

2024 年江苏省连云港市中考化学模拟试卷

一、选择题（本大题共有 10 小题，每小题 2 分，共 20 分，每小题只有 1 个答案符合题意）

1.（2 分）下列做法或说法正确的是（ ）

- A. 用甲醛溶液浸泡食品保鲜
- B. 长期放置后不会分层的液体一定是溶液
- C. 硝酸铵不能与草木灰混用
- D. 在汽油中添加适量乙醇的目的是减少 CO_2 的排放

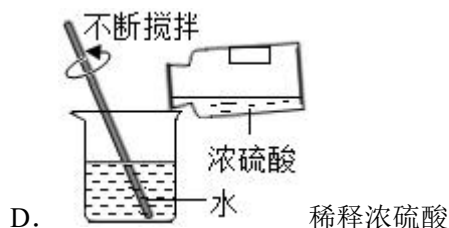
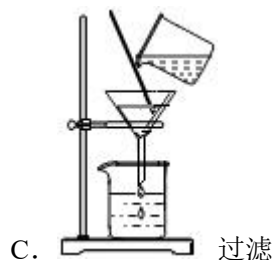
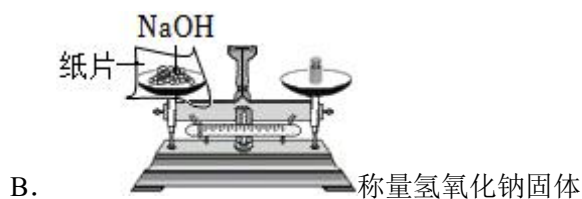
2.（2 分）下列实验现象的记录正确的是（ ）

- A. 镁条在空气中燃烧生成黑色固体
- B. 向石灰水中滴加碳酸钠溶液，产生白色沉淀
- C. 点燃人造羊毛，产生烧焦羽毛气味
- D. 铜片加入稀硫酸中有大量气泡出现

3.（2 分）下列有关说法不正确的是（ ）

- A. 化合物含有不同元素，由不同元素组成的物质是化合物
- B. 气体容易被压缩，主要是由于气体分子之间的间隔大
- C. 可用铜、硫酸锌溶液、硝酸银溶液比较锌、铜、银活动性强弱
- D. 铝制品比铁制品耐腐蚀，是由于铝表面的氧化膜致密而铁锈疏松多孔

4.（2 分）下列图示操作正确的是（ ）



5.（2 分）下面实验设计不能达到实验目的的是（ ）

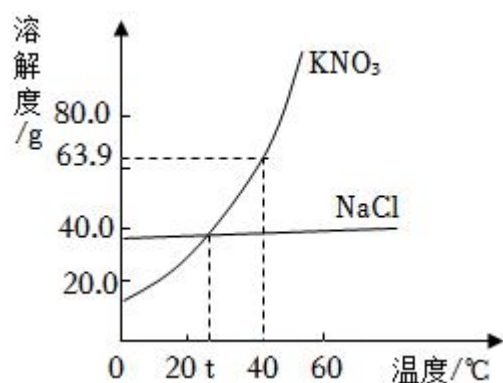
- A. 除去 N_2 中少量 O_2 ——通过炙热的铜网

- B. 除去 NaCl 中难溶性杂质——溶解、过滤、蒸发
- C. 除去 KCl 溶液中少量的 K_2CO_3 ——加入适量 $Ca(OH)_2$ 溶液、过滤
- D. 除去 CO_2 中少量水蒸气——通过浓硫酸

6. (2 分) 下列有关有机物的说法正确的是 ()

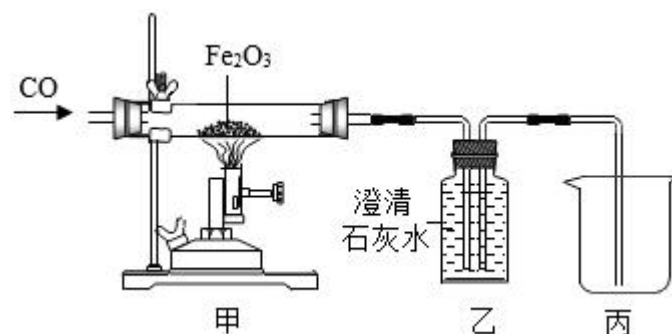
- A. 大豆异黄酮 ($C_{15}H_{10}O_2$) 中氢、氧元素的质量比为 5:1
- B. 辣椒红 ($C_{40}H_{56}O_3$) 中碳元素的质量分数最大
- C. 乳酸 ($C_3H_6O_3$) 中含有 3 个碳原子、6 个氢原子和 3 个氧原子
- D. 维生素 A ($C_{20}H_{30}O$) 中共含有 51 个原子

7. (2 分) 硝酸钾、氯化钠的溶解度曲线如图所示，下列说法正确的是 ()



- A. 除去硝酸钾中少量的氯化钠可采用溶解、蒸发结晶、过滤方法
- B. 40°C 时，100g 硝酸钾饱和溶液中含有硝酸钾 63.9g
- C. 将硝酸钾溶液由 40°C 降温至 20°C，一定有硝酸钾晶体析出
- D. t°C 时，硝酸钾和氯化钠的饱和溶液的溶质质量分数一定相等

8. (2 分) 如图是模拟工业炼铁的实验，向装有 20g Fe_2O_3 的硬质玻璃管中通入 CO，加热反应一段时间后，测得玻璃管中剩余固体质量为 15.2g ()



- A. 甲中硬质玻璃管内黑色固体逐渐变为红色
- B. 装置甲中发生的反应属于置换反应类型
- C. 该装置没有进行尾气处理，会污染空气