

# 贵州省毕节市翰林学校 2019 年中考一模化学试卷

注意事项： (总分：60 分 时间：60 分钟)

1. 答题前，务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡规定的位置。
2. 答题时，卷 I 必须使用 2B 铅笔，卷 II 必须使用 0.5 毫米黑色签字笔，将答案书写在答题卡规定的位置，字体工整、笔迹清楚。
3. 所有题目必须在答题卡上作答，在试卷上答题无效。

可能用到的相对原子质量：H—1 O—16 C—12 Na—23 Cl—35.5

## 卷 I 选择题 (共 24 分)

一、选择题 (每小题 3 分，共 24 分，在每小题中只有一个选项符合题目要求)

1. 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 干冰升华 B. 烧碱潮解 食物腐烂 C. 光合作用 汽油燃烧 D. 动物呼吸 海水蒸馏
2. 分类是科学探究的重要方法，下列物质所属类别不正确的是 ( )

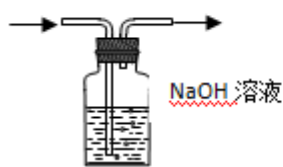
选项	A	B	C	D
物质	醋酸	C <sub>60</sub>	熟石灰	氯化铵
类别	酸	单质	氧化物	盐

3. 下列有关化学与生活的说法中，不正确的是 ( )  
A. 武德合金由于熔点低，用来做保险丝 B. 医疗上可在液氮冷冻麻醉条件下做手术  
C. 工业上，纯碱广泛用于制玻璃、造纸、和洗涤剂生产 D. 农业上，常用氢氧化钠改良酸性土壤
4. 结合右图分析，关于这四种元素的说法正确的是 ( )  
A. 硅元素属于金属元素 B. 氧原子的核电荷数为 8  
C. 铝原子在化学反应中易得电子 D. 铁的相对原子质量为 55.85g
5. 生活中一些物质的 pH 如下表，下列说法错误的是 ( )

物质	肥皂水	食盐水	唾液	柠檬汁	洗涤剂
pH	10.2	7.0	6.8	2.5	12.2

氧 +8 2 6	14 Si 硅 28.09
铝 +13 2 8 3	26 Fe 铁 55.85

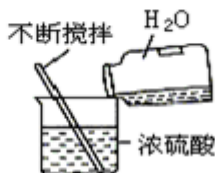
- A. 食盐水是中性物质 B. 肥皂水能使无色的酚酞试液变红
- C. 柠檬汁的酸性比唾液强 D. 洗涤剂能使蓝色石蕊试纸变红
6. 有三瓶失去标签的无色溶液，只知道它们分别是稀硫酸、澄清石灰水和氯化钠溶液中的各一种。下列四种试剂中，能将溶液一次性鉴别出来的是 ( )  
A. CuSO<sub>4</sub> 溶液 B. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 溶液 C. 稀盐酸 D. 酚酞试液



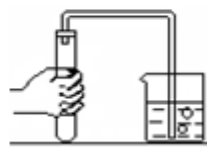
A. 除去 CO 中  $\text{CO}_2$



B. 收集氢气



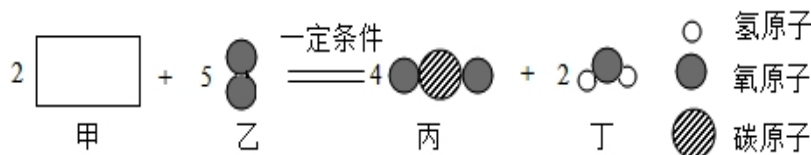
C. 稀释浓硫酸



D. 检查装置的气密性

7. 下图是初中化学常见的几个实验操作，其中错误的是 ( )

8. 如图表示某化学反应的微观过程，下列有关说法正确的是 ( )



A. 甲的化学式为  $\text{C}_2\text{H}_2$

B. 该反应物中各元素的化合价都不变

C. 乙物质是由原子直接构成的

D. 该反应中甲与乙的质量比为 2:5

## 卷 II 非选择题 (共 36 分)

二、填空题 (本大题共 4 个小题，化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 12 分)

