



## 化学参考答案及评分标准

- 说明： 1. 考生答案若与本答案不同，只要答案合理，可酌情给分。  
 2. 本答案化学方程式中的“ $\equiv$ ”和“ $\longrightarrow$ ”含义相同。  
 3. 若无注明，填化学符号或名称均可得分。

## 第一部分 选择题（每小题 1 分，共 12 分）

题号	1	2	3	4	5	6
答案	B	C	D	B	A	B
题号	7	8	9	10	11	12
答案	D	B	A	A	C	D

## 第二部分 非选择题（每空 1 分，共 33 分）

13. (1) 供给呼吸 (2) 分子间有间隔，加压后氧分子之间间隔减小
14.  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{CAT}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$
15. 改良酸性土壤（抹墙，制 NaOH 等）
16. (1)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{CO}_2 + 2\text{Fe}$   
 (2) 现阶段我国钢产量占世界比例最大。  
 从1970年至今，我国钢产量占世界比例逐年上升。（其他合理答案均给分）
17. (1) 黄色晶体，难溶于水，易溶于二硫化碳（答出其中 1 点即给分）  
 (2)  $\frac{32 \times 2}{12 \times 6 + 1 \times 10 + 32 \times 2 + 16} \times 100\%$   
 (3) 火山喷发、化石燃料燃烧（或工业废气） (4) 具有极臭的气味  
 (5) BCD
18. (1)  $\text{C}_2\text{H}_4$  (2) 12 g
19. (1)  $\text{O}_2$ 、 $\text{N}_2$  (2)  $\text{CO}_2\uparrow$   
 (3) +4 价 $\rightarrow$ 零价
20. (1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2\uparrow$   
 (2) 火星四射、放热、生成黑色固体
21. (1) ②③④⑥ (2) 搅拌，加速溶解



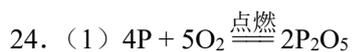
22. (1) 验证锌和铁的金属活动性强弱  
(2) 铁片上有气泡产生，铜片无明显现象  
(3) Fe、CuSO<sub>4</sub> 溶液（或 Cu、FeSO<sub>4</sub> 溶液）

23-A 红色棉球褪色

浓盐酸挥发出氯化氢气体，遇水形成盐酸，与氢氧化钠反应

23-B 棉球由紫色变成红色

石灰石与稀盐酸反应产生二氧化碳，二氧化碳与水反应生成碳酸



(2)  $\frac{b-a}{c-a} \times 100\%$



(2) 探究石灰水体积对浑浊程度的影响。

(3) B

(4) 在石灰水体积、通入空气体积相同的条件下，石灰水浓度越大，浑浊程度越明显。

(5) 通入空气的体积

实验 1-1 和 2-1 中，石灰水体积和浓度相同，通入空气的体积不同，浑浊程度不同。

