

和平区 2019-2020 学年度第二学期九年级结课质量调查（化学）学科试卷（答案）

一、单选题（本大题共 10 小题，共 20 分）

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

二、不定项选择（本大题共 5 小题，共 10 分）

题号	11	12	13	14	15
答案	BD	D	A	BC	C

三、填空题（本大题共 3 小题，共 20 分）

16（6 分）

（1）A（2）C（3）D（4）E（5）F（6）B

17（7 分）

（1）米饭，凉拌黄瓜（2）贫血（3）天然（4）热塑性

（5） $2\text{Al}+2\text{NaOH}+2\text{H}_2\text{O}=2\text{NaAlO}_2+3\text{H}_2\uparrow$

18（7 分）

（1）红（2）中和， $\text{HCl}+\text{NaOH}=\text{NaCl}+\text{H}_2\text{O}$ （3）C

（4） $2\text{NaOH}+\text{CO}_2=\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{H}_2\text{O}$

四、简答题（本大题共 3 小题，共 20 分）

19（6 分）

（1） $\text{Mg}(\text{OH})_2+2\text{HCl}=\text{MgCl}_2+2\text{H}_2\text{O}$

（2） $\text{Na}_2\text{SO}_4+\text{BaCl}_2=2\text{NaCl}+\text{BaSO}_4\downarrow$

（3） $\text{Ca}(\text{OH})_2+2\text{NH}_4\text{NO}_3\triangleq\text{Ca}(\text{NO}_3)_2+2\text{H}_2\text{O}+2\text{NH}_3\uparrow$

20（7 分）

（1）6:10:5

（2）粉尘污染

（3）AD

（4）合成有机高分子

（5） CO_2

（6）CO, ABC

21（7 分）

（1）CuO

（2）燃料（或填充气球等）

（3） $\text{CuSO}_4+\text{Fe}=\text{FeSO}_4+\text{Cu}$ ，①

（4） $\text{H}_2\text{SO}_4+\text{CuO}=\text{CuSO}_4+\text{H}_2\text{O}$

五、实验题（本大题共 3 小题，共 20 分）

22（5 分）

（1）① 稀硫酸，氢氧化钠溶液

② Na_2SO_4 、 H_2SO_4

（2）偏大

（3）红

23.（7 分）

（1）引流

（2） Ca^{2+} ， $2\text{NaOH}+\text{MgCl}_2=\text{Mg}(\text{OH})_2\downarrow+2\text{NaCl}$

（3） NaCl ， NaOH ， Na_2CO_3 ，除净 OH^- 和 CO_3^{2-}

（4）BC

24.（8 分）

（1）溶液由紫色变为红色

$6\text{HCl}+\text{Fe}_2\text{O}_3=2\text{FeCl}_3+3\text{H}_2\text{O}$

猜想三： NaCl 和 Na_2CO_3

【设计实验】

无明显现象

氯化钙溶液 有白色沉淀产生（其他正确答案也可）

【迁移拓展】 H^+

六、计算题（本大题共 2 小题，共 10 分）

25（3 分）

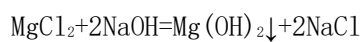
（1）2：6：1

（2）3:2

（3）92g

26（7 分）

解：设氯化镁质量为 x，氢氧化钠质量为 y，氯化钠质量为 z。



95 80 58 117

x y 11.6g z

$$\frac{95}{x} = \frac{58}{11.6\text{g}}$$

$$x = 19\text{g} \text{-----} (1 \text{ 分})$$

$$\frac{80}{y} = \frac{58}{11.6\text{g}}$$

$$y = 16\text{g} \text{-----} (1 \text{ 分})$$

$$\frac{117}{z} = \frac{58}{11.6\text{g}}$$

$$z = 23.4\text{g} \text{-----} (1 \text{ 分})$$

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

$$m(\text{溶质}) = 23.4\text{g} + (25.6 - 19)\text{g} = 30\text{g} \text{-----} (1 \text{ 分})$$

$$m(\text{溶液}) = 25.6\text{g} + 106\text{g} + 80\text{g} - 11.6\text{g} = 200\text{g} \text{-----} (1 \text{ 分})$$

$$\frac{30\text{g}}{200\text{g}} * 100\% = 15\% \text{-----} (1 \text{ 分})$$

答：25.6g 样品中氯化镁的质量为 19g，所加入氢氧化钠溶液的溶质质量分数为 20%，反应后所得溶液中溶质的质量分数为 15%。