

2022 学年第二学期杭州市高三年级教学质量检测

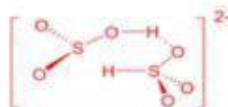
化学参考答案及评分标准



浙考家长帮
微信号: zjgkjb

1-16 BCAAD BCBC DDCDD C

17. (1) sp^3 (1分) 四面体 (1分)



(2分, 氢键画成直线也可)

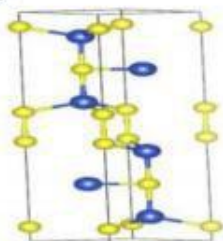
可)

(2) BD (2分)

(3)

(2分)

6 (1分) 4 (1分)



18. (1) $\ddot{O}=\overset{\cdot\cdot}{C}=\ddot{O}$ (1分), Cu (1分), $BaCu(OH)_2CO_3$ (2分)

(2) $BaCuO_2 + H_2O = Ba(OH)_2 + CuO$ (2分)

(3) $Cu_2O + 4NH_3 \cdot H_2O = 2[Cu(NH_3)_2]^+ + 2OH^- + 2H_2O$ (2分)

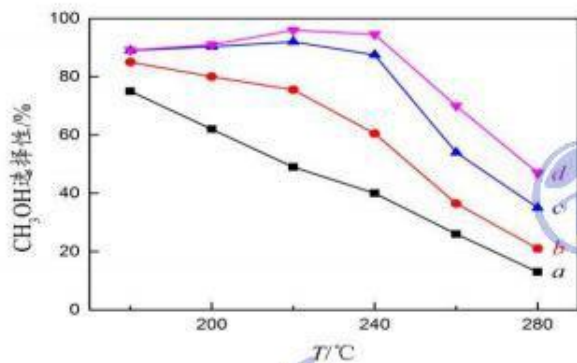
(4) 取少量 D 溶于水配成溶液分为两份, 取一份溶液滴加酚酞溶液, 若变红色, 则有 OH^- (1分); 取另一份溶液滴加稀硫酸, 若有白色沉淀生成, 则含有 Ba^{2+} (1分) (其他合理方案也可)。【浙睿talk】

19. (1) $-90.56 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (1分), 低温 (1分)

(2) 0.03125 或 $1/32$ (2分)

(3) ① CO_2 与 CO 在催化剂表面产生竞争吸附, 占据反应 II 的活性位点, 抑制反应 II 的发生 (1分); CO 直接与 H_2 生成了 CH_3OH (1分) (2分, 答出 2 点即可)。

② BC (2分) ③ (2分) d 线在 c 上方, 趋势与 c 线大致相同 (240°C 甲醇选择性为 99%)。



20. (1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH} = (\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COO})_2\text{Cu} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)

(2) ABC (2分) 【浙睿talk】

(3) ① a, c, e, g (2分);

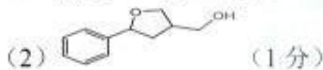
② 破坏配合物结构, 解离出铜离子, 有利于与r反应 (1分)

③ (滴入最后半滴标准溶液后) 溶液蓝色褪去, 且 30s 不恢复 (1分)

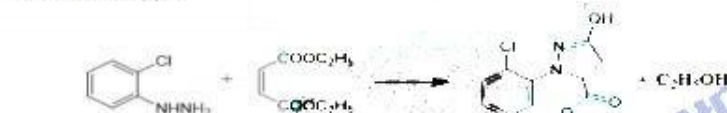
④ 0.6720g (2分)

21.

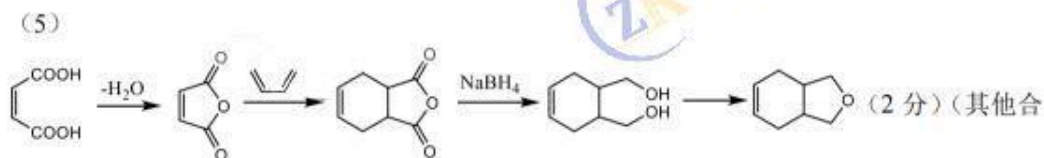
(1) 酯基 (1分)、醚键 (1分)



(3) CD (2分)



(5)



理方案也可)。