9. 化学存在于我们生活中。

(1) 下列调味品中，可用于蒸馒头、蛋糕发泡的是\_\_\_\_\_ (填字母序号)；

A. 食醋

B. 小苏打

C. 菜籽油

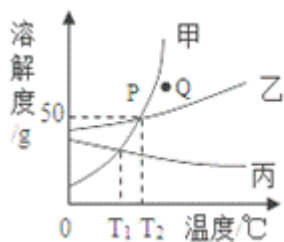
D. 食盐

(2) 萌萌家里换了一台节能天然气热水器，天然气的主要成分甲烷 ( $\text{CH}_4$ ) 完全燃烧的化学方程式为\_\_\_\_\_。

(3) 粗盐中不溶性杂质的去除，步骤为：溶解、过滤、\_\_\_\_\_和计算产率。

10. 电镀前，常把铁制品放入稀盐酸中浸泡，以除去表面的铁锈。除铁锈的化学方程式为\_\_\_\_\_，此反应的基本反应类型为\_\_\_\_\_。

11. 如图是甲、乙、丙 (均不含结晶水) 三种固体物质的溶解度曲线。



(1) 丙物质的溶解度随温度升高\_\_\_\_\_；

(2) P 点表示\_\_\_\_\_。

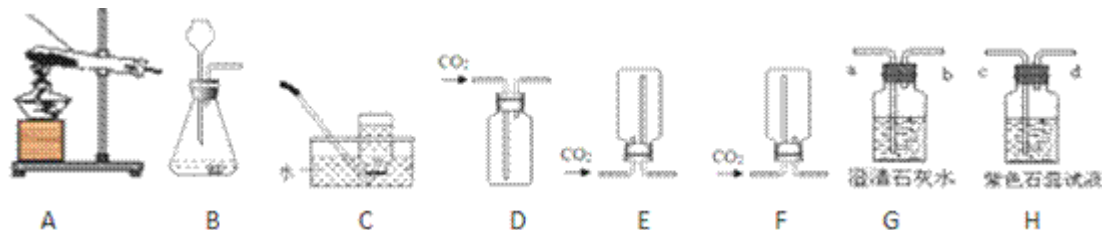
(3) 保持溶质质量分数不变的情况下，使处于 Q 点的甲溶液达到饱和状态应采取\_\_\_\_\_的方法。

12. 在硝酸银、硝酸铜的混合溶液中加入一定量镁粉，反应停止后过滤，滤液仍为蓝色。

则滤渣中一定有的物质是\_\_\_\_\_；滤液中一定含有的溶质\_\_\_\_\_。

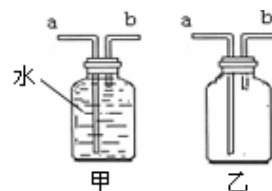
三、实验题 (本题包括 2 个小题，化学方程式 2 分，其余每空 1 分，共 16 分)

13. 请你结合下列装置图回答问题：



(1) 请分别写出实验室利用 B 装置制取  $O_2$  和  $CO_2$  的化学反应方程式\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_；但该装置有个不足的地方，请你提出改进意见\_\_\_\_\_。

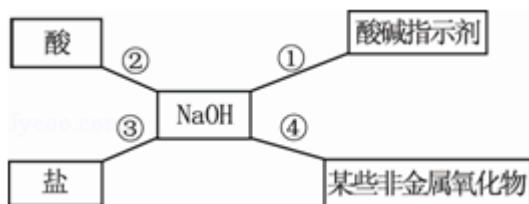
(2) 若收集  $CO_2$  应选择\_\_\_\_\_装置（填序号），若要检验是否为  $CO_2$  气体，应选择装置\_\_\_\_\_（填序号，下同），气体应从\_\_\_\_\_端通入，该反应的化学方程式是\_\_\_\_\_。



(3) 实验室常用加热无水氯化铵和熟石灰的固体混合物制取氨气，已知氨气密度比空气小，极易溶于水，则制取氨气的发生装置可以选择\_\_\_\_\_（填序号），氨气是一种有刺激性气味的

14. 某化学活动小组以“酸碱盐的性质”为主题进行探究性学习，请你作为该小组成员一起来解决下列问题：

(1) 小红同学用下图总结了 NaOH 的四条化学性质（即 NaOH 与四类物质能够发生化学反应）。

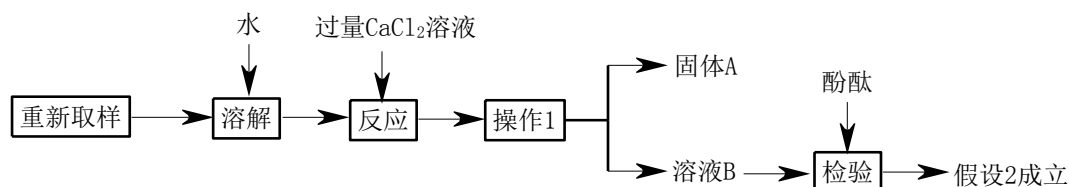


依据上图反应④说明 NaOH 必须密封保存，否则在空气中要变质，KOH 也有类似的化学性质。某研究性学习小组发现一瓶未密封的 KOH 固体，对其成分提出以下假设，并完成了实验探究。

