2022年春期初中毕业年级总复习阶段第一次模拟考试

化 学 试 卷

（总分70分）

相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 Al 27 S 32 Cl 35.5 Ca 40 Fe 56

第Ⅰ卷 选择题（共27分）

**一、**（每小题3分，共27分，每个小题只有一个选项最符合题意）

1． “新冠”持续肆虐，为提振经济，国家鼓励发展“地摊经济”，德阳旌湖两岸地摊盛行。下列地摊活动中涉及化学变化的是（ ）

A﹒榨甘蔗汁 B﹒切桃片糕 C﹒现制冰粉 D﹒烤羊肉串

2﹒ 宏观辨识与微观探析化学现象，下列宏观现象与微观解释不一致的是（ ）

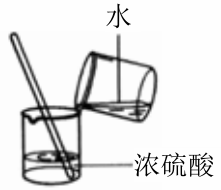
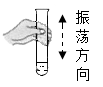
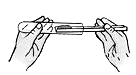
A．火锅店门口香气袭人——分子在不断运动

B．水通电分解——化学变化中分子可以再分

C．水结冰，体积鼓胀——水分子的体积变大

D．水和酒精各50mL混合后体积小于100mL——分子间有间隔

3． 化学是以实验为基础的科学，下列化学实验操作正确的是（ ）



A．取固体药品 B．倾倒液体 C﹒振荡试管 D．稀释浓硫酸

4﹒ 热爱劳动，热爱生命。下列家务劳动涉及的化学原理解释错误的一组是（ ）

A．用肥皂水洗袜子，发现泡沫较少，浮渣较多——所用水的硬度较高

B．在厨房中洗有油污的餐具时加适量洗洁精——利用洗洁精溶解油污

C．烧菜时锅中油温过高突然起火，立即盖上锅盖——隔绝氧气可灭火

D．垃圾分类投放，将塑料瓶单独放入可回收垃圾箱——减少白色污染

5﹒ 多巴胺（化学式为C8H11O2N）是一种神经传导物质，它能传递兴奋、开心的信息。下列有关多巴胺的说法错误的是（ ）

A．多巴胺的相对分子质量是153

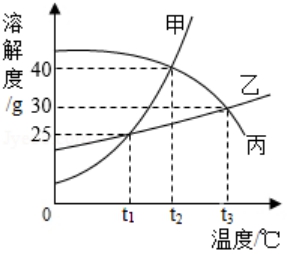
B．一个多巴胺分子由22个原子构成

C．多巴胺中C、O两种元素的质量比为3:1

D．多巴胺属于有机化合物，也属于氧化物

6． 如右图为甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线。下列说法错误的是（ ）

A．t1℃时，甲和乙的溶解度均为25 g



B．t1℃时三种物质的饱和溶液升温到t2℃，丙能析出晶体

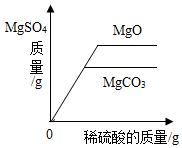
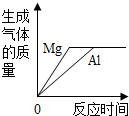
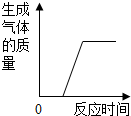
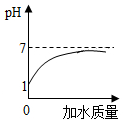
C．t1℃甲的饱和溶液升温到t2℃，溶液中溶质的质量分数为20%

D．t3℃时，将20 g丙加入到50 g水中得到的溶液中溶质质量分数为28.6%

7． 下列实验操作能达到实验目的的是（ ）

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 选项 | 实验目的 | 实验操作 |
| A | 区分CO与CO2气体 | 通入饱和的Ca(OH)2溶液 |
| B | 除去NaCl溶液中少量Na2SO4 | 加入适量Ba(OH)2溶液，过滤 |
| C | 鉴定某固体样品是否含碳酸盐 | 取样，加足量稀盐酸，看是否有气泡 |
| D | 配制0.9%的NaCl溶液 | 100mL水中加入0.9 g NaCl固体，充分搅拌 |

8． 如图所示图象，不能正确反映其对应操作中某物质质量变化关系的是（ ）



A B C D

A．向pH=1的稀盐酸中不断加水

B．将生锈的铁钉放入过量的稀盐酸中

C．将等质量的镁和铝分别放入足量的稀硫酸中

D．等质量的氧化镁和碳酸镁分别跟足量的稀硫酸反应

9． 将一定质量的甲醇（CH3OH）和氧气（O2）置于密闭容器中点燃，一段时间后反应停止，测得反应前、后各物质的质量，相关数据如下表所示，已知X中不含氢元素。下列说法不符合事实的是（ ）

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 物质 | CH3OH | O2 | H2O | CO2 | X |
| 反应前质量/g | m | 12.8 | 0 | 0 | 0 |
| 反应后质量/g | 0 | 0 | 10.8 | 8.8 | n |

