

# 宁波市 2022 学年第二学期期末考试

## 高二化学 参考答案

一、选择题(本大题共 14 小题, 每小题 2 分, 共 28 分。每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	11	12	13	14
答案	A	B	A	B	A	A	C	D	C	B	C	B	B	D

二、选择题(本大题共 8 小题, 每小题 3 分, 共 24 分。每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	15	16	17	18	19	20	21	22
答案	C	A	B	A	D	C	D	B

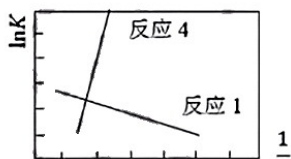
三、非选择题(本大题共 4 小题, 共 48 分。)

23. (12 分)

- (1)  $>$ (2 分)。
- (2)  $(\text{SiO}_3)_6^{12-}$  或  $\text{Si}_6\text{O}_{18}^{12-}$  (2 分)。
- (3)  $3s^23p^5$ (1 分)。  
四面体形(1 分)。
- (4) 都是分子晶体, 结构相似, 相对分子质量越大, 范德华力也越大, 沸点越高(2 分)。
- (5) 8(2 分)。  
O 原子孤电子对数为 2, 孤电子对与成键电子间互相排斥, 键角不可能为  $180^\circ$ (2 分)。

24. (12 分)

- (1) ①AD(2 分)。  
②0.19p(2 分)。  
③正反应方向气体分子数增加, 加入水蒸气起稀释, 相当于起减压的效果, 促进平衡向正向移动, 增大乙苯的平衡转化率(1 分); 水蒸气可以与碳发生反应有效降低积碳(1 分)。
- (2) ABC(2 分)。
- (3) ① $K_3=K_1 \cdot K_4=3.4 \times 10^{25}$  远大于  $K_1$ , 反应 4 使乙苯转化为苯乙烯得以实现(2 分);  
②



$\frac{1}{T}$  (2 分)。[斜向上(1 分), 更陡(1 分)。相交或不相交都可以。]

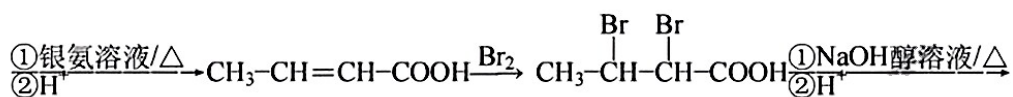
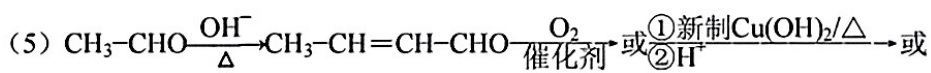
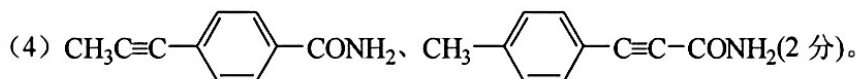
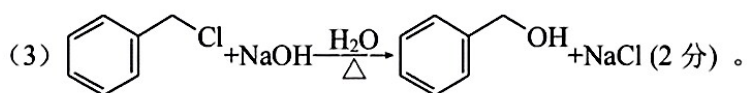
25. (12 分)

- (1)  $b \rightarrow a \rightarrow d \rightarrow e \rightarrow c$  (2 分)。
- (2) ①B(1 分)。  
②0.60(1 分)。  
③滴入最后半滴 HCl 溶液后, 溶液由粉红色刚好变为无色, 且半分钟内不变色(2 分)。
- (3) 0.1080(2 分)。
- (4) BC (2 分)。
- (5) AC (2 分)。

26. (12分)

(1) 氯气(1分), 光照或加热(1分); 苯甲醛(1分)。

(2) AB(2分)。



$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{COOH}$ (3分, 合理的给分)。