**2020年1月麻城市九年级化学期末测试题**

**相对原子质量：H−1；C−12；O−16；Na−23； Cl−35.5**

**一、选择题（本大题包括8小题,每小题2分，共16分。每小题只有一个选项符合题意）**

**18.** 下图所示活动体现了我国古代劳动人民的勤劳和智慧。其中涉及化学变化的是

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| A. 织布 | B. 耕田[来源:学.科.网Z.X.X.K] | C. 生火 | D. 灌溉 |

**19．**化学是一门以实验为基础的自然学科．下列实验操作中，不正确的是

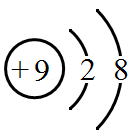
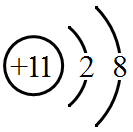
|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |
| A. 倾倒液体 | B. 加热液体 | C. 滴加液体[来源:学科网ZXXK] | D. 检查装置气密性 |

**20．**我国是今年“世界环境日” 活动主办国，保护环境，人人有责。下列做法错误的是

A. 农业生产中，禁止使用化肥 B. 上班上学时，鼓励低碳出行

C. 生活购物时，用布袋代替塑料袋    D. 工作学习中，提倡纸张双面使用

**21.** 对于下列化学用语，有关说法正确的是

① He ② Fe3+ ③ NaO2 ④  ⑤ 

A. ①和③都是由分子构成的物质

B. ②和⑤表示的粒子均为阳离子

C. ②和③中的“3”表示的都是元素的化合价数

D. ④和⑤表示的粒子核外电子数相同，所以化学性质相似

**22.** 下列化学方程式书写正确学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！的是

A. 2Fe+6HCl═2FeCl3+3H2↑ B. NAOH+H2SO4NA2SO4+H2O

C. C+2CuO2Cu+CO↑ D. CaCO3+2HClCaCl2+CO2+H2O

**23.** 下表学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！中的物质、主要成分的化学式及用途三者对应关系不学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！正确的是

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 选项 | 物质 | 主要成分的化学式 | 用途 |
| A | 石灰浆 | CaO | 保护树木，防止冻伤 |
| B | 沼气 | CH4 | 可作燃料 |
| C | 大理石 | CaCO3 | 可作建筑材料 |
| D | 75％的乙醇溶液 | C2H5OH | 可作医用消毒剂 |

**24.** 下列说法中，正确的是

A. 稀释浓硫酸时，将水注入浓硫酸中

B. 活性炭能吸附水中的杂质，降低水的硬度

C. 石油、煤等化石燃料的大量使用会污染空气

D. 家用电线老化短路而起火时可用水迅速扑灭

**25．**在密闭容器有甲、乙、丙、丁四种物质，在一定条件下让学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！其充分反应，测得反应前后各物质的质量变化如下表所示：

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 物 质 | 甲 | 乙 | 丙 | 丁 |
| 反应前的质量／g | 50 | 23 | 1 | 3 |
| 反应后的质量／g | 2 | *x* | 45 | 30 |

下列说法中，不正确的是

A．甲一定是化合物 B．*x*的值等于0

C．丙和丁的质量变化比为3:2 D．该反应是分解反应

**六、填空简答题(本题包括3小题，共14分)**

**26. (5分)** 化学基础与常识

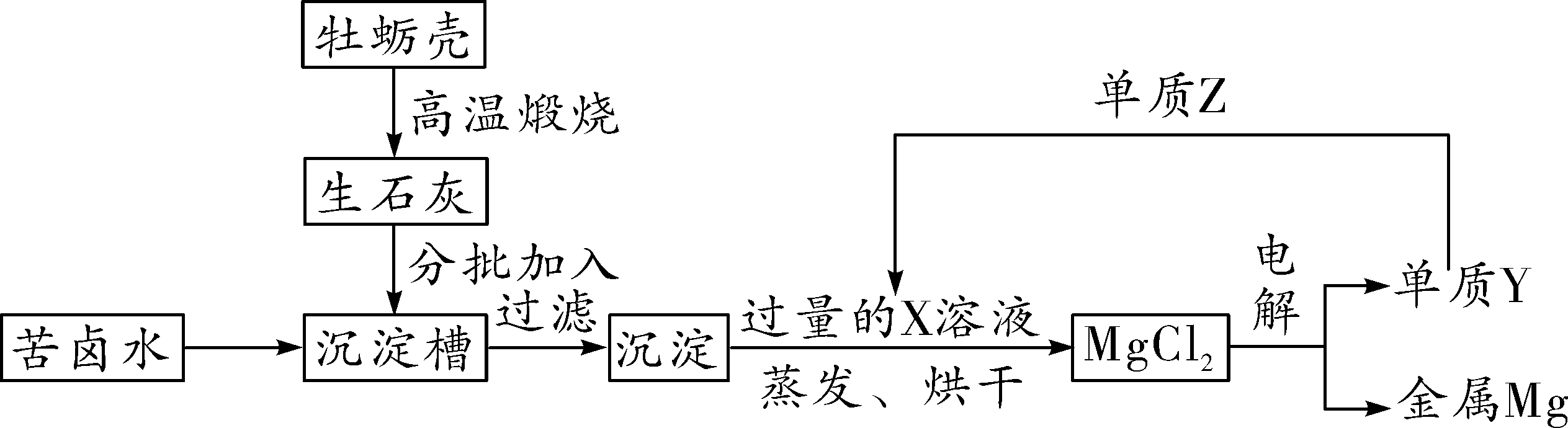
(1) 石灰水、食盐水、双氧水、肥皂水，其中属于纯净物的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 。

