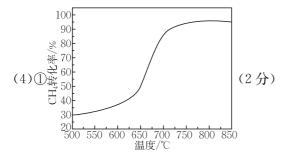
浙江强基联盟 2023 学年第一学期高三年级 9 月联考 化学试题参考答案

1. A 2. C 3. D 4. C 5. A 6. C 7. D 8. A 9. C 10. B 11. C 12. A 13. D 14. C 15. D 16. A

17. (10分)

$$(1)$$
 $\frac{\uparrow \downarrow}{3s}$ $\frac{\uparrow \downarrow \uparrow \downarrow \uparrow}{3p}$ $(1 分)$

- (2)①AD(2分)
- ② $sp^2(1 分); NH_3(1 分); BF_3$ 中心原子 B 有空轨道, NH_3 中 N 有孤电子对, 二者可形成配位键(2 分)
- ③等物质的量的 H₂O 分子之间形成的氢键数比 HF 分子之间形成的氢键数多(1分)
- (3)MF₂(1分);4(1分)
- 18. (10分)
 - $(1)4NH_3 + COCl_2 = CO(NH_2)_2 + 2NH_4Cl(2 分)$
 - (2)BD(2分)
 - (3)NH₂OH $(1\, \mathcal{G})$;NH₂OH中-OH吸引电子能力比-NH₂强,故 NH₂OH中 N 给出电子能力比 N₂H₄弱 $(2\, \mathcal{G})$
 - (4)HN₃(1分)
 - (5)取反应后的溶液于试管中,先加入足量稀硝酸酸化,再滴加 AgNO。溶液,有白色沉淀产生,则其还原产物阴离子为 Cl⁻(2分)
- 19. (10分)
 - (1)+165(1分);高温(1分)
 - (2)2.0(2分)
 - (3)AC(2分)



②生成的 H_2 通过钯膜不断分离,生成物浓度降低,平衡右移,转化率(产率)提高;钯膜选择性透过 H_2 ,可直接分离获得高纯度 H_2 (2分)



20.(10分)

(1)CaCl₂、NH₄Cl(2分)

(2)BC(2分)

(3)抽气泵(2分)

(4)①90%(2分)

②催化剂,加快高锰酸钾对 H₂O₂ 的氧化速度(2分)

21. (12分)

(1)羰基、羧基(1分)

(2)B(1分)

^O ✓ ^O (Cl₂CHCHCl₂ 有无合成均给分)(3分)