

宁波二模化学答案

自主选拔在线
zizzsw

宁波市 2020 学年第二学期选考适应性考试

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。每个小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分）

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

二、非选择题（本大题共 6 小题，共 50 分）

26. (4 分)

(1) TiC 是原子晶体，TiCl₄ 是分子晶体，共价键比分子间作用力强 (2 分)

(2) 氮化硼晶体的层状结构中没有自动移动的电子 (2 分)

27. (4 分) (1) 0.25 (2 分)

(2) 0.1 (1 分)

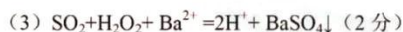
$$n(\text{S}_2^{2-}) = 10n(\text{S}^{2-}) \quad n(\text{S}_3^{2-}) = 100n(\text{S}^{2-})$$

$$\text{根据 } \text{S} + \text{S}^{2-} = \text{S}_2^{2-} \quad 2\text{S} + \text{S}^{2-} = \text{S}_3^{2-}$$

$$n(\text{S}) = n(\text{S}_2^{2-}) + 2n(\text{S}_3^{2-}) = 10n(\text{S}^{2-}) + 2 \times 100n(\text{S}^{2-}) = 6.72\text{g} / 32\text{g} \cdot \text{mol}^{-1} = 0.21\text{mol}$$

$$n(\text{S}^{2-}) = 0.001\text{mol} \quad n(\text{S}_3^{2-}) = 100n(\text{S}^{2-}) = 0.1\text{mol} \quad (1\text{分})$$

28. (10 分) (1) 硫、氧 (1 分) NaHSO₂ · HCHO (2 分)



(4) 钠盐 A 中硫的化合价为 +2，具有还原性；有机物 B(HCHO) 具有还原性。(或者 X 具有还原性) (1 分)

(5) 向含 Q 的溶液中加入过量盐酸和 BaCl₂ 溶液，将沉淀过滤、洗涤、干燥后，称量沉淀质量。(或取一定体积含 Q 的溶液，用已知浓度的标准 KMnO₄ 溶液滴定，测定消耗的 KMnO₄ 溶液的体积。) (2 分)

29. (10 分) (1) $2\text{CO}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{g})$

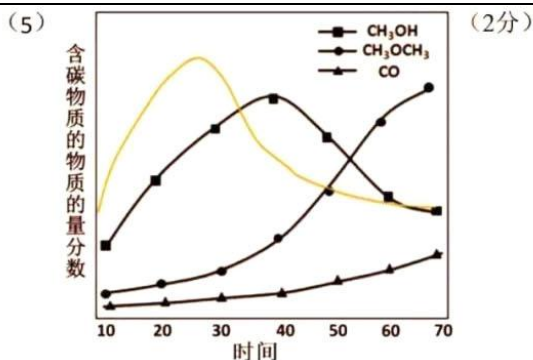
$$\Delta H = -123.1\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1} \quad (2\text{分})$$

(2) ABC (2 分)

(3) 开始升温时以反应 I 为主，反应放热，平衡逆向移动，CO₂ 平衡转化率下降；升高一定温度后，以反应 II 为主，反应吸热，平衡正向移动。(2 分)

(4) 13.9(或 125/9) (2 分)

高中化学参考答案 第 1 页 共 2 页



要点: 峰值出现的时间提前, 峰值更高

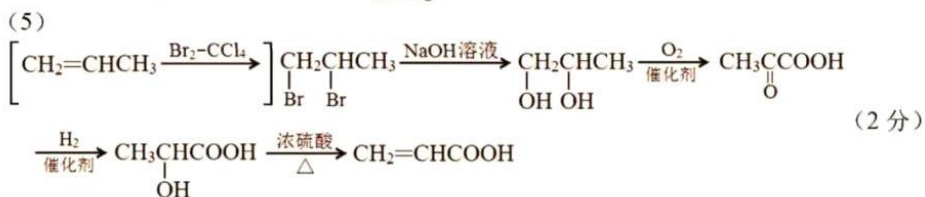
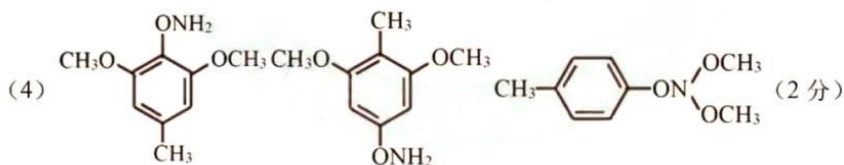
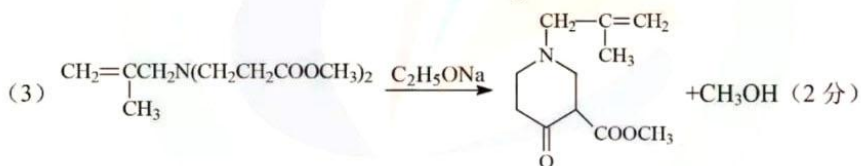
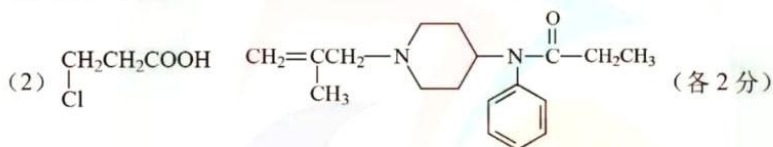
30. (10分) (1) 防止亚铁离子水解 (1分)

(2) 获得较大的 $\text{FeC}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 颗粒, 便于倾析法分离 (2分)

(3) ACD (2分) (4) cabfg (或 acbfg) (2分) (5) ①CD (2分)

②草酸合铁酸钾经光照后分解生成了 FeC_2O_4 、 $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ (合理给分) (1分)

31. (1) BD (2分)



微

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站 (<http://www.zizzs.com/>) 和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 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。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜



自主选拔在线

关注后获取更多资料：

回复“答题模板”，即可获取《高中九科试卷的解题技巧和答题模版》

回复“必背知识点”，即可获取《高考考前必背知识点》