

2025年高三年级第一次适应性检测

化学参考答案及评分标准

一、选择题：本题共10小题，每小题2分，共20分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. C 2. B 3. A 4. D 5. C

6. C 7. C 8. B 9. D 10. D

选择题：本题共5小题，每小题4分，共20分。每小题有一个或两个选项符合题目要求，全部选对得4分，选对但不全的得2分，有选错的得0分。

11. D 12. AD 13. CD 14. D 15. BC

三、非选择题：本题共5小题，共60分

16. (12分)

(1) $3d^1 4s^1$ (1分)

(2) ① $N > O > C$ (1分) ② +1、+2 (2分)

③ > (1分)；中心原子 N 为 sp^3 杂化，C 为 sp^2 杂化 (1分)

④ < (1分)； $2Na + 2NH_3 = 2NaNH_2 + H_2 \uparrow$ (2分)

(3) ① Re_2CuO_5 (写名称也可) (1分) ② 6 (1分)

17. (12分)

(1) $Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6Cl^- = 2Cr^{3+} + 3Cl_2 \uparrow + 7H_2O$

(2) 浓硫酸 (1分)

吸收 SO_2 和 HCl ，防止污染空气；防止空气中的水蒸气进入装置 E (2分)

(3) $CrCl_3 \cdot 6H_2O + 6SOCl_2 \xrightarrow{\text{高温}} CrCl_3 + 6SO_2 + 12HCl$ (2分)

(4) 关闭 K_1 ，打开 K_2 、 K_3 (1分)

(5) 防止 $CrCl_3$ 冷却凝固堵塞连接管 (1分)

(6) 63.40% (2分) 偏高 (1分)

18. (11分)

(1) 第5周期 VIA 族 (1分)

(2) 3 (2分)

(3) “硫酸化焙烧”不充分 (1分)；

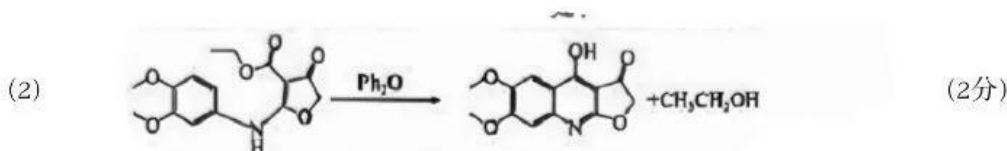
$Cu_2Te + 2O_2 + 2H_2SO_4 \xrightarrow{\text{焙烧}} TeO_2 + 2CuSO_4 + 2H_2O$ (2分)

(4) A (1分)； $TeO_3^{2-} + 2H^+ = TeO_2 \downarrow + H_2O$ (2分)

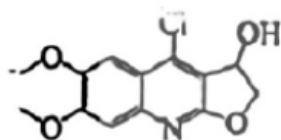
(5) 4.44 (2分)

19. (12分)

(1) 丙二酸二乙酯 (1分) 醚键，羰基 (2分)



(3)



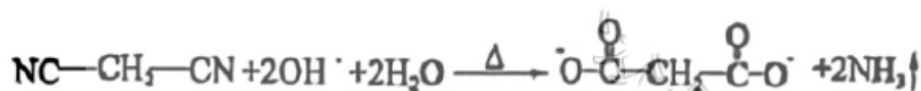
(2分)

(4)消去反应(1分)

(5)24(2分)

(6)

(2分)

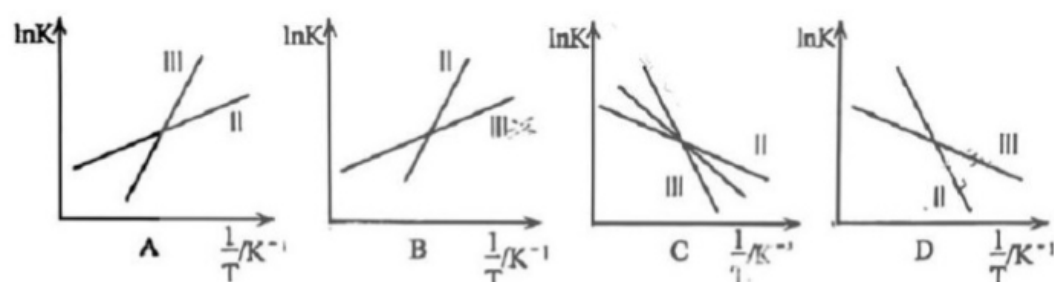


20 (12分)

(1)>(1分)

(2)DEF(2分)

(3)C(2分)



(1分)

(4)①7(2分) ②83.3(2分) ③210²或44100(2分)

④不移动(1分)