙，则所用石灰石中碳酸钙的质量分数为多少？(化学方程式为 $CaCO_3 \xrightarrow{\text{高温}} CaO + CO_2 \uparrow$)