A．m > n

B．无法判断X中是否含有氧元素

C．X中一定含有碳元素

D．生成H2O与X的质量比为27∶7

第Ⅱ卷 非选择题（共36分）

**二、**（每空2分，共16分）

10．水是生命的基本要素，没有水就没有生命。

Ⅰ．节约用水

⑴ 下列图标中，我国“国家节水标志”是\_\_\_\_\_\_\_\_（填选项序号）。



A B C D

Ⅱ．水的净化

⑵ 天然水净化为自来水的主要流程为：天然水→沉降池→沙滤池→吸附池→消毒池→自来水。消毒池中可用漂白粉作杀菌剂，漂白粉的有效成分是次氯酸钙〔化学式为Ca(ClO)2〕，次氯酸钙可发生如下反应Ca(ClO)2+X+H2O═CaCO3↓+2HClO，则物质X的化学式为\_\_\_\_\_\_\_\_，次氯酸钙中氯元素的化合价为\_\_\_\_\_\_\_\_。

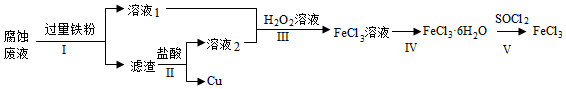
Ⅲ．保护水资源

⑶ 保护水资源、珍爱水资源是每个公民应尽的责任和义务，下列做法合理的有\_\_\_\_\_\_\_\_（填选项序号）。

A．洗脸水用于冲厕所 B．工业废水用于浇灌农作物

C．生活污水直接排入河道 D．实验室中的废液集中处理

11．工业上常用FeCl3溶液腐蚀绝缘板上的铜制印刷电路板，反应原理为2FeCl3+Cu =2FeC2+CuCl2。从酸性腐蚀废液回收铜及FeCl3固体的流程如下：



⑴ 溶液1中溶质的化学式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑵ 过程Ⅰ得到的滤渣的成分是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

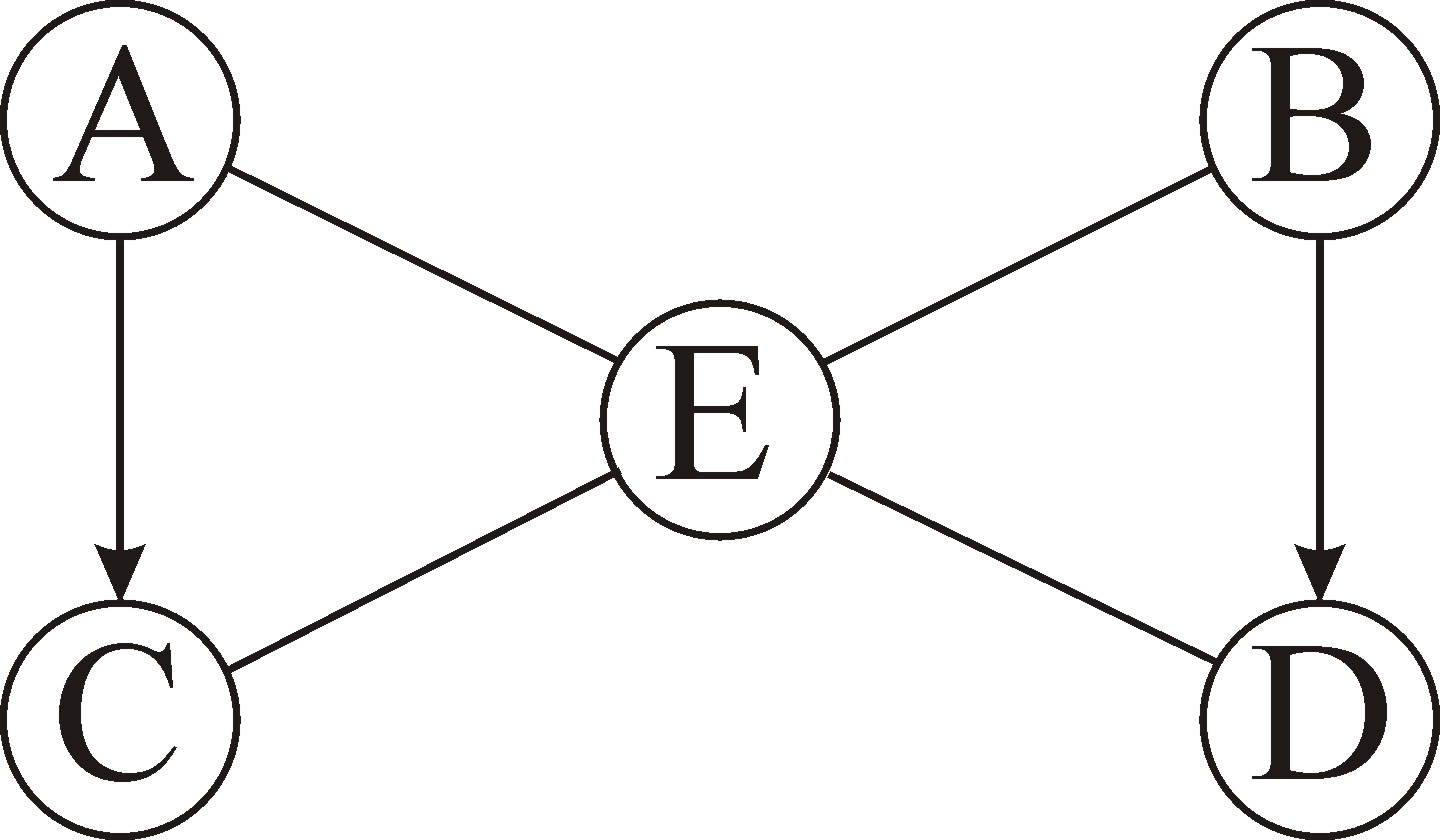
⑶ 过程Ⅱ发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑷ 已知溶液2中含HCl，并参与过程Ⅲ的反应，则过程Ⅲ发生反应的化学方程式为

