

化学参考答案及评分标准

一、单项选择题 1. B 2. B 3. D 4. C 5. B或D 6. C 7. A 8. B 9. C 10. D

二、不定项选择题 11. CD 12. BC 13. BD 14. AC 15. D

三、填空题

16. (12分)

(1)第五周期ⅦA族 (1分)

(2)碘单质、 CCl_4 均为非极性分子,水为极性分子,根据相似相溶原理,碘单质在 CCl_4 中的溶解度比在水中的溶解度大 (2分)

(3)三角锥形 (1分) $\text{PI}_3+3\text{H}_2\text{O}=3\text{HI}+\text{H}_3\text{PO}_3$ (2分)

(4)因为电负性: $\text{F}>\text{I}\approx\text{C}$,所以在 CF_3I 中,受3个F原子吸引电子能力强的影响,I与C之间的共用电子对偏向于C,I显+1价,则 CF_3I 发生水解时,生成 CF_3H 和 HIO (2分)

(5) $\frac{2.14 \times 10^{23}}{a^3 N_A}$ (2分)

17. (12分)

(1) $\text{Co}_2\text{O}_3+\text{H}_2\text{O}_2+4\text{H}^+=2\text{Co}^{2+}+\text{O}_2\uparrow+2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) SO_4^{2-} (1分) (3)C (1分)

(4) ① $\text{Co}(\text{NH}_3)_6^{2+}+2\text{OH}^-=\text{Co}(\text{OH})_2\downarrow+6\text{NH}_3\uparrow$ (2分) 1.7×10^9 (2分)

②“碱溶”形成的 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$ 在加入 NaOH “沉钴”时可缓释 Co^{2+} ,利于晶体形成 (2分)

③温度高利于减少溶解氧,形成 NH_3 气氛隔绝空气,防止产物被氧化 (2分,每个点1分)

18. (12分)

(1) $3\text{Cu}+2\text{NH}_3 \xrightarrow{\Delta} 3\text{Cu}+\text{N}_2+3\text{H}_2\text{O}$ (2分) 排净装置中空气、吹出 CCl_4 或吹出 CrCl_3 (1分)

(2) $\text{Cr}_2\text{O}_3+3\text{CCl}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{COCl}_2+2\text{CrCl}_3$ (2分)

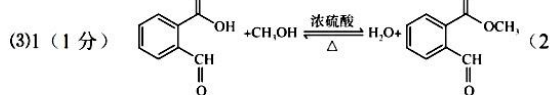
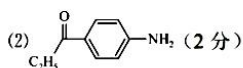
(3)将连接D、E的导管过细,易发生固体凝华堵塞 (2分)

(4)①反应的活化能较高需要较高温度反应才能进行 (2分)

②1:1 (2分) 高锰酸根离子和溶液中氯离子发生了氧化还原反应 (1分)

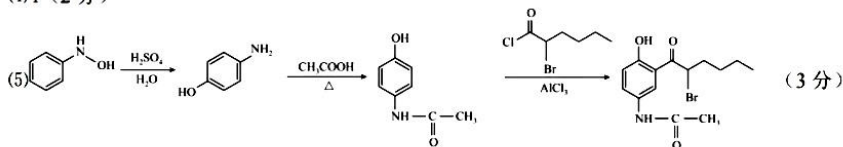
19. (12分)

(1)苯胺 (1分) 取代反应 (1分)



分)

(4) 4 (2分)



20. (12分)

(1) -162 (1分) 低温 (1分)

(2) $4\text{CH}_4+3\text{O}_2-6\text{e}^-=\text{CH}_3\text{CH}_3+\text{CH}_2=\text{CH}_2+3\text{H}_2\text{O}$ (2分) 4:1 (2分)

(3) > (2分) 此时反应以反应2为主,压强改变对平衡无影响 (2分) 0.0096 (2分)

关于我们

齐鲁家长圈系业内权威、行业领先的自主选拔在线旗下子平台，集聚高考领域权威专家，运营团队均有多年高考特招研究经验，熟知山东新高考及特招政策，专为山东学子服务！聚焦山东新高考，提供新高考资讯、新高考政策解读、志愿填报、综合评价、强基计划、专项计划、双高艺体、选科、生涯规划等政策资讯服务，致力于做您的山东高考百科全书。

第一时间获取山东高考升学资讯，关注**齐鲁家长圈**微信号：**sdgkjzq**。



微信搜一搜

齐鲁家长圈

打开“微信 / 发现 / 搜一搜”搜索