

浙江省 2022 年 6 月普通高校招生选考科目考试

化学参考答案

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分）

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

二、非选择题（本大题共 6 小题，共 50 分）

26. (4 分)

(1) 乙醇分子间形成氢键的数量比水分子间形成氢键的数量少，分子间作用力小

(2) Na^+ 半径小于 K^+ ， Na^+ 与 H^- 的离子键作用强， H^- 更难失电子，还原性更弱

27. (4 分)

(1) 10.8

(2) 70

由 (1) 计算可知参与反应的 CaCO_3 和焦炭的物质的量之比为 1 : 1，因此

$$m(\text{CaO}) = \frac{106\text{kg} \times 56\text{g} \cdot \text{mol}^{-1}}{106\text{g} \cdot \text{mol}^{-1} \times 40\% \times 2} = 70\text{kg}$$

28. (10 分)

(1) Ba、Cu、O BaCu_3O_4 (2) HCl、 H_2SO_4

(3) ① $2\text{NH}_3 + \text{BaCu}_3\text{O}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{Ba}(\text{OH})_2 + 3\text{Cu} + \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

② $\text{BaCu}_3\text{O}_4 + 12\text{NH}_3 + 4\text{H}_2\text{O} = 3\text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{2+} + \text{Ba}^{2+} + 8\text{OH}^-$

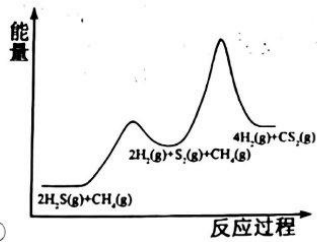
(4) 将湿润的红色石蕊试纸置尾气出口，若变蓝，说明尾气中有 NH_3 。将尾气通入冷的集气瓶中，若有液珠，

说明有 H_2O

29. (10 分)

(1) $8.0 \times 10^8 \text{L} \cdot \text{mol}^{-1}$

(2) ①高温 ②AB



③

④ 1000℃ 时 CH_4 不参与反应, 相同分压的 H_2S 经历相同的时间转化率相同

⑤ 先升后降。在低温段, 以反应 I 为主, 随温度升高, $\text{S}_2(\text{g})$ 的体积分数增大; 在高温段, 随温度升高, 反应 II 消耗 S_2 的速率大于反应 I 生成 S_2 的速率, $\text{S}_2(\text{g})$ 的体积分数减小

30. (10 分)

(1) 催化 防止氧气、水进入密闭体系

(2) 试管加满水倒扣于水槽中, M 处通入氨气, 将 N 处排出的气体导至试管内。如试管底部出现气泡, 则空气尚未排尽; 如未出现气泡, 则空气已排尽

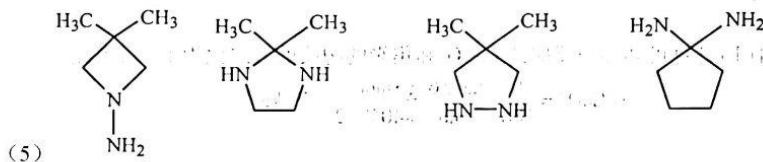
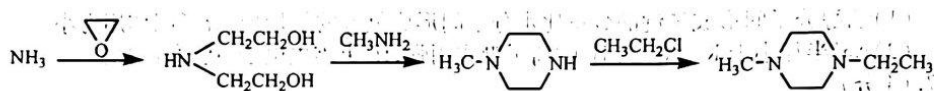
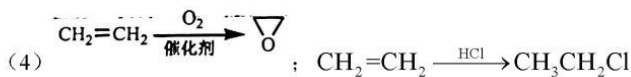
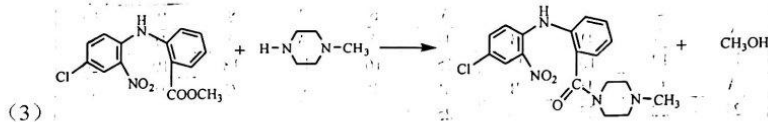
(3) 分批少量加入钠粒; 降低冷却液温度; 适当增加液氨量 (4) BC (5) bdg

31. (12 分)

(1) D



(2) ; $\text{C}_{18}\text{H}_{19}\text{ClN}_4$; 加成反应、消去反应



名校综合评价介绍

名校综合评价致力于提供综合评价、三位一体、新高考生涯规划、志愿填报等政策资讯服务。总部坐落于北京，用户群体涵盖全国 80% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取高中升学报考相关资讯及备考指南，请关注**名校综合评价**官方微信号：**mxzhpj**。

