

## 2020 级高三上学期校际联合考试

### 化学答案 2022.08

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意。

1. A 2. B 3. B 4. C 5. C 6. A 7. D 8. D 9. D 10. C

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

11. AD 12. CD 13. B 14. AC 15. C

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

16. (11 分)

(1) 18 (1 分)  $4s^2 4p^4$  (1 分)

(2) 大于 (1 分)； 硒酸中硒元素正电性高，导致 Se—O—H 中 O 的电子向 Se 偏移，因而在水分子的作用下，也更容易电离出  $H^+$ ，故硒酸酸性强（或硒酸中非羟基氧数目多，酸性强）(1 分)；

三角锥形 (1 分)

(3) N (1 分)

(4) 甲醇能形成分子间氢键，分子间作用力大 (1 分)

(5)  $(\frac{3}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$  (2 分)  $\frac{(23 \times 2 + 79) \times 4}{N_A \times a^3 \times 10^{-30}}$  (2 分)

17. (12 分)

(1)  $[Al(OH)_4]^-$  或  $AlO_2^-$  (1 分) +3 (2 分)

(2) 粉碎废料、充分搅拌（或适当升高温度）(2 分)

(3) ① a (2 分)

② c (1 分)

③  $Mn^{2+} + 2 HCO_3^- = MnCO_3 \downarrow + CO_2 \uparrow + H_2O$  (2 分)

(4) 10.15 (2 分)

18. (12 分)

(1) ①排尽系统中空气，防止氯化亚铜在空气中被氧化 (2 分)；

②  $SO_2 + 2Cu^{2+} + 2Cl^- + 2H_2O = 2CuCl \downarrow + SO_4^{2-} + 4H^+$  (2 分)；

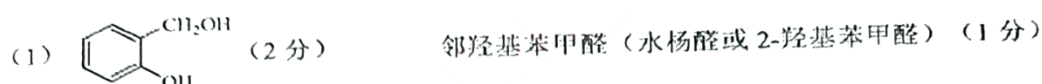
③安全瓶，防止倒吸 (1 分)； 氢氧化钠溶液 (1 分)

(2) C (2 分)

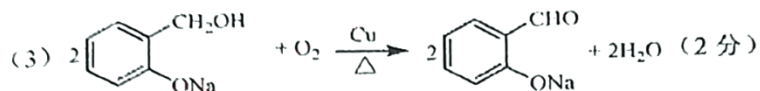
(3) ① 不能在干燥的氯化氢气流中加热 (2 分)

② 2 (2 分)

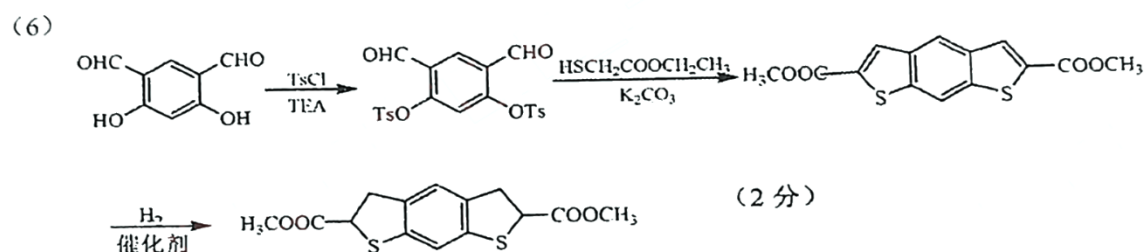
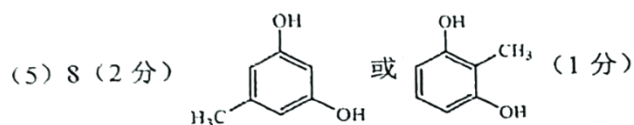
19. (13分)



(2) 酯基 硝基 (2分)



(4) 保护酚羟基 (1分)



20. (12分)



② AB (2分)

(2) +20 (X+Y) (2分)

(3)  $\frac{b-a}{2}$  (2分)       $\frac{4a}{b(b-a)^2}$  mol<sup>-2</sup>·L<sup>2</sup> (2分)

(4) ① B (1分)

② 5.2 (2分)

## 关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（网址：[www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信信号：**zizzsw**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线

