

和平区 2023—2024 学年度第二学期九年级第二次质量调查 九年级化学答案

一、选择题（本大题共 10 小题，共 20 分）

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

二、选择题（本大题共 5 小题，共 10 分）

题号	11	12	13	14	15
答案	B	C	CD	AD	BD

三、填空题（本大题共 3 题，共 17 分）

16. (6 分)

(1) ② (2) ⑥ (3) ④ (4) ⑤ (5) ③ (6) ①

17. (5 分)

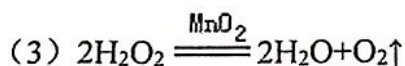
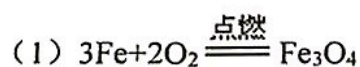
(1) H₂ O₂ (2) 氢、氧元素 (3) 活性炭 (4) 3

18. (6 分)

(1) 6.941 (2) 1 11 (3) 失去 (4) BC (5) C

四、简答题（本大题共 3 小题，共 21 分）

19. (6 分)

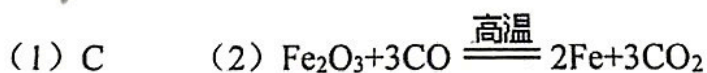


20. (8 分)

(1) C (2) A (3) ①甲 ②> ③22.2%

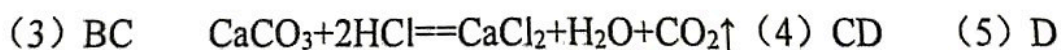
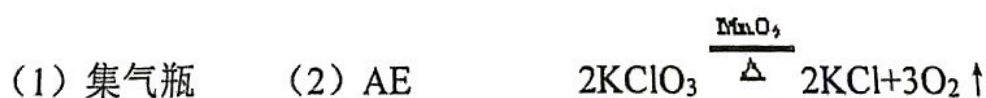
(4) ①7.5g ②bacd ③100

21. (7 分)

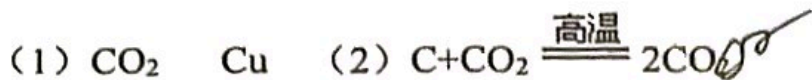


五、实验题（本大题共 3 小题，共 22 分）

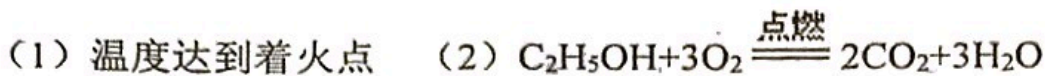
22. (9 分)



23. (8分)



24. (5分)



(3) A (4) 64

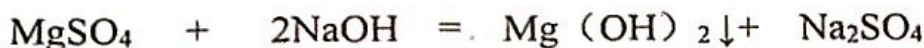
六、计算题 (本大题共 2 小题, 共 10 分)

25. (3分)

(1) 346 (2) 114:11 (3) 65.9%

26. (7分)

解: 设硫酸镁的质量为 x , 氢氧化钠的质量为 y , 生成硫酸钠的质量为 z 。



120 80 58 142

x y 5.8g z

$$\frac{120}{x} = \frac{58}{5.8\text{g}}$$

$$x = 12\text{g}$$

$$\frac{80}{y} = \frac{58}{5.8\text{g}}$$

$$y = 8\text{g}$$

$$\frac{58}{5.8\text{g}} = \frac{142}{z}$$

$$z = 14.2\text{g}$$

原混合物中硫酸钠的质量 = $12.8\text{g} - 12\text{g} = 0.8\text{g}$

氢氧化钠溶液的质量 = $(0.8\text{g} + 14.2\text{g}) / 15\% + 5.8\text{g} - 12.8\text{g} - 50\text{g} = 43\text{g}$

氢氧化钠溶液溶质质量分数 = $\frac{8\text{g}}{43\text{g}} * 100\% = 18.6\%$

答: 略。

