

# 河北区 2023-2024 学年度九年级总复习质量检测 (二)

## 化学参考答案

### 一、选择题 (共 20 分)

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

### 二、选择题 (共 10 分)

题号	11	12	13	14	15
答案	AC	B	BD	B	BC

### 三、填空题 (20 分, 每空 1 分, 方程式 2 分)

16. (6 分)

(1) ②      (2) ③      (3) ⑤      (4) ⑥      (5) ④      (6) ①

17. (7 分)

(1) 元素    原子      (2) ① 7    ② 失去    ③ 质子数

(3)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$

18. (7 分)

(1) 2 : 1       $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$       (2) 氢氧两种

(3) B      (4) 一氧化碳      (5)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$

### 四、简答题 (19 分, 除特殊注明外, 每空 1 分, 方程式 2 分)

19. (6 分)

(1)  $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$

(2)  $\text{CuO} + \text{H}_2 \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

(3)  $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

20. (5 分)

(1) A      (2) A      (3) ① 110    ② 68    55

21. (8 分)

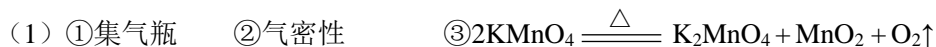
(1) 导电      (2) 大      (3)  $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{FeSO}_4$

(4)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$       (5) BC (2 分)



## 五、实验题 (21 分, 除特殊注明外, 每空 1 分, 方程式 2 分)

22. (9 分)



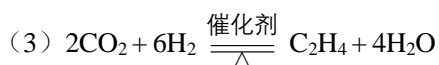
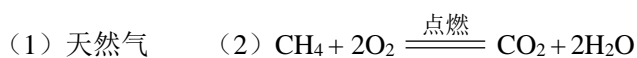
(2) AD (2 分)

23. (5 分)



(3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{MgCl}_2$ 、 $\text{Ba}(\text{OH})_2$  (2 分)

24. (7 分)



(4) 20% (2 分)

## 六、计算题 (10 分)

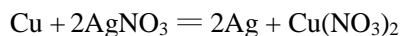
25. (3 分)

(1) 60 (1 分)      (2) 3:4 (1 分)      (3) 12 (1 分)

26. (7 分)

【解】硝酸银溶液中硝酸银质量:  $170\text{g} \times 10\% = 17\text{g}$  (1 分)

设: 铜的质量为  $x$ , 生成单质银的质量为  $y$ , 生成硝酸铜的质量为  $z$



64      340      216      188

$x$       17g       $y$        $z$

$$\text{铜粉样品中铜的质量: } \frac{64}{340} = \frac{x}{17\text{g}} \quad x = 3.2\text{g} \quad (1 \text{分})$$

$$\text{生成单质银的质量: } \frac{216}{340} = \frac{y}{17\text{g}} \quad y = 10.8\text{g} \quad (2 \text{分})$$

$$\text{生成硝酸铜的质量: } \frac{188}{340} = \frac{z}{17\text{g}} \quad z = 9.4\text{g} \quad (1 \text{分})$$

$$\text{反应后所得溶液的质量: } 3.2\text{g} + 170\text{g} - 10.8\text{g} = 162.4\text{g} \quad (1 \text{分})$$

$$\text{反应后所得溶液中溶质的质量分数: } 9.4\text{g} \div 162.4\text{g} \times 100\% = 5.8\% \quad (1 \text{分})$$

答: 略。

