

2022湖北高一上学期人教版(2022)高中化学期中考试

1.

中国由制造大国走向创造大国，科技要先行。中国科学技术大学的钱逸泰教授等以 CCl_4 和金属钠为原料，在 700°C 时制造出纳米级金刚石粉末。该成果发表在世界权威的《科学》杂志上，立刻被科学家们高度评价为“稻草变黄金”。同学们对此有下列一些理解，其中错误的是()

- A. 金刚石属于单质 B. 制造过程中元素种类没有改变
- C. CCl_4 是一种电解质 D. 这个反应是置换反应

2.

下列实验操作中，错误的是()

- A. 蒸发操作时，不能使混合物中的水分完全蒸干后，才停止加热 B. 蒸馏操作时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶支管口处
- C. 分液操作时，分液漏斗中下层液体从下口放出，上层液体从上口倒出 D. 萃取操作时，振荡过程中应打开分液漏斗上口玻璃塞及时放气

3.

吸入人体内的氧有 2% 转化为氧化性极强的“活性氧”，它能加速人体衰老，被称为“生命杀手”，服用含硒元素 (Se) 的化合物亚硒酸钠 (Na_2SeO_3)，能消除人体内的活性氧，由此判断 Na_2SeO_3 的作用 是()

- A. 作氧化剂 B. 作还原剂
- C. 既作氧化剂又作还原剂 D. 既不作氧化剂又不作还原剂

4.

下列叙述正确的是()

- A. 固体氯化钠不导电，所以氯化钠不是电解质 B. 铜丝能导电，所以铜是电解质
- C. 氯化氢水溶液能导电，所以氯化氢是电解质 D. SO_3 溶于水能导电，所以 SO_3 是电解质

5.

用等体积的 0.1mol/L 的 BaCl_2 溶液，可使相同体积的 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ 、 Na_2SO_4 、 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2$ 三