

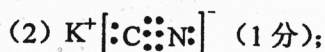
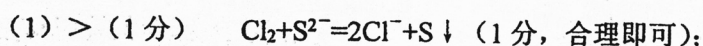
化学参考答案

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
A	A	B	C	B	B	D	D	C	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
C	D	A	D	D	C	C	A	D	A
21	22	23	24	25					
D	C	B	B	B					

二、非选择题 (本大题共 6 小题, 共 50 分)

26. (4 分)



(3) 两者均为分子晶体, 因 CBr_4 的相对分子量大于 CCl_4 , 故沸点 CBr_4 较高 (1 分)。

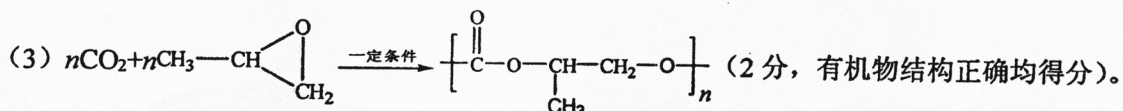
27. (4 分)

5 (2 分) 由电子得失守恒可得: $0.01 \times (6x+2) = \frac{11.92}{74.5} \times 2 \quad x=5$ (2 分)

28. (10 分)

I. (1) $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6\text{MgO} \cdot \text{CO}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ 或 $2\text{Al}(\text{OH})_3 \cdot 5\text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot \text{MgCO}_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{Al}_2\text{Mg}_6(\text{OH})_{16}(\text{CO}_3) \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分。其它合理答案也得分);

(2) $\text{Al}_2\text{Mg}_6(\text{OH})_{16}(\text{CO}_3) \cdot 4\text{H}_2\text{O} + 18\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 6\text{MgCl}_2 + \text{CO}_2 \uparrow + 21\text{H}_2\text{O}$ (2 分, 其它合理也给分);



II. (1) $3\text{I}_2 + \text{NaClO}_3 + 6\text{HCl} = 6\text{ICl} + \text{NaCl} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分);

(2) 取烧瓶内溶液, 加淀粉溶液, 如果不变蓝, 说明反应已完全 (2 分, 其它合理答案均可)。

29. (10 分)

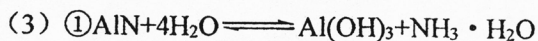
(1) ①AD (2 分)

② $\frac{(1.5\alpha)^3}{(1-\alpha)^2} p$ (2 分);

③消耗 O_2 、提供能量, 均能使平衡向右移动 (1 分);

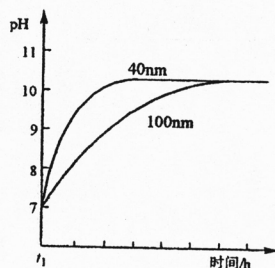
(2) ①3% (1 分, 3%~5%均可);

② NH_4Cl 分解吸热造成温度降低, 不利于 Al 与 N_2 反应 (2 分, 合理即可);



② (1 分)

(1 分, 写成 NH_3 不得分);



30. (10分)

(1) $2\text{CoCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 10\text{NH}_3 + 2\text{HCl} = 2[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分, 合理即可);

(2) 形成 $\text{Co}(\text{OH})_2$ 沉淀, 影响配合物的生成 (1分);

(3) A (1分)

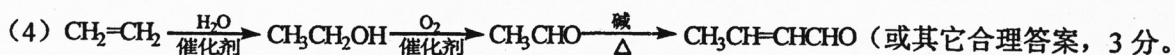
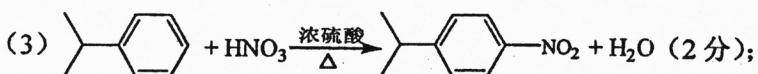
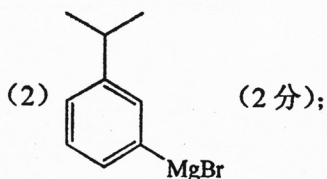
(4) AC (2分, 选出一个且正确给1分);

(5) $f \rightarrow c \rightarrow e \rightarrow d$ (2分);

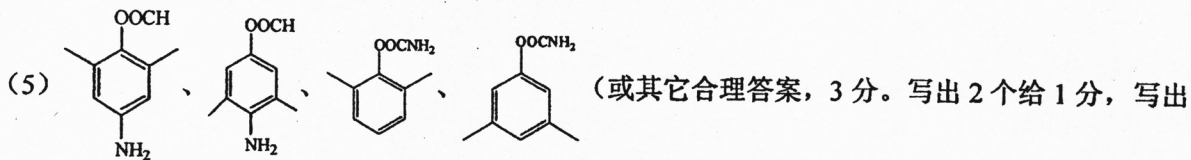
(6) AD (2分, 选出一个且正确给1分)

31. (12分)

(1) CD (2分);



每步1分且条件与物质均正确。合成线路正确但条件都没写总共给1分);



3个给2分, 写出4个给3分。超过4个看前4个, 先从左到右, 再从上到下)