2010 年益阳市一中高一新生入学考试化学试题参考答案及评分标准

一、**选择题**（每小题 2 分，共 20 分，每小题只有一个选项符合题意）

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

二、**填空与简答** (共 5 小题 18 分)

11.（每空 1 分，共 4 分）（1）8；1　（2）Cl^-；离子

12.（每空 1 分，共 3 分）（1）A　　（2）不能　　（3）NH_4Cl

13.（每空 1 分，共 4 分）2、3、4、6、7，4、7，2、3、6，1、 5、8。

14.（每空 1 分，共 4 分）A、$CaCO_3$　B、CaO　C、CO_2　D、$Ca(OH)_2$

15.（每空 1 分，共 3 分）　**X=2**　　**+2**　　**+3**

三、**探究题**(共 1 小题,7 分)

16. 假设：Cu（1 分）　　$Fe(OH)_3$和 Cu（1 分）

⑴　$Fe(OH)_3$　（1 分）

(2)　稀 HCl(或稀 H_2SO_4)　（1 分）　　固体全部溶解,溶液呈黄色（1 分）

$6HCl + Fe_2O_3 = 2FeCl_3 + 3H_2O$（或 $3H_2SO_4 + Fe_2O_3 = Fe_2(SO_4)_3 + 3H_2O$ ）（2 分）

四、计算题(5 分)

17．解：解：依图示可知：当加入 80 克 10%的 NaOH 溶液时，生成的沉淀的质量为 m。

$$CuSO_4 + 2NaOH = Na_2SO_4 + Cu(OH)_2\downarrow$$

80　　98

80×10%　　m　　(1 分)

$$\frac{80}{98}=\frac{80\times10\%}{m}$$　　(1 分)

m=9.8g　　(1 分)

$$200g\text{ 废水中铜元素的质量}=9.8\times\frac{64}{98}=6.4g$$　　(1 分)

$$200g\text{ 废水中铜元素的质量分数}=\frac{6.4}{200}\times100\%=3.2\%$$　　(1 分)

答：（略）

(其它合理解法亦可)