师书邦（江苏题库）www.shishubang.com教师备课和学生学习的资源平台！

化学试题参考答案及评分说明

说明：1.在化学方程式的书写中，凡写错化学式，漏写反应物和生成物的化学式扣 2 分，未配平、漏写或写错条件扣 1 分。

2.凡专用名词写错别字均不给分。

3.答主观题时，若使用与参考答案不同的其他合理答案同样给分。

第 Ⅰ 卷　选择题（共 30 分）

选择题（本题包括 20 小题，1~10 每小题 1 分,11~20 每小题每小题 2 分,只有 1 个选项符合题意。）

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

第 II 卷　非选择题（共 50 分）

21.（3 分）

（1）有机物 （2）糖类 （3）合成

22.（3 分）

（1）沸点　　（2） b （3） $C_2H_5OH + 3O_2 \xrightarrow{点燃} 2CO_2 + 3H_2O$

23.（4 分）

（1）大　b　　（2）电能　　延展

24.（7 分）

（1）① 白色、固体、密度比水小、不溶于水（任写一点即可）② 石蜡或石蜡的固体小颗粒

（2） ① $4P + 5O_2 \xrightarrow{点燃} 2P_2O_5$ 化合　② 低于

③氧化钙与水反应放热，使温度达到白磷的着火点

25.（7 分）

（1） 增大接触面积，使反应更快更充分。

（2） 温度升高，$FeSO_4$ 转化的反应速率增大

取 2 份等体积等质量分数的过氧化氢溶液，将其中一份用 75℃以上水浴加热，观察到 75℃以上水浴加热的液体中气泡产生的速率快

（3） pH 过大，会生成 $Mg(OH)_2$，导致高纯 MgO 产品产量降低

（4） $2MgSO_4 + C \xrightarrow{高温} 2MgO + CO_2\uparrow + 2SO_2\uparrow$

26.（6 分）

（1）+6　（2） $Ca(OH)_2 + 2CuSO_4 = Cu_2(OH)_2CO_3\downarrow + CaSO_4$

（3）溶液无粘着性，不易吸附在作物表面　（4）ABC（2 分，漏选得 1 分，错选不得分）

27.（9 分）

【猜想假设】化学反应前后，元素种类不变，反应前无氮元素

【进行实验】澄清石灰水变浑浊

【查阅资料】 $2Mg + CO_2 点燃 2MgO + C$　40%

（1） $2NaOH + CO_2 = Na_2CO_3 + H_2O$　（2）防止气体直接从右侧导管逸出

（3）热水温度高，反应速率快

28.（11 分）

（1） 刚开始排出的气体是装置内的空气（合理即可）；

（2） 氢气的体积分数达到了爆炸极限；

（3） 甲烷；$CH_3COONa+NaOH\xrightarrow{\triangle}Na_2CO_3+CH_4\uparrow$；

（4） 氢气的热值高，温度升高快；

（5） ①节约能源（合理即可）；

②1：1；

③6kg。