

# 2024 年河东区初中毕业生学业考试第二次模拟测试

## 化学参考答案

### 一、选择题（20 分）

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

### 二、选择题（10 分）

题号	11	12	13	14	15
答案	C	BC	D	CD	A

### 三、填空题（20 分）

16. (6 分)

- (1) ⑥ (2) ③ (3) ④ (4) ② (5) ① (6) ⑤

17. (6 分)

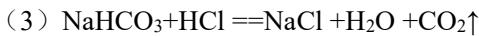
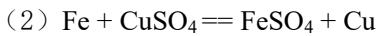
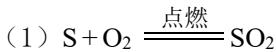
- (1) 原子 分子 (2) A (3) ① 7 ②最外层电子数 ③ 质子数或核电荷数

18. (8 分)

- (1) 属于 (2) ② 吸附 (3) MnCl<sub>2</sub> (4) b 2 : 1 2H<sub>2</sub>O  $\xrightarrow{\text{通电}}$  2H<sub>2</sub>↑ + O<sub>2</sub>↑

### 四、简答题（20 分）

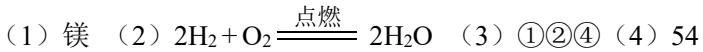
19. (6 分)



20. (8 分)

- (1) A (2) ① > ② Ca(OH)<sub>2</sub> ③52.4% ④减小 ⑤ 2 (3) BCAED <

21. (6 分)



### 五、实验题（20 分）

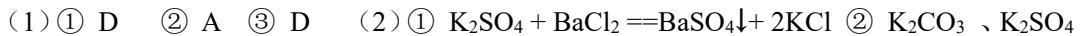
22. (8 分)



23. (5 分)



24. (7分)



## 六、计算题(10分)

25. (4分)

- (1) 10 (2) 202 (3) 23 : 27 (4) 11.4%

26. (6分)

解：氯化钡的质量为  $104.0\text{g} \times 20\% = 20.8\text{g}$ 。

设原混合物中硫酸钠的质量为  $x$ ，生成氯化钠的质量为  $y$ ，生成的沉淀质量为  $z$ 。



$$142 \quad 208 \quad 117 \quad 233$$

$$x \quad 20.8\text{g} \quad y \quad z$$

$$\frac{142}{x} = \frac{208}{20.8\text{g}} \quad x = 14.2\text{ g}$$

$$\frac{117}{y} = \frac{208}{20.8\text{g}} \quad y = 11.7\text{ g}$$

$$\frac{233}{z} = \frac{208}{20.8\text{g}} \quad z = 23.3\text{g}$$

溶质的质量为： $25.9\text{g} - 14.2\text{g} + 11.7\text{g} = 23.4\text{g}$

溶液的质量为： $25.9\text{g} + 127.4\text{g} + 104\text{g} - 23.3\text{g} = 234\text{g}$

反应后溶液中溶质的质量分数为： $\frac{23.4\text{g}}{234\text{g}} \times 100\% = 10\%$ .

答：(1) 原混合物中硫酸钠的质量为 14.2g；

(2) 反应后溶液中溶质的质量分数为 10%。

