

2024-2025 学年度第一学期期末教学质量抽测

九年级化学参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

1-5.DCBAA 6-10.DADDB 11-15.DCBCC

二、非选择题：本大题共 6 小题，第 16 小题 7 分，第 17 小题 8 分，第 18~21 小题各 10 分，共 55 分。

16. (7 分)

(1)D (1 分) (2)隔绝可燃物 (1 分) (3)CO₂ 分子没有发生改变 (1 分) (4)导电 (1 分)

(5) 127.6 (1 分) Cd²⁺ (1 分) 五氧化二磷 (1 分)

17. (8 分)

(1)耀眼白 (1 分); 原子 (1 分) (2)储运成本高安全性低 (1 分)

(3)增大 (1 分); CO₂+3H₂ 一定条件下 CH₃OH + H₂O (2 分) (4)ab (2 分)

18. (10 分)

(1)试管 (1 分) (2)BE (1 分); 在试管口放一团棉花 (1 分);

$2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分) (3) m (1 分)

(4) 白磷燃烧, 红磷不燃烧 (1 分); 向上移动铂丝 (1 分)

(5)图 3 (1 分) (6)一般 (1 分)

19. (10 分)

(1)H₂O+CaO=Ca(OH)₂ (2 分) (2)Fe (1 分) (3)放热持续时间长, 放出的热量多 (1 分)

(4)一 (1 分) ; CO₂+ Ca(OH)₂=H₂O+CaCO₃↓ (2 分)

(5)黑色固体逐渐变为红色 (1 分) (6)ABC (2 分)

20. (10 分)

(1)2Cu₂O+O₂ $\xrightarrow{\Delta}$ 4CuO (2 分); 化合 (1 分); < (1 分)

(2)在空气反应器中分离出了氮气 (1 分); A (1 分)

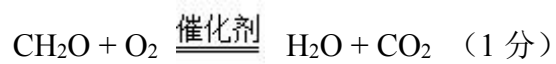
(3)21% (1 分); A (1 分)

(4)降温 (或冷凝等) (1 分); 增大反应物的接触面积, 使反应更快、更充分 (1 分)

21. (10 分)

(1)3:4 (1 分)

(2) 解: 设该空气样品中甲醛的质量为 x



$$\begin{array}{ccc} 30 & & 44 \end{array}$$

$$\begin{array}{ccc} X & & 0.22\text{mg} \end{array} \quad (1 \text{ 分})$$

$$\frac{30}{44} = \frac{x}{0.22\text{mg}} \quad (1 \text{ 分})$$

$$X=0.15\text{mg} \quad (1 \text{ 分})$$

1m^3 该空气样品中甲醛的质量是 $0.15\text{mg}/\text{m}^3 > 0.08\text{mg}/\text{m}^3$ ，该空气样品中甲醛的含量已超标 (1 分)

答： 1m^3 该空气样品中甲醛的质量是 $0.15\text{mg}/\text{m}^3$ ，该空气样品中甲醛的含量已超标。(与设合并 1 分)

(3)①吸附 (1 分)；催化作用 (1 分) ②1:1.5 (1 分)