

参考答案

2023年重庆市高考卷·化学

一、选择题：本题共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

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

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

二、非选择题：本题共 4 小题，共 58 分。

15. (1) ①. +3 ②. $1s^22s^22p^6$

(2) 防止二价铁被空气中氧气氧化为三价铁

(3) ①. $4CaO+6H_2O+4Fe^{2+}+O_2=4Fe(OH)_3+4Ca^{2+}$ ②. 适当升高温度、搅拌

(4) ①. 11 ②. 最后半滴标准液加入后，溶液变为红色，且半分钟内不变色 ③. 66.6%

16. (1) ①. 分液漏斗 ②. HCl



(2) ①. 干馏 ②. ③. 有白色沉淀生成 ④.

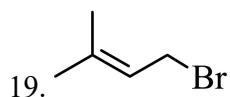
$CO+2[Ag(NH_3)_2]OH=2Ag\downarrow+(NH_4)_2CO_3+2NH_3$ ⑤. 偏大 ⑥. $\frac{1-n-m}{(1+m)(1-n)} \times 100\%$

17. (1) ①. 83 ②. $EO(g) \rightleftharpoons AA(g) \Delta H = -102 \text{ kJ/mol}$

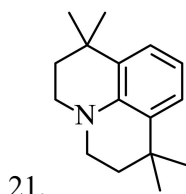
(2) ①. 10 ②. CDE ③. $\frac{3k}{4}$

(3) ①. D ②. 12:7 ③. a 中银电极质量减小，b 中银电极质量增大

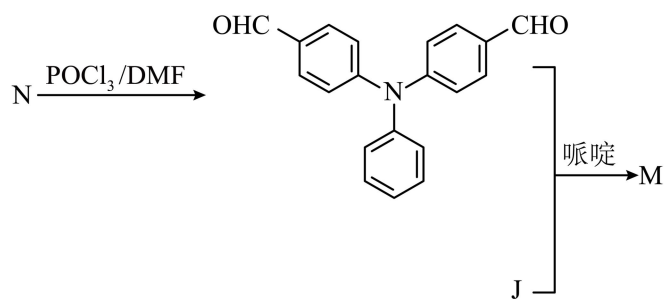
18. 碳碳双键



20. ①. 苯胺 ②. 取代反应



22. ①. 10 ②. $C(CH_3)_2(CHO)_2+4Cu(OH)_2+2NaOH \xrightarrow{\Delta} C(CH_3)_2(COONa)_2+2Cu_2O+6H_2O$



23.