(2) 炒菜时油锅着火，用锅盖盖灭，其应用的灭火原理是\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (填字母序号)。

A. 隔学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！绝空气 B. 隔离可燃物 C. 降低可燃物的着火点

(3) 在实验室里，用铜与浓硝酸反应制取气体X的化学方程式为：Cu+4HNO3(浓) Cu(NO3)2+2X↑+2H2O. 根据质量守恒定律，推断X的化学式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(4) 海水中含有丰富的镁，目前世界上生产的镁60%来自于海水。分离出食盐的海水称作苦卤水，其中含有丰富的MgCl2。工业上以苦卤水为原料制取金属镁的流程示意图如下：



①物质X的化学式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

②沉淀槽中除发生了CaO+H2OCa(OH)2的反应外，还发生另一个反应，它的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**27. (5分)** 化学与生活、生产息息相关，请运用化学知识回答以下问题。

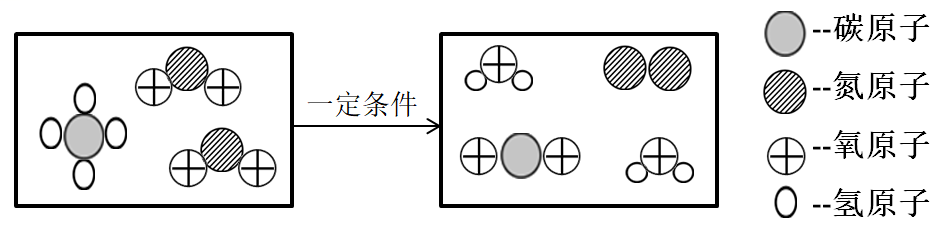
(1) 在厨房炒菜时，在客厅都能闻到菜香味的主要原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2) 甲烷常用作气体燃料，其原因是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (用化学方程式表示)。

(3) 不能用铁制容器盛装硫酸铜溶液的原因\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (用化学方程式表示)。

(4) 焦炭可把铁从它的氧化物矿石如赤铁矿(主要成分为Fe2O3)里还原出来，该反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！(5) 一种处理汽车尾气的反应微观示意图如下：



该反应的化学方程式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**28. (4分)** A、B、C、D、E是初中化学常见的五种物质，它们之间有如右图所示的转化关系。其中A是钠盐，且A转化为B时有白色沉淀生成；E是黑色固体，且与D在一定条件下反应有红色粉末生成；C的固体可用于人工降雨，C和D的组成元素相同。图中“” 表示某种物质经一步反应可转学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！化为另一种物质，“**⸺**” 表示相连的两种物质能发生化学反应，部分反应物、生成物及反应条件已略去。 请回答下列问题：



(1) 物质A的化学式是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2) 反应①属于\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_反应(填基本反应类型)，D物质与E物质反应过程中，E物质具有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (填“氧化性”或“还原性”)。

(3) 写出反应②的化学方程式(写出一个即可) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

**六、计算题(本题共4分)**

**29. (5分)** 洁厕灵是常用的陶瓷清洗液，某同学对某品牌洁厕灵的有效成分含量进行探究。向一锥形瓶中加入100 g该品牌的洁厕灵，再加入足量的溶质质量分数为8%的NaHCO3溶液120 g，反应结束后溶液的总质量是215.6 g。试计算下列问题：

【知识卡片】①洁厕灵有效成分是HCl，洁厕灵中其它成分均不跟NaHCO3反应。

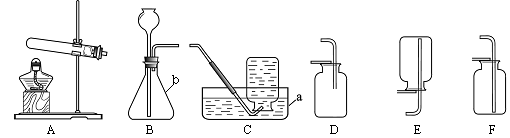
②HCl和NaHCO3反应的化学方程式为HCl+NaHCO3NaCl+H2O+CO2↑

