湘西自治州2018～2019学年度高一第一学期期末质量检测试题

化学参考答案及评分标准

一、选择题(共16小题,每小题3分,共48分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	A	C	C	B	D	A	B	B
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	C	D	B	C	D	A	C	D

二、填空题(共3小题,共计30分)

17.(10分)

(1)Fe_2O_3 (2分)

(2)酸性(2分)

(3)$NaHCO_3=Na^+ + HCO_3^-$ (2分)

(4)$2Cl_2+2Ca(OH)_2= CaCl_2+Ca(ClO)_2+2H_2O$ (2分)

$Ca^{2+}+2ClO^-+CO_2+ H_2O= CaCO_3\downarrow+2HClO$ (2分)

18.(10分)

(1)$OH^-+NH_4^+ \xlongequal{\triangle} NH_3\uparrow+H_2O$ (2分) Fe^{2+}、OH^- (2分,答对1个得1分,答错得0分)

(2)$I_2+SO_3^{2-}+H_2O=2I^-+SO_4^{2-}+2H^+$(2分)

(3)$SO_4^{2-}+Ba^{2+}=BaSO_4\downarrow$ (2分)

(4)Na^+、Cl^-(2分,答对1个得1分,答错得0分)

19.(10分)

(1)SiO_2 (2分)

(2)+3 (2分)

(3)1 2 4 1 2 2 (2分)

(4)过滤 (2分)

(5)$Mn^{2+}+ 2HCO_3^-=MnCO_3\downarrow+CO_2\uparrow+H_2O$ (2分)

三、实验题(共 2 小题,共计 16 分)

20.(6 分)

(1)500 mL 容量瓶 (2 分,没有“500 mL”不得分)

(2)4.0 g (2 分,没有单位扣 1 分)

(3)偏小 (2 分)

21.(10 分)

(1)Ⅱ(1 分) $MnO_2 + 4HCl(浓) \xlongequal{\triangle} MnCl_2 + Cl_2\uparrow + 2H_2O$ (2 分)

(2)分液漏斗 (1 分) 浓硫酸 (1 分)

(3)检查装置气密性 (1 分) C(硬质玻璃管内)中充满黄绿色气体 (2 分)

(4)除去未反应的氯气 防止空气中的水蒸气进入 C 装置 (每空 1 分)

四、计算题(共 1 小题,共计 6 分)

22.(6 分)

(1)$Cu+2NO_3^-+4H^+=Cu^{2+}+2NO_2\uparrow+2H_2O$ (2 分)

(2)0.45 mol (2 分)

(3)0.336 L (2 分)