11 化学直升答案

成都外国语学校 2011 年初升高招生考试

化学答案

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

16.（8 分）(每空 1 分，共 4 分)（1）Cu、$CaCO_3$　（2）有白色沉淀生成，小球沉入水中；反应产生沉淀；溶液密度变小；加入浓度大于 49%的硫酸　（3）盐　$2PbO \cdot PbO_2$ 或 Pb_3PbO_4

17.（8 分）(每空 1 分，共 8 分)氢气　氧气　2：1　分子数

（1）氢气　（2）氧气　（3）氧气为 3 毫升时，氧气与氢气恰好完全反应生成水，剩余气体的体积为 0　（4）6

18.(每空 1 分，共 4 分)（1）A（2）I_1　（3）C（B（A　（4）A）B）C

19.(1)（4 分）设 16mL 该酱油中含铁元素质量为 x

由题意得：100mL：（200mg×12.5%）=16mL：x

解得：x=4mg

∴此人一天从酱油中吸收的铁元素质量为 4mg×10%=0.4 mg

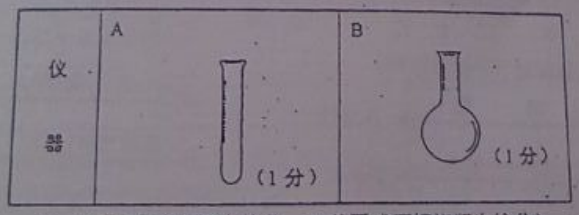
（2）（8 分）NaOH 溶液质量为 80g，Mg 的质量为 4.8g

20.（1）(10 分,方程式 2 分，其余各 1 分）$Ca(OH)_2$；NaOH；Na_2CO_3　$Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 \downarrow + 2NaOH$　复分解反应　$Ca(OH)_2+CO_2=CaCO_3\downarrow+H_2O$ 或 $Ca(OH)_2+2HCl=CaCl_2+2H_2O$；II　III

（2）（每空1分，共4分)高温加热（煅烧）　加水

加热后过滤得到滤液　通入适量二氧化碳后过滤（其他合理答案也给分）

21.（16 分）



（A 若画成具支试管也给分，B 若画成蒸馏烧瓶也给分）

（共14分，化学方程式和第4小题各2分，其余每空1分）

（1）长颈漏斗　H_2O_2，MnO_2　$2H_2O_2 = 2H_2O+O_2\uparrow$

（2）a　b（3）B　石灰水不浑浊（4）94%（5）吸收空气中的二氧化碳和水　偏小

（6）试管炸裂　在有限试管空间内碳急速燃烧

22.（每空 2 分，共 8 分）.

(1)$2NH_3 + 3CuO \xrightarrow{\triangle} N_2 + 3H_2O + 3Cu$

(2)BAGH 或 GHBA

上述装置顺序中，第一个盛放氢氧化钠溶液，第二个盛放浓硫酸

（3）空气中含有少量密度比氮气大的气体（稀有气体），使得方法一的测定值偏高