

## 咸阳市 2023 年高考模拟检测(一)

### 化学试题参考答案及评分标准

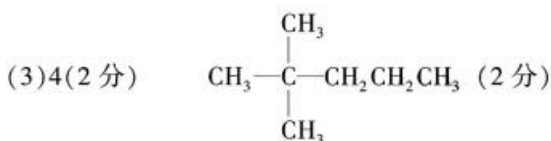
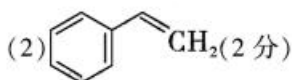
一、选择题(本题共 16 小题,每小题 3 分,计 48 分。每小题只有一个选项是符合题意的)

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

11. D 12. D 13. A 14. A 15. C 16. B

二、非选择题(本题共 5 小题,计 52 分)

17. (8 分)(1) CEF(2 分)



18. (10 分)(1) NH<sub>4</sub><sup>+</sup>(2 分) SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>(2 分)

(2) Cl<sup>-</sup>(2 分) 向盛有少量废水试样的试管中加入足量 Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 溶液,待充分反应后,取上层清液于另一支试管中,滴入几滴硝酸酸化的 AgNO<sub>3</sub> 溶液,若有白色沉淀产生,则证明废水试样中存在 Cl<sup>-</sup>(2 分)

(3) 6I<sup>-</sup>+2NO<sub>3</sub><sup>-</sup>+8H<sup>+</sup>====3I<sub>2</sub>+2NO↑+4H<sub>2</sub>O(2 分)

19. (10 分)(1) SiO<sub>2</sub>(1 分) 适当增大稀硫酸浓度、将固体粉碎、用玻璃棒搅拌或适当加热等措施(1 分)

(2) 3Cd<sup>2+</sup>+CH<sub>3</sub>OH+H<sub>2</sub>O====3Cd<sup>2+</sup>+CO<sub>2</sub>↑+6H<sup>+</sup>(2 分)

(3) 2Fe<sup>2+</sup>+H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>+2H<sup>+</sup>====2Fe<sup>3+</sup>+2H<sub>2</sub>O(2 分)

(4) Al(OH)<sub>3</sub>、Fe(OH)<sub>3</sub>(2 分)

(5) 1.2×10<sup>-19</sup>(2 分)

20. (12 分)(1)  $\text{C}::\text{C}::\text{C}$ (1 分)

(2) 2NH<sub>4</sub>Cl+Ca(OH)<sub>2</sub> $\xrightarrow{\Delta}$ CaCl<sub>2</sub>+2NH<sub>3</sub>↑+2H<sub>2</sub>O(2 分)

(3) 防止倒吸、使 NH<sub>3</sub> 与 CS<sub>2</sub> 充分接触(2 分)

(4) 球形干燥管(1 分) 2Fe<sup>3+</sup>+H<sub>2</sub>S====2Fe<sup>2+</sup>+S↓+2H<sup>+</sup>(2 分)

(5) ① Fe<sup>2+</sup>+Ag<sup>+</sup>====Ag+Fe<sup>3+</sup>(2 分)

② 红色溶液中存在平衡: Fe<sup>3+</sup>+3SCN<sup>-</sup>====Fe(SCN)<sub>3</sub>,用力振荡,发生反应 Ag<sup>+</sup>+SCN<sup>-</sup>====AgSCN↓,白色沉淀增多,c(SCN<sup>-</sup>)减小,上述平衡逆向移动,溶液红色褪去(2 分)

21. (12 分)(1) -90.7(2 分)

(2) ① B(1 分)

② 在 CMR 模式下,选择合适的催化剂,只发生反应 a,同时分子筛膜能及时分离出水蒸气,使平衡向右移动,二氧化碳的转化率增大(2 分)

(3) ① <(1 分) 通过计算可知 D 点平衡常数 K 小于 F 点,该反应为吸热反应,温度升高,平衡常数 K 增大(2 分)

② >(2 分)

(4) 7CO<sub>2</sub>+6e<sup>-</sup>+5H<sub>2</sub>O====CH<sub>3</sub>OH+6HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>(2 分)

咸阳市 2023 年高考化学模拟检测(一)-答案-1(共 1 页)

## 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**官方微信号：**zizzsw**。



自主选拔在线

