

南开区 2017-2018 年度第一学期期末质量检测九年级化学参考答案

一、选择题：

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

二、选择题：

题号	11	12	13	14	15
答案	CD	B	B	BD	BC

三、(本大题共 3 题，方程式 2 分，18 题 (6) 2 分，其余每空 1 分，共 20 分)

16 题 (6 分): (1) ⑤ (2) ③ (3) ① (4) ⑥ (5) ② (6) ④

17 题 (7 分): (1) 原子 (2) CuSO_4 (3) 红 (4) 10

(5) 分子; 没有; 1:2

18 题 (7 分): (1) 煮沸 (2) ① M; CD; 相等 ②40; 4 ③3:5

四、(方程式 2 分,化学式错不给分,没配平扣 1 分、条件等错扣 1 分，其余每空 1 分；共 20 分)

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

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

20 题 (6 分): (1) Fe; CaO (2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ (其他合理均给分，如氢氧化钙与碳酸钠)

21 题 (8 分): (1) B (2) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

(3) CuSO_4 ; $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (合理即可给分) (4) 48.6 (5) Fe ; AC

五、(方程式 2 分，其余每空 1 分；共 20 分)

22 题 (6 分): (1) 集气瓶

(2) AE; $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$

(3) BC (4) CD

23 题 (8 分): (1) 蒸发结晶

(2) ①BC ② $2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow$

③除尽氯化钙和氯化钡 (合理即可) ④ $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(3) 17.5

24 题（6 分）：（1） CuSO_4 （2）仍为无色（不变色、无明显现象等其他合理均给分）

（3） Na_2CO_3 、 CaCO_3

（4） Na_2CO_3 ； $\text{Ca}(\text{OH})_2$

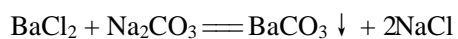
六、（本大题共 2 题，共 10 分）

25 题：（每空 1 分，共 3 分）

（1）346 （2）114:11； （3）65.9%

26 题：（共 7 分）

解：设-----略



208 106 197 117

X $100\text{g} \times 10.6\%$ Y Z

208: 106= X: 10.6g

106: 197=10.6g: Y

X= 20.8g ----- (1 分)

Y = 19.7 g----- (1 分)

106: 117=10.6g: Z

Z=11.7g ----- (1 分)

样品中氯化钡的质量分数： $20.8 \div 24\text{g} \times 100\% = 86.7\%$ ----- (1 分)

所得溶液中溶质质量： $11.7\text{g} + (24\text{g} - 20.8\text{g}) = 14.9\text{g}$ ----- (1 分)

所得溶液质量： $24\text{g} + 200\text{g} + 100\text{g} - 19.7\text{g} - 104.3\text{g} = 200\text{g}$ ----- (1 分)

$14.9\text{g} \div 200\text{g} \times 100\% = 7.45\%$ ----- (1 分)

答： 略。

本答案仅供参考，其他合理答案均可给分