假设一：只含 KOH； 假设二：\_\_\_\_\_； 假设三：只含  $K_2CO_3$ 。

I. 成分中可能含有  $K_2CO_3$  的原因是\_\_\_\_\_。

II. 进一步探究的过程如下：



①操作 1 的名称是\_\_\_\_\_。

②溶液 B 中含有的阳离子有\_\_\_\_\_。

四、计算题(本题包括 2 个小题，15 小题 2 分，16 小题 6 分，共 8 分)

15. 小王同学欲在实验室配制 50g 溶质质量分数为 8% 的氯化钠溶液。

(1) 需要氯化钠\_\_\_\_\_g。

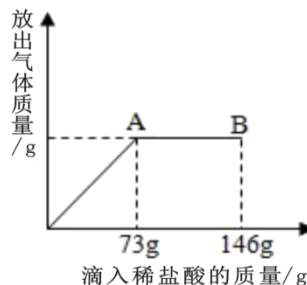
(2) 在配制过程中，若其他操作都正确，在量取水的过程中，仰视读数，那么他配制出的溶液中溶质质量分

数将会\_\_\_\_\_ (填“偏高”、“不变”或“偏低”)。

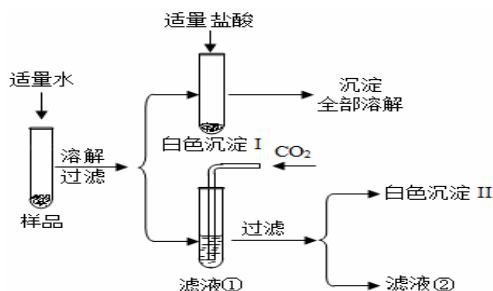
16. 在一烧杯中盛有由  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  和  $\text{NaCl}$  组成的固体混合物 20g, 向其中逐渐滴加溶质质量分数为 10% 的稀盐酸, 放出气体的质量与滴入稀盐酸的质量关系如图所示。请分析曲线图后回答下列问题:

(1) 当滴加稀盐酸至图中 A 点时, 溶液中的溶质为\_\_\_\_\_ (填化学式)。当滴加稀盐酸至图中 B 点时, 烧杯中溶液的 pH\_\_\_\_\_7 (填“>”或“=”或“<”)。

(2) 计算原固体混合物中氯化钠的质量分数。



附加题: (6 分)



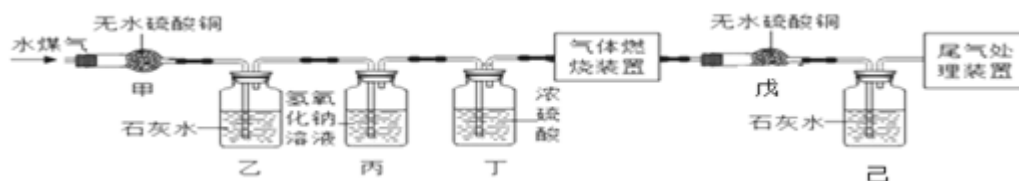
17. 某同学发现家里用的铜质水龙头表面出现了一层绿色的锈渍。经查阅资料, 锈渍的化学成分是碱式碳酸铜 ( $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ )。根据质量守恒定律, 铜生锈肯定与空气中的\_\_\_\_\_有关, 还可能与另一种气体有关, 但需进行实验探究才能最终确定。

18. 有一包白色固体, 可能由氯化钾、硫酸钾、氢氧化钾、碳酸钙、氯化钡中的一种或几种物质组成, 为探究该白色固体的组成, 某小组取适量样品按下列流程进行实验。

关于该实验有以下说法:

① 白色沉淀 I 是\_\_\_\_\_ (填化学式); ②原固体中一定没有\_\_\_\_\_。

19. 水煤气是将水蒸气通过灼热的焦炭而生成的气体, 主要成分是一氧化碳、氢气及少量的二氧化碳和水蒸气。某兴趣小组设计实验, 验证水煤气的成分, 装置与药品如图所示:



(1) 若甲中无水硫酸铜变蓝, 则说明水煤气中一定含有\_\_\_\_\_; 若戊中无水硫酸铜变蓝, 则说明水煤气中一定含有\_\_\_\_\_。

(2) 丙装置的作用是将\_\_\_\_\_除净，避免对后续实验的干扰。