**2022年安徽省淮南市东部地区中考化学模拟试卷**



一、单选题（本大题共**12**小题，共**24**分）

1. 下列物质的用途主要由其物理性质决定的是

A. 熟石灰用作改良酸性土壤 B. 石墨用作电极  
C. 氮气用作焊接金属的保护气 D. 碳酸氢钠用作制发酵粉

1. 空气是一种重要的资源。下列有关空气的说法不正确的是

A. 食品包装袋中充入氮气可延长食品的保质期  
B. 氧气能供给呼吸是和体内物质反应释放能量，维持生命活动  
C. 稀有气体被填充在灯管中，可用于制造多种用途的电光源  
D. 分离液态空气得到氧气和氮气的过程中发生了化学变化

1. “宏观辨识与微观探析”是化学学科的核心素养之一。对下列事实或做法解释不正确的是

A. 用水银温度计测量体温温度升高，原子变大  
B. 与化学性质不同分子构成不同  
C. 煮沸可以软化硬水降低了水中钙、镁离子的含量  
D. 稀盐酸显酸性在水中解离出氢离子

1. 分类法是化学学习的重要方法。下列分类正确的是

A. 氧化物：、 B. 混合物：空气、冰水共存物  
C. 合成材料：合金、塑料 D. 有机物：、

1. 关注健康，预防疾病，下列叙述不正确的是

A. 氯化钠是人的正常生理活动必不可少的，氯离子是胃液中的主要成分  
B. 缺氟会引起氟斑牙  
C. 在剧烈运动，大量出汗之后，常会饮用一些含无机盐的运动饮料  
D. 幼儿缺钙会得佝偻病，缺碘会引起思维迟钝

1. 下列物质的化学式书写不正确的是

A. 氧化镁   B. 硫酸亚铁   
C. 硝酸银   D. 氯化铝

1. 不同种元素的本质区别是

A. 质子数不同 B. 相对原子质量不同  
C. 中子数不同 D. 核外电子数不同

1. 年月日上午，一架波音客机从上海虹桥飞抵北京国际机场．该客机的燃料是由中石化从餐馆收集的餐饮废油俗称“地沟油”转化而来的，使地沟油变废为宝成为现实．地沟油中含一种强烈致癌物曲黄霉素若长期食用会引起消化道癌变．下针列对黄曲霉素的说法错误的是

A. 黄曲霉素属于无机物  
B. 黄曲霉素中碳、氢、氧三种元素的原子个数比为：：  
C. 黄曲霉素中含有氧元素  
D. 黄曲霉素的相对分子质量为

1. 化学中常常出现“”的有趣现象，但也有例外，下列符合“”的事实是

A. 水与酒精混合后体积等于  
B. 镁和稀硫酸充分反应后所得的溶液质量为  
C. 硫粉在氧气中完全燃烧后生成二氧化硫  
D. 镁在氧气中燃烧会得到氧化镁

1. 下列归纳和总结完全正确的一组是

|  |  |
| --- | --- |
| 化学与安全 | B.化学与生活 |
| 合理使用食品添加剂，可以改善食品的品质、外观和营养价值 重金属中毒，喝鲜牛奶、豆浆等解毒 用肥皂水涂在蚊虫叮咬处止痒 | 用硝酸铵固体和水制作冷敷袋 聚乙烯、聚氯乙烯均能做食品包装袋 将废旧电池深埋处理，以减少水土污染 |
| C.化学与资源、材料 | D.化学与发现 |
| 海洋中蕴藏着丰富的化学资源 变废为宝，可将地沟油转化为航空燃油 玻璃钢、有机玻璃都属于复合材料 | 波义耳发现酸碱指示剂 拉瓦锡发现空气的组成和把天平引入实验，进行定量研究 道尔顿和门捷列夫研究得出原子论和分子学说 |

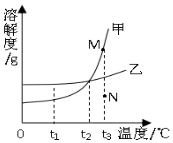
A. B. C. D.

1. 下列归纳和总结完全正确的一组是

|  |  |
| --- | --- |
| A.对除杂的认识 | B.食品安全 |
| 用稀硫酸除去中混有的 用灼烧的方法除去中混有的 用碳酸钙除去溶液中的 | 霉变的大米洗净烧熟后可以食用 利用甲醛水溶液浸泡水产品防腐 补充维生素防止夜盲症 |
| C.对现象的认识 | D.化学学科的价值 |
| 花香四溢，说明分子在不断运动 红磷燃烧，有大量白雾产生 电解水生成氢气和氧气的体积比为： | 研制高效低毒农药，保障粮食生产 开发新型材料，改善人类生存条件 利用化学合成药物，保障人体健康 |

A. 对除杂的认识 B. 食品安全  
C. 对现象的认识 D. 化学学科的价值

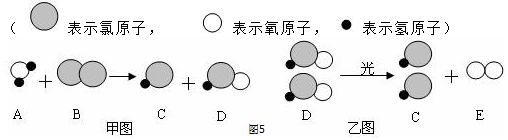
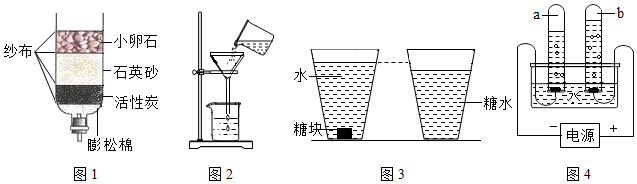
1. 如图是甲、乙两种固体物质的溶解度曲线，下列说法正确的是



