厦门市2016－2017学年度第二学期高一年级质量检测

答案及评分标准

说明：1．本答案及评分说明供阅卷评分时使用。

2．化学方程式（或离子方程式）中的化学式、离子符号、有机物结构简式写错，不得分；化学式、离子符号、有机物结构简式书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）、有机反应使用“＝”等化学用语书写规范错误的，每个方程式累计扣1分。

3．化学术语书写错误不得分。

**一、选择题（每小题3分，共45分）**

 1~5：B A C A D 6~10：C B B C D 11~15：A D B C C

二、填空题（共55分）

16．（8分）

(1) 2NaCl ＋ 2H2O  2NaOH ＋ Cl2↑ ＋ H2↑ (2分)

(2) S2― ＋ Cl2 ＝ S↓＋ 2Cl― (2分)

(3) Al3＋ ＋ 4OH－＝ [Al(OH)4]－ (2分)

Cu/Ag

 Δ

(4) 2C2H5OH ＋ O2 2CH3CHO ＋ 2H2O (2分)

 17．（11分）

(1) 第2周期 ⅥA族（或第二周期 ⅥA族） (1分)

(2) Cl―＞N3―＞O2―＞Al3＋ (1分)

(3)  (1分)

(4) HClO4 (1分)

(5) 2Al ＋ Fe2O3  2Fe ＋ Al2O3 (2分)

(6) 产生黄色沉淀(或淡黄色沉淀或变黄) (1分)

(7) CH3CH2CH2Cl CH3CHClCH3 (各1分，共2分)

(8) 2ClO3― ＋ 2Cl― ＋ 4H＋ ＝ 2ClO2↑ ＋ Cl2↑ ＋ 2H2O (2分)

18．（11分）

(1) 加成 (1分)

CH3CH2OSO3H ＋ H2O CH3CH2OH ＋ H2SO4 (2分)

 催化剂 (1分)

(2) (C6H10O5)n (1分)

 8.1 (2分)

(3)发酵法 (1分)

(4) ① CH2＝CHCOOH (1分)

引发剂

量

n CH2＝CHCOOC2H5

[CH2—CH]n

COOC2H5

 ② (2分)

19．（12分）

(1) CaCO3 ＋ 2H＋ ＝ Ca2＋ ＋ CO2↑ ＋ H2O (2分)

(2) 长颈漏斗 饱和NaHCO3溶液 (各1分，共2分)

(3) d a b f c e (2分)

(4) 钠的焰色反应为黄色，钠与二氧化碳反应有碳单质生成。

 (写出一点1分，第二点若用化学方程式表达也给分，共2分)

(5) 加入足量BaCl2(或CaCl2 、Ba(NO3)2、Ca(NO3)2)溶液 (未写足量不得分，1分)

 滴入酚酞试液 （或紫色石蕊试液或用广泛pH试纸检测溶液pH） (1分)

(6) 6Na ＋ 5CO2  3Na2CO3 ＋ C ＋ CO (配平错误不得分) (2分)

20．（13分）

(1) Si (或 硅) (1分)

200～300 ℃

(2) Si ＋ 3HCl SiHCl3 ＋ H2 (用不扣分) (2分)

(3) SiHCl3易水解而损失；氢气易燃或硅易被氧气氧化 (写出一点1分，共2分)

(4) H2 、HCl (各1分，共2分)

(5) ① 2NH2OH ＋ 2Fe3＋ ＝ 2Fe2＋ ＋ N2↑ ＋ 2H＋ ＋ 2H2O (2分)

2.8V×10―6

 m

 ② (2分) (6) O2 含量多除硼率高但硅损失率大；CO2含量多时硅损失率小但除硼率低。

因此要调节好它们的比例，使除硼率高而硅损失率低 (写出一点1分，共2分)