

南开区 2018-2019 年度第二学期九年级练习化学参考答案

一、选择题:

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

二、选择题:

题号	11	12	13	14	15
答案	AD	AD	B	D	BC

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

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

17 题 (7 分): (1) 检验氢气纯度 (2) 2:1 ; 带火星木条复燃



(5) 煮沸

18 题 (7 分): (1) 14 (2) CD; 质子数 (3) 得到; C (4) Na_2S (5) B

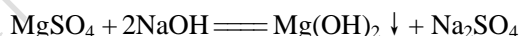
四、(方程式 2 分, 化学式错不给分, 没配平扣 1 分、条件等错扣 1 分; 21 题 (3) ③每空 2 分;

其余每空 1 分; 共 20 分)

19 题 (6 分): (1) $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ (2) $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$



20 题 (6 分): (1) H_2SO_4 ; H_2O

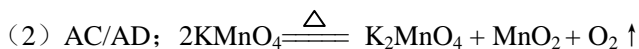


21 题 (8 分): (1) D (2) B

(3) ①升高温度至有固体析出; ②丙>乙>甲 ③I、ce ; II、CD

五、(方程式 2 分, 其余每空 1 分; 共 20 分)

22 题 (8 分): (1) 试管



(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$; 除去氯化氢气体 ; 浓硫酸

23 题 (5 分): (1) $\text{SO}_2 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{20^\circ\text{C}-100^\circ\text{C}} \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$

(2) I_2

(3) ①玻璃棒 ② 163.0

24 题 (7 分): (1) 氧气和水; $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$; $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

(3) $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$

(4) $(100-3a)\%$ 或 $1-3a\%$

六、(本大题共 2 题, 共 10 分)

25 题: (每空 1 分, 共 3 分)

(1) 115 (2) 3:32; (3) 55.7%

26 题: (共 7 分)

(1) $20\text{g} - (8.9\text{g} - 4.9\text{g}) = 16\text{g}$ ----- (1 分)

$16 \div 20\text{g} \times 100\% = 80\%$ ----- (1 分)

(2) 解: 设-----略

$4.9\text{g} \times 2 = 9.8\text{g}$ ----- (1 分)

$\text{CuSO}_4 + 2\text{KOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{K}_2\text{SO}_4$

98	174
9.8g	X

$98:174 = 9.8\text{g}:X$

$X = 17.4\text{g}$ ----- (1 分)

所得溶液质量: $20\text{g} + 81.8 + 56 + 56 - 8.9 - 4.9 = 200\text{g}$ ----- (1 分)

$17.4\text{g} \div 200\text{g} \times 100\% = 8.7\%$ ----- (2 分)

答: 略。

本答案仅供参考, 其他合理答案均可给分