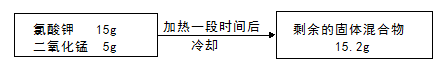
A. 时，甲、乙两物质的溶解度大小关系：甲乙  
B. 时，等质量的甲、乙溶液中，溶剂的质量一定相等  
C. 时，若将点的甲溶液转变为点的甲溶液，可采取恒温蒸发溶剂的方法  
D. 将时甲、乙的饱和溶液升温至，所得甲、乙的溶液仍都是饱和溶液

二、简答题（本大题共**3**小题，共**24**分）

1. 自然界中的水都不是纯水，通过\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_\_等操作可以得到自来水．净化水的知识在日常生活中有着广泛的应用．  
   茶杯内的纱网，可以将茶叶与茶水进行分离，便于饮用，这种设计利用的化学原理是\_\_\_\_\_\_填操作名称  
   除去水中的不溶性杂质，某同学制作了图所示的简易净水器，其中活性炭的主要作用是\_\_\_\_\_\_．  
     
   净化水是可以通过加入絮凝剂凝聚、沉降，然后通过\_\_\_\_\_\_填实验操作名称而实现．图还缺少的一种仪器是\_\_\_\_\_\_；其作用是\_\_\_\_\_\_请写出该操作的一个注意事项\_\_\_\_\_\_．  
   某井水澄清透明，取其少量与小烧杯中，加入\_\_\_\_\_\_搅拌，发现烧杯中没有泡沫，却有大量的浮渣，则说明该井水是\_\_\_\_\_\_填“硬水”或者“软水”日常生活中使用硬水会带来许多麻烦，家庭生活中常用来降低水硬度的方法是\_\_\_\_\_\_．  
   小王在家做蔗糖溶于水的实验时，观察到如图所示的现象，请完成下列问题．  
   请用分子的观点解释糖块怎么不见了？\_\_\_\_\_\_  
   糖溶解后，液面为何降低？\_\_\_\_\_\_  
   图所示是电解水的实验装置图，请回答：  
   通电后，观察的现象是\_\_\_\_\_\_，  
   一段时间后试管和试管中所收集的气体体积  
   约为：\_\_\_\_\_\_；试管中的气体是\_\_\_\_\_\_，可用\_\_\_\_\_\_来检验．  
   电解水的符号表达式为：\_\_\_\_\_\_它的基本反应类型\_\_\_\_\_\_化合或分解  
   由电解水实验可以得到的结论是\_\_\_\_\_\_．  
   A、化学变化中，分子可分，原子不可分  
   B、水分子由氢原子和氧原子构成  
   C、该实验证明水由氢元素和氧元素组成的  
   D、该实验证明水由氢气和氧气组成  
   该反应中\_\_\_\_\_\_能转化为\_\_\_\_\_\_能．  
   为了观察实验数据更加准确，该装置可以怎样改进？请提出你的合理化建议．\_\_\_\_\_\_  
   自来水消毒过程中通常会发生如下化学反应，其反应的微观过程可用图表示：  
     
   上述物质属于单质的有\_\_\_\_\_\_；填写化学式  
   上述物质属于化合物的有\_\_\_\_\_\_；填写化学式  
   乙图所示反应的基本反应类型为\_\_\_\_\_\_； 填写“化合反应”或“分解反应”  
   分析以上微观过程模拟图，从宏观、微观你能得到的信息是\_\_\_\_\_\_．



1. 实验室用氯酸钾和二氧化锰的混合物制取氧气，某次实验中固体的质量变化如下：



生成氧气的质量是           。

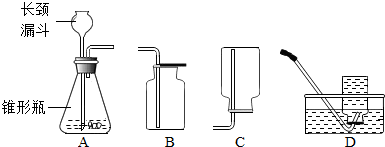
氯酸钾中氧元素的质量分数根据化学式列式计算，精确到百分之

求参加反应的氯酸钾的质量。根据化学方程式列式计算，精确到克

1. 能表示的意义是：  
   微观：表示\_\_\_\_\_\_。  
   宏观质的关系：\_\_\_\_\_\_；  
   量的关系：\_\_\_\_\_\_。

三、探究题（本大题共**1**小题，共1**6**分）

1. 如图是化学实验中的一些常见的装置，试回答下列问题：  
     
   写出实验室用上述反应装置制取氧气的文字表达式\_\_\_\_\_\_．  
   若要制取一瓶较纯净的氧气，应选用的收集装置是\_\_\_\_\_\_填字母．  
   某同学在观察到锥形瓶中有大量气泡时，开始用装置收集氧气，一段时间后，用带火星的木条伸到瓶口，未见木条复燃．其原因可能是\_\_\_\_\_\_答一条即可．  
   若装置中反应很剧烈，请你提出一条与该实验有关的安全注意事项：\_\_\_\_\_\_．



四、计算题（本大题共**1**小题，共1**5**分）

1. 我校某化学兴趣小组为测定六盘山地区石灰石中碳酸钙的含量。现将采集的克石灰石样品与足量稀盐酸完全反应至不在有气泡产生杂质不与稀盐酸反应，收集到的质量为克。请计算该石灰石样品中碳酸钙的质量分数为多少？