

2023-2024学年度第二学期九年级质量监测（一）

化学参考答案

一、二、选择题

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
D	C	A	A	D	C	B	C	D	B	C	A	CD	BD	BC

三、填空题（本大题共3题，共19分）

16. （共6分，每空1分）

(1) ⑥ (2) ① (3) ③ (4) ② (5) ④ (6) ⑤ （答案唯一；没写圈不给分）

17. （共5分，每空1分）

(1) 蒸馏（答案唯一）；

(2) 煮沸（或“加热煮沸”；只写“加热”不给分）；

(3) 正（答案唯一）；氢元素和氧元素（或：氢、氧元素；H元素和O元素；H、O元素；H、O）

(4) NaCl（答案唯一）

18. （共8分。除方程式2分外，其余每空1分）

(1) 离子； 6； 0 （答案唯一）

(2) 质子数（或“核电荷数”、“核内质子数”）；

(3) 失去； MgF₂； （答案唯一）



四、（方程式 2 分，化学式错不给分，没配平（等号写成短线或箭头）扣 1 分；条件、气体符号等错扣 1 分；共 19 分）

19 题（6 分）：(1) $\text{S} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{SO}_2$ (2) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{Cu} + \text{ZnSO}_4$

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

20 题（6 分）：(1) 石油 (2) $2\text{LiOH} + \text{CO}_2 = \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(3) $2\text{CO} + 2\text{NO} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{N}_2 + 2\text{CO}_2$ (4) 5 （答案唯一）

21 题（7 分）：(1) 延展或延展性（错别字不得分）

(2) CO₂ 或二氧化碳

(3) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

(4) ①③（1 分，少选错选都不得分）

(5) BD（2 分，少选扣 1 分，错选扣 2 分）

五、（方程式 2 分，23 题 (3) (5) 2 分，24 题 (4) 2 分其余每空 1 分；共 22 分）

22 题（7 分）：(1) 铁架台（1 分，写错字扣 1 分）（写铁架台带铁夹也给分）

(2) AC/AD（1 分，AC 或 AD 给分，写一组也给分）；

$2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ （2 分，化学方程式的评分标准同 19 题）

(3) BD（1 分）；

$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ （2 分，化学方程式的评分标准同 19 题）



- 23 题 (8 分): (1) 36.6 (1 分, 36.6g 也给分); 210 (1 分, 210g 也给分)
 (2) 大于 (1 分, 答案唯一) (3) AD (2 分, 少选扣 1 分, 选错扣 2 分)
 (4) 量筒 (1 分, 写错字扣 1 分) (5) 30 (2 分, 30g 也给分)

24 题 (7 分): (1) 引流 (1 分) (2) Fe (1 分, 写物质名称不给分);

Fe₂O₃、CaCO₃ (1 分, 写物质名称不给分)

(3) Na₂CO₃ + Ca(OH)₂ = 2NaOH + CaCO₃↓ (2 分, 化学方程式的评分标准同 19 题)

(4) Fe、Fe₂O₃、CaO、CaCO₃、Ca(OH)₂ (2 分, 少写物质或错写物质扣 2 分)

六、(本大题共 2 题, 共 10 分)

25 题: (每空 1 分, 共 3 分) 注意: 答案唯一

(1) 176 (2) 15:7 (3) 45.5%

26 题: (共 7 分) 本题严格按照采分点给分, 式子和得数都正确得 1 分, 有一项错不得分。

解: 设-----略

Na₂CO₃ ~ C

106 12

a 1.2g

106 : 12 = a : 1.2g

a = 10.6g ----- (1 分)

BaCO₃ ~ C

197 12

b 1.2g

197 : 12 = b : 1.2g

b = 19.7g ----- (1 分)

以上数据也可以直接通过 $m(\text{Na}_2\text{CO}_3) = [1.2g + (12/106)] \times 100\% = 10.6g$

$m(\text{BaCO}_3) = [1.2g + (12/197)] \times 100\% = 19.7g$

Na₂CO₃ + Ba(OH)₂ = 2NaOH + BaCO₃↓

106 171 80 197

10.6g Y X Z

106 : 80 = 10.6g : X X = 8g ----- (1 分)

106 : 171 = 10.6g : Y Y = 17.1g ----- (1 分)

106 : 197 = 10.6g : Z Z = 19.7g ----- (1 分)

注意: 碳酸钠或碳酸钡通过化学式或方程式计算计算过程结果正确都只能得一次分, 不可重复得分。即碳酸钠、碳酸钡、氢氧化钡, 氢氧化钠计算过程结果都对只能各得 1 分。

20g - 10.6g + 8g = 17.4g ----- (1 分) (只计算出原氢氧化钠数据不得分)

17.1g ÷ 20% + 20 + 80 - 19.7 = 165.8g ----- (1 分)

17.4g ÷ 165.8g × 100% = 10.5% ----- (1 分)

① 计算式不对但采分点得数正确或采分点数据无来源都不得分, 后续计算中用该数据直接计算得到的采分点也不得分。

② 计算式中局部数据无来源, 则该采分点不得分, 但后续计算中用该数据直接计算得到的采分点得分。

③ 计算所得溶液溶质质量分数时, 只列大计算式, 未见分母所得溶液质量计算结果 (17.4g、165.8g), 则所得溶液溶质质量分数 (10.5%) 计算错误, 将减 3 分。所得溶液找水计算, 过程思路正确可以得分 [m(水) = 80g + (17.1g ÷ 20% - 17.1g) = 148.4, 148.4g + 17.4g = 165.8g] ---- (1 分)

④ 单位全没有整体扣一分; 比例式全没有整体扣一分; 比例式连等扣一分。

