北京市西城区2013—2014学年度第一学期期末

九年级化学试卷参考答案及评分标准　2014.1

一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，共25个小题，每小题1分，共25分。）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	B	C	B	C	C	A	B	D
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	D	D	B	B	C	D	D	B	A	D
题号	21	22	23	24	25					
答案	A	D	C	B	C					

说明：除特别注明外，以下每空1分。其他合理答案均可给分。

二、填空题（共5个小题，共30分。）

26.（1）石油　SO_2

（2）太阳能　$MgH_2 + 2H_2O = Mg(OH)_2 + 2H_2\uparrow$　无污染

27.（1）B　$2H_2O \xlongequal{通电} 2H_2\uparrow + O_2\uparrow$　氢元素和氧元素

（2）abc

（3）未溶解的固体　吸附

28.（1）水

（2）①　$Fe_2(SO_4)_3$

（3）①A　②II 、III　③4∶7

29.（1）导热　与潮湿的空气接触

（2）$Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

（3）①SO_3　H_2SO_4　（2分，各1分）　②$3CO + Fe_2O_3 \xlongequal{高温} 3CO_2 + 2Fe$　③$110_2$

30.（1）H_2O　（2）C、H

（3）$C + O_2 \xlongequal{点燃} CO_2$　$2CO + O_2 \xlongequal{点燃} 2CO_2$　（2分，各1分）

（4）①$2H_2O_2 \xlongequal{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$　②ac

三、实验题（31－33小题，共19分。）

31.（1）$2KMnO_4 \xlongequal{\triangle} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2\uparrow$　酒精灯

（2）$CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$　将集气瓶口向上　木条熄灭

（3）O_2

32. （1）酚酞溶液变成红色　　分子不断地运动

（2）②防止 C 中液体倒吸

④B 处木炭剧烈燃烧，发白光；C 处澄清石灰水变浑浊

木炭燃烧的条件是：与氧气接触，温度达到木炭的着火点

33. 【实验 I】 白色固体变成蓝色

$①Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3\downarrow + H_2O$

②收集尾气（或尾气处理装置）

【实验 II】①B→G

②将生成的气体完全排入吸收装置，使其被完全吸收

$③C_2H_2O_4$

④CaO 可同时吸收 H_2O、CO_2，导致无法准确测量 H_2O、CO_2 的质量

（2 分，各 1 分）

四、计算题（共 2 个小题，共 6 分。）

34. [解] 设至少需要镁的质量为 x。

$$TiCl_4 + 2Mg \xlongequal{\text{高温}} Ti + 2MgCl_2$$

$$\begin{matrix} 2\times24 & 48 \\ x & 96\ g \end{matrix}$$ ……（1 分）

$$\frac{2\times24}{x} = \frac{48}{96\ g}$$ ……（1 分）

$$x = 96\ g$$ ……（1 分）

答：至少需要镁的质量为 96 g。

35. （1）合金中 Zn 未完全反应 ……（1 分）

（2）[解] 设合金中 Cu 的质量为 x。

$$Zn + CuSO_4 = ZnSO_4 + Cu$$

$$\begin{matrix} 65 & & 64 \\ 10\ g - x & & 9.9\ g - x \end{matrix}$$ ……（1 分）

$$x = 3.5\ g$$

合金中 Cu 的质量分数 $= \frac{3.5\ g}{10\ g}\times100\% = 35\%$ ……（1 分）

答：合金中 Cu 的质量分数为 35%。