

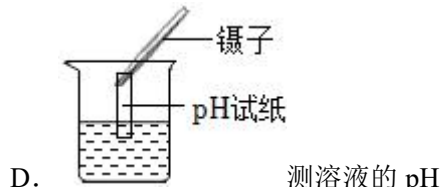
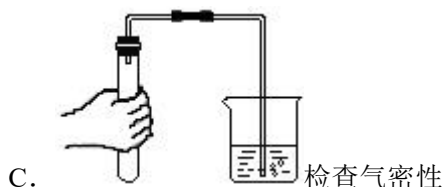
2024 年江苏省宿迁市宿城区中考化学一模试卷（二）

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，每小题 2 分，共 20 分）

1.（2 分）物质是在不断变化的。下列过程中，只发生物理变化的是（ ）



2.（2 分）规范操作是实验成功的前提。下列实验操作正确的是（ ）



3.（2 分）下列有关实验现象的描述，有错误的是（ ）

- A. 铜粉在空气中加热后，黑色粉末变为红色
- B. 镁条在空气中燃烧，发出耀眼的白光，放热，生成白色固体
- C. 电解水实验中，电源正负两极产生的气体体积比为 1：2
- D. 打开浓盐酸试剂瓶塞，瓶口上方出现白雾

4.（2 分）物质的性质与用途密切相关，下列物质的性质与用途对应关系一致的是（ ）

- A. 氧气能助燃，可用作燃料
- B. 熟石灰具有碱性，可用于改良酸性土壤
- C. 浓硫酸具有吸水性，可用于干燥氨气
- D. 硫酸铜水溶液有强力的杀菌作用，可用于制取金属铜

- 5.（2分）建构模型是化学科学研究的基本方法之一、如图是某化学反应的微观模拟示意图（甲、乙、丙、丁分别代表图中对应的四种物质），下列有关该反应的说法中，不正确的是（ ）

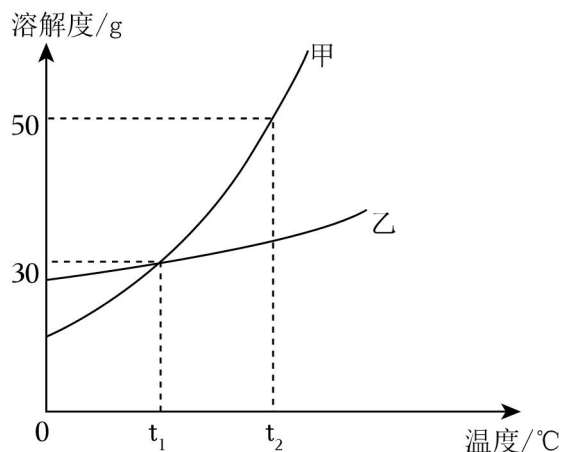


- A. 甲、乙、丙三种物质均为氧化物
- B. x 的数值为 2
- C. 反应生成的丙和丁的质量比为 2: 1
- D. 反应前后催化剂质量不变
- 6.（2分）下列是某同学对已学化学知识的一些归纳，其中完全正确的是（ ）

A. 化学之最	B. 材料、能源与环保
① 人体中含量最多的元素是钙	① “可燃冰”被科学家誉为“未来能源”
② 最简单的有机物是甲烷	② 合金、玻璃钢都属于金属材料
C. 物质的鉴别与除杂	日常生活经验
① 区别棉线和羊毛线——灼烧闻气味	① 采用真空包装延长食品保质期
② 除去 CaO 中少量 CaCO ₃ ——加水过滤	② 家庭烘焙面包时可加入适量小苏打

- A. A B. B C. C D. D

- 7.（2分）甲、乙两种物质（不含结晶水）的溶解度曲线如图所示，下列叙述正确的是（ ）



- A. $t_1^\circ\text{C}$ 时，甲乙两物质的溶液中溶质质量分数一定相等
- B. 甲物质中混有少量的乙，常用蒸发结晶的方法进行提纯甲
- C. $t_2^\circ\text{C}$ 时，将 30g 甲加入 50g 水中充分溶解可得 80g 溶液
- D. $t_2^\circ\text{C}$ 时，等质量的固体甲和乙分别形成饱和溶液时所需水的质量：甲 < 乙