

# 河西区九年级疫情期间居家学习学情调查 化学试题参考答案及评分标准

一、（20 分）每题 2 分。

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

二、（10 分）每题 2 分。

11	12	13	14	15
A	D	BC	CD	AB

三、（20 分）（每个化学方程式 2 分，标注的 2 分，其余每空 1 分。）

16. （6 分）

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

17. （5 分）

(1) 糖类      蛋白质      蔬菜      (2) C      (3) 常量

18. （9 分）

(1) 挥发

(2)  $H^+$       C（2 分）

(3) 吸收水分      潮解       $CO_2 + 2NaOH = Na_2CO_3 + 2H_2O$       密封

四、（20 分）（每个化学方程式 2 分，标注的 2 分，其余每空 1 分。）

19. （6 分）

(1)  $NaHCO_3 + HCl = NaCl + H_2O + CO_2 \uparrow$

(2)  $CuSO_4 + BaCl_2 = CuCl_2 + BaSO_4 \downarrow$

(3)  $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$

20. （9 分）

(1) 红

(2) A

(3) 金属氧化物

(4)  $Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + 2NaOH$        $Ca(OH)_2 + H_2SO_4 = CaSO_4 + 2H_2O$

(5) D（2 分）

21. （5 分）

(1)  $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$ （答案合理均给分）

(2) 盐       $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$ （答案合理均给分）

五、(20分)(每个化学方程式2分,标注的2分,其余每空1分。)

22. (5分)

(1) 氮肥

(2)  $\text{H}_2\text{O}$      $\text{Ca}(\text{OH})_2$  (答案合理均给分)     $\text{AgNO}_3$

(3) 碱性物质

23. (9分)

(1) 蒸发

(2) ①DAB (2分) (答案合理均给分)

②过滤    引流     $\text{NaOH}$ 、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$  (2分)

③ $2\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2\text{NaCl} + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

24. (6分)

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

(2)  $\text{BaCl}_2$ 、 $\text{NaOH}$  (2分)

(3)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ 、 $\text{K}_2\text{SO}_4$  (2分)

六、(10分)

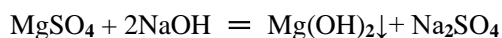
25. (4分)

(1) 3: 7: 1: 2    (2) 89    (3) 18: 7    (4) 3.6

26. (6分)

解: 滤液中  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  的质量:  $142 \text{ g} \times 10\% = 14.2 \text{ g}$  (1分)

设样品中  $\text{MgSO}_4$  的质量为  $x$ , 氢氧化钠溶液中  $\text{NaOH}$  的质量为  $y$ , 生成  $\text{Mg}(\text{OH})_2$  的质量为  $z$ 。



120	80	58	142
$x$	$y$	$z$	14.2 g

$$\frac{120}{x} = \frac{142}{14.2\text{g}} \quad x = 12 \text{ g} \quad (1\text{分})$$

$$\frac{80}{y} = \frac{142}{14.2\text{g}} \quad y = 8 \text{ g} \quad (1\text{分})$$

$$\frac{58}{z} = \frac{142}{14.2\text{g}} \quad z = 5.8 \text{ g} \quad (1\text{分})$$

(1) 样品中硫酸镁的质量分数:  $\frac{12\text{g}}{15\text{g}} \times 100\% = 80\%$  (1分)

(2) 氢氧化钠溶液的质量:  $5.8 \text{ g} + 142 \text{ g} - 12 \text{ g} = 135.8 \text{ g}$  (1分)

答: 样品中硫酸镁的质量分数为 80%, 氢氧化钠溶液的质量为 135.8 g。