

2024 年江苏省盐城市中考化学试卷

一、选择题：本大题共 15 小题。每小题只有一个选项符合题意，每小题 2 分，共 30 分。

1.（2 分）盐城，一个让你打开心扉的地方！下列做法中不利于建设美丽盐城的是（ ）

- A. 生活垃圾分类处理 B. 倡导使用清洁能源
C. 生活污水排入河道 D. 积极行动植树造林

2.（2 分）下列标志中属于危险化学品标志的是（ ）



3.（2 分）下面是小明同学某次午餐的部分食物，其中主要提供蛋白质的是（ ）

- A. 米饭 B. 青菜 C. 牛肉 D. 苹果

4.（2 分）空气是一种宝贵的资源，其中含量最高且常用作保护气的是（ ）

- A. N_2 B. O_2 C. He D. CO_2

5.（2 分）发明了联合制碱法、为我国纯碱和氮肥工业技术发展作出杰出贡献的科学家是（ ）

- A. 侯德榜 B. 张青莲 C. 屠呦呦 D. 徐光宪

阅读下列资料，完成 6~8 题。

透明的金刚石、灰黑色的石墨和足球状、空心球体结构的 C_{60} 都是由碳元素组成的单质；碳原子核外电子数为 6，其结构示意图如图 1 所示。

金刚石可用来切割大理石、加工坚硬的金属。石墨很软，有滑腻感。 C_{60} 常温下为固体，能与 K 等金属反应生成超导体材料，如图 2 所示的独特结构使之有可能在催化、医学等领域具有广泛应用。



6.（2 分）下列关于 C_{60} 的说法中不正确的是（ ）

- A. 分子具有空心球体结构
- B. 是一种新型有机高分子材料
- C. 每个分子由 60 个碳原子构成
- D. 有可能在催化领域具有广泛应用

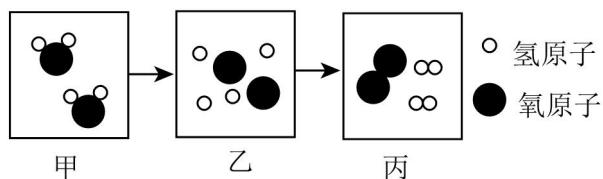
7. (2 分) 下列摘录中，属于物质结构描述的是 ()

- A. 碳原子核外电子数为 6
- B. 金刚石可用来切割大理石
- C. 石墨很软
- D. C_{60} 能与 K 等金属反应

8. (2 分) 金刚石、石墨和 C_{60} 都是由碳元素组成的单质，它们的性质存在着明显差异。其原因是构成它们的原子 ()

- A. 种类不同
- B. 大小不同
- C. 质量不同
- D. 排列方式不同

9. (2 分) 如图是电解水反应的微观示意图。据此判断下列说法中不正确的是 ()



- A. 甲中微粒能保持水的化学性质
- B. 乙中微粒在化学变化过程中没有发生改变
- C. 丙中的物质属于混合物
- D. 丙中氢气和氧气的质量比为 2: 1

阅读下列资料，完成 10~11 题。

在我市学生实验考查中，AI 实验室摄像头拍摄上传学生化学实验过程，现选取部分资料呈现如下。

10. (2 分) 实验 1《粗盐中难溶性杂质的去除》。通过观察可以发现，四幅画面中操作规范的是 ()

