

## 南充高中高 2024 级第二学期第一次月考

## 化学参考答案和评分细则

注意：所有化学方程式或离子方程式化学式错误或未配平均不得分，“↑”“↓”未打、反应条件漏写扣 1 分。

## 一、选择题：每小题 3 分，共 45 分

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
答案	D	C	D	B	C	C	B	A	D	B	A	C	D	B	D

## 二、非选择题：共 4 个小题，共 55 分

## 16. (共 13 分)

- (1) b、d (2 分) (答对一个得 1 分，见错不得分)  
 (2) 吸收 (1 分) ; 183 (2 分)  
 (3) ①  $\text{HClO}_2$  (2 分) ② 释放 (1 分) ; 11.7 (2 分)  
 (4) ①  $2\text{C} + \text{SiO}_2 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Si} + 2\text{CO} \uparrow$  (2 分) ②  $\text{HCl}$  (1 分)

## 17. (共 15 分)

- (1) ① 过滤 (1 分) ②  $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} + 2\text{SO}_2 = \text{CO}_2 + 2\text{HSO}_3^-$  (2 分)  
 ③ A、C (2 分) (答对一个得 1 分，见错不得分)  
 (2) ①  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{NO}$  (2 分)  
 ②  $4\text{CO} + 2\text{NO}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 4\text{CO}_2 + \text{N}_2$  (2 分)  
 (3) ①  $3\text{HClO} + 2\text{NO} + \text{H}_2\text{O} = 3\text{Cl}^- + 2\text{NO}_3^- + 5\text{H}^+$  (2 分)  
 ② 溶液 pH 越小，溶液中  $\text{HClO}$  的浓度越大，氧化 NO 的能力越强 (2 分)  
 ③  $250c_1 - 750c_2$  (2 分)

## 18. (共 13 分)

- (1)  $2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightleftharpoons \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分);  $\text{CaO}$  或  $\text{NaOH}$  (2 分) (写名称不得分)  
 (2) a (1 分); 打开止水夹 c，用热毛巾或双手捂住圆底烧瓶一会，然后移开 (2 分);  
 氨气极易溶于水，氨气溶于水形成的溶液呈碱性。(2 分) (答对一点得 1 分)  
 (3) ①  $8\text{NH}_3 + 6\text{NO} \xrightleftharpoons[\text{催化剂}]{\text{一定温度}} 7\text{N}_2 + 12\text{H}_2\text{O}$  (2 分) (无“一定温度”也给分)  
 ② 烧杯中的  $\text{NaOH}$  溶液倒吸进入 Y 管。(2 分)

## 19. (共 14 分)

- (1) +1 (1 分);  $\text{SiO}_2$  (1 分)  
 (2)  $\text{Cu}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{CuSO}_4 + \text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$  (2 分)  
 (3) 0.2 mol/L、85 °C (2 分) (答对一点得 1 分，无单位不给分); 温度过高， $\text{H}_2\text{O}_2$  发生分解 (2 分)  
 (4)  $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Cu}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$  (2 分)  
 (5)  $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \rightleftharpoons 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$  (2 分) ;  $\text{Cu}_2\text{O}$  (2 分)