(1) 产生的二氧化碳质量为\_\_\_\_\_\_\_\_\_克。

(2) 该品牌洁厕灵中HCl的质量分数是多少？(写出计算过程。)

**七、实验与探究题（本题包括2小题，共11分）**

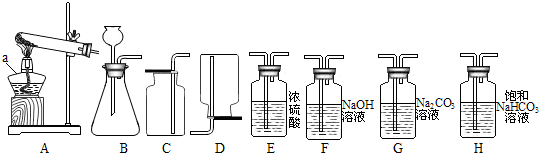
**30. (5分)** 实验室制取气体所需装置如下图所示，请回答以下问题：



(1) 仪器b的名称是\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

(2) 用高锰酸钾制取氧气时，所选用的发生学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (填字母序号，下同)，用过氧化氢溶液和二氧化锰制取氧气，所选用的发生装置是\_\_\_\_\_\_\_\_\_，其化学反应方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_。收集一瓶氧气，将燃着的木条放在瓶口，若观察到\_\_\_\_\_\_\_\_\_，说明瓶中已充满氧气。

**31. (6分)** 实验室常用下列装置制取气体，请你根据所学知识回答下列问题：



学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！(1) 实验室若用右图装置收集氧气，则气体应从\_\_\_\_\_端进(填“a”或“b”)。

(2) 实验小组同学取一定浓度的盐酸和石灰石反应制取气体，反应的化学方程式为\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；将生成的气体通入澄学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！清石灰水中，未见变浑浊。为探究其原因，小组同学讨论后作出如下猜想：

【提出猜想】A.石灰水已经完全变质 B.气体中有挥发出来的HCl气体

【实验探究】小组同学设计了如下实验来验证。请你帮助完成实验，填写以下表格：

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 实验步骤[来源:学\*科\*网] | 实验现象 | 实验结论 |
| ①取少量石灰水于试管中，并向试管中滴加几滴无色酚酞试液，振荡 | \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | 猜想A不成立 |
| ②将生成的气体通入\_\_\_\_\_\_\_\_\_溶液中 | 产生白色沉淀 | 气体中有HCl  猜想B成立 |

【查阅资料】碳酸钠溶液中通入二氧化碳发生反应：Na2CO3+H2O+CO2=2NaHCO3[来源:Z|xx|k.Com]

【拓展延伸】如果用上述原料制取一瓶干燥纯净的二氧化碳气体，所选仪器的连接顺序为B→( )→( )→C(填字母序号)。

**2019年1月麻城市九年级化学期末测试题参考答案**

**【说明】凡要求写化学式或化学方程式的，若化学式有误不给分；化学方程式未配平不给分；化学仪器名称、专用术语出现错别字不给分，未写反应条件或未标出“↑”和“↓”等符号的扣该方程式的一半分，每小题按4舍5入的原则计整数分数。**

**一、选择题（每小题2分，共16分）**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **题号** | **18** | **19** | **20** | **21** | **22学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！** | **23** | **24** | **25** |
| **答案** | C | C | A | B | D | A | 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！C | B |

**六、填空简答题(本题包括3小题，共12分)**

**26.（每空1分，共4分）**

(1) 双氧水；

(2) A

(3) NO2

(4) ①HCl；②MgCl2+Ca(OH)2Mg(OH)2↓+CaCl2

**27.（每空1分，共5分）**

(1) 分子在不断地运动

(2) CH4+2O2CO2+2H2O

(3) Fe + CuSO4FeSO4 + Cu

(4) 2Fe2O3+3C4Fe+3CO2

(5) CH4+2NO2CO2+N2+2H2O

**28.（每空1分，共3分）**

(1) Na2CO3；

(2) 复分解；氧化性

(3) CuO+COCu+CO2

**六、计算题（本题共3分）**

**29.** **（3分）**

(1) 4.4 (0.5分)

(2) 设100 g该品牌洁厕灵中HCl的质量为*x*

HCl+NaHCO3NaCl+H2O+CO2↑ (1分)

36.5 学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！ 44

*x* 4.4g



=3.65g (0.5分)

该品牌洁厕灵中HCl的质量分数==3.65% (1分)

答：该品牌洁厕灵中HCl的质量分数为3.65%

**（注：其他合理解法参照给分。）**

**七、实验与探究题（本题包括2小题，共9分）**

**30. （每空1分，共5分）**

(1) 锥形瓶

(2) A； B；

2H2O22H2O+学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！O2↑； 木条燃得更旺（木条复燃也给分）

**31. （每空1分，共4分）[来源:学科网ZXXK]**

(1) b

(2) CaCO3+2HClCaCl2+CO学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2↑+H2O；

【实验探究】①溶液变红；②学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！AgNO3；

【拓展延伸】H；E