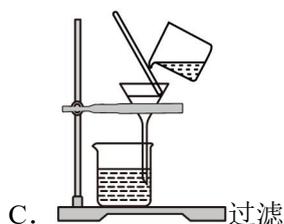
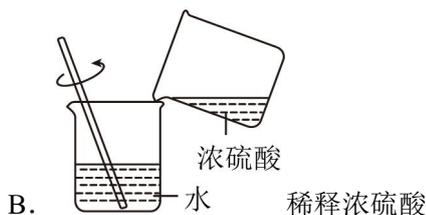
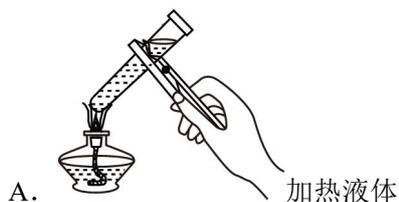


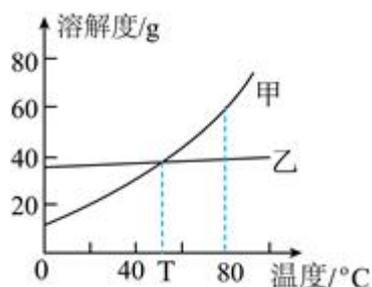
## 2024年江苏省盐城市大丰区中考化学三模试卷

### 一、选择题（本大题共15小题。每小题只有一个正确选项，每小题2分，共30分。）

- 1.（2分）6月5日是世界环境日，今年我国的主题是“全面推进美丽中国建设”。下列做法不符合此主题的是（ ）
- A. 使用新能源公交车                      B. 合理使用农药化肥
- C. 直接排放生活污水                      D. 积极参与植树造林
- 2.（2分）材料的应用与发展丰富了人们的生活。下列物品主要用有机合成材料制成的是（ ）
- A. 塑料水盆              B. 纯棉毛巾              C. 陶瓷餐具              D. 黄金饰品
- 3.（2分）合理使用化肥对“发展粮食产业，助力乡村振兴”具有重要意义，下列化肥属于复合肥的是（ ）
- A.  $\text{KNO}_3$                       B.  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- C.  $\text{NH}_4\text{HCO}_3$                       D.  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
- 4.（2分）规范的操作方法是实验安全和成功的重要保证，下列实验操作中正确的是（ ）



- 5.（2分）月球上蕴藏着丰富的钛、铁、铀，这里的钛、铁、铀指的是（ ）
- A. 单质                      B. 原子                      C. 分子                      D. 元素
- 6.（2分）下列数据为常见水果的近似pH，其中呈碱性的水果是（ ）
- A. 菠萝 pH=5.1                      B. 草莓 pH=3.1
- C. 苹果 pH=4.7                      D. 柿子 pH=8.3
- 7.（2分）甲、乙两种物质的溶解度曲线如图所示。下列说法正确的是（ ）



- A. 甲的溶解度大于乙的溶解度
- B. 40°C时，38g 乙溶于 50g 水中，得到 88g 的溶液
- C. T°C时等质量甲、乙两种饱和溶液中含有等质量的溶质
- D. 80°C甲、乙饱和溶液降温至 20°C，甲析出的晶体多于乙
8. (2分) 现有一瓶久置的烧碱溶液，下列有关叙述正确的 ( )
- A. 烧碱变质的过程中，溶液的 pH 逐渐增大
- B. 检验该溶液是否变质，可以滴加少量的稀盐酸
- C. 检验该溶液变质程度的试剂组合只能是氯化钡溶液和酚酞试液
- D. 除去烧碱溶液中混有的少量纯碱，可以滴加适量氢氧化钙溶液
9. (2分) 在  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$  和  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  的混合溶液中加入一定量锌粉，充分反应后过滤、洗涤，得到滤渣和蓝色滤液。下列判断正确的是 ( )
- A. 滤液中一定没有  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- B. 滤液中含有三种金属离子
- C. 向滤渣中加入盐酸有气泡
- D. 滤渣中一定含有 Cu 和 Zn
10. (2分) 下列关于 84 消毒液的下列说法不正确的是 ( )
- A. 84 消毒液能使某些有色物质褪色
- B. 84 消毒液能与蛋白质发生化学反应
- C. 84 消毒液与热水混合，消毒效果更佳
- D. 84 消毒液需要避光、密封保存在阴凉处
11. (2分) 将 5g 大豆研碎放入烧杯并加入 10mL 己烷（一种有机溶剂），振荡静置一会儿，取上层清液于烧杯 A 中进行热水浴，得到大豆油。将大豆油转移至试管 B 中，加水振荡静置，现象如图所示。下列说法不正确的是 ( )