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**三、**（每空2分，共10分）

12．初中化学常见的五种不同类别的物质A、B、C、D、E分别属于单质、氧化物、酸、碱、盐中的一种，且有如图所示的关系，“—”表示两物质间能发生反应，“→”表示两物质间存在一步转化关系。其中，A为金属氧化物，D是大理石的主要成分，E中含有两种元素。



⑴ 写出物质的化学式：D\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，E\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

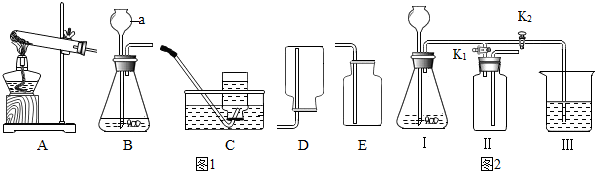
⑵ 实验室区分B溶液与E溶液，常用试剂是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑶ A→C常用于工业炼铁，其化学原理为（用化学方程式表示）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑷ 若B→D属于复分解反应，其化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

四、（每空2分，共12分）

13．气体的制取和相关性质探究是初中化学实验的重要技能。请结合如下图1和图2完成实验探究。



Ⅰ．如图1为制取气体的常用装置。

⑴ 标号a仪器的名称为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑵ 实验室用双氧水和二氧化锰制取氧气时，收集装置可选择\_\_\_\_\_\_\_\_（填序号），反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，反应结束后，欲将二氧化锰回收再利用，应进行的主要操作及顺序是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_（填序号）。

A．溶解 B．过滤 C．蒸发 D．干燥 E．洗涤

Ⅱ．如图 2装置既可用于制取气体，又可用于探究物质性质。

⑶ 当打开K 1 、关闭K 2时，利用 I、Ⅱ装置可制取并收集的气体是（填化学式）\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

⑷ 当打开K 2 、关闭K 1时，利用 I、Ⅲ装置可以制取二氧化碳并验证其性质，若烧杯中盛放的是紫色石蕊试液，观察到试液变红，烧杯中发生反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

五、（共5分）

14．为测定某NaCl样品中CaCl2的质量分数（杂质只含CaCl2），取样品50 g完全溶解于足量水中，并向其中加入过量的Na2CO3溶液，测定生成2 g沉淀。计算样品中CaCl2的质量分数。

2022年春期初中毕业年级总复习阶段第一次模拟考试

化学参考答案

一、（每小题3分，共27分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |
| 答案 | D | C | A | B | D | D | A | C | B |

二、（每空2分，共16分）

10．⑴ B

⑵ CO2 +1

⑶ AD

11．⑴ FeCl2

⑵ Fe、Cu

⑶ Fe+2HCl=FeCl2+H2↑

⑷ 2HCl+2FeCl2+H2O2=2FeCl3+2H2O

三、（每空2分，共10分）

12．⑴ CaCO3 HCl

⑵ 酚酞试液（石蕊试液、Fe、Zn、Mg等，合理即可）

⑶ Fe2O3+3CO高温2Fe+3CO2

⑷ Ca(OH)2+Na2CO3=CaCO3↓+2NaOH

四、（每空2分，共12分）

13．⑴ 长颈漏斗

⑵ C或E 2H2O2 MnO2 2H2O+O2↑ BED

⑶ H2（NH3等，合理即可）

⑷ CO2+H2O=H2CO3

五、（共5分）

14．解：设样品中CaCl2的质量为*x*。

CaCl2+Na2CO3=CaCO3↓+2NaCl ……………………………2分

111 100

*x* 2 g ……………………………1分

 *x*=2.22 g ……………………………1分

所以，样品中CaCl2的质量分数为。……1分