

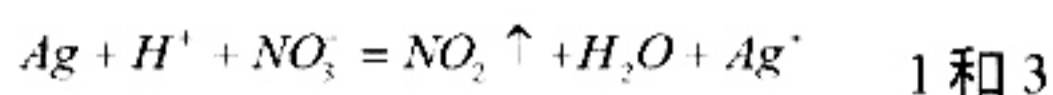
一、选择题

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

二、填空题

17、(1) 胶头滴管、100ml 容量瓶

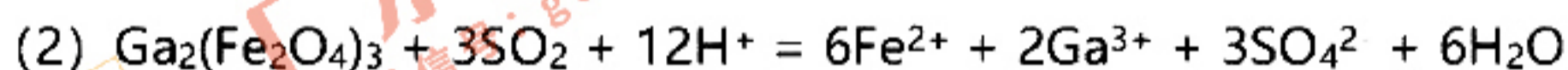
(2) ① 白色沉淀  $K_3[Fe(CN)_6]$  溶液



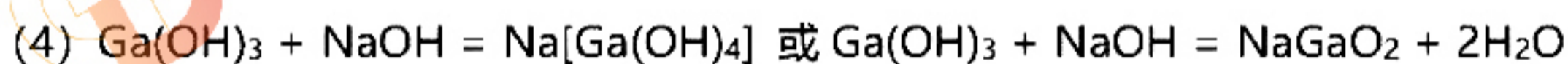
$$\textcircled{1} \quad \frac{5C_1V_1}{V} = \frac{(0.02 - \frac{5C_1V_1}{V})}{(\frac{5C_1V_1}{V} - 0.01) \times (\frac{5C_1V_1}{V})}$$

② 偏低 实验 I 的浊液测定  $c(Fe^{2+})$ ，浊液中含有  $Fe^{2+}$ ，因为存在  $Ag^+ + Fe^{2+} \rightleftharpoons Fe^{3+} + Ag \downarrow$ 。随着反应的进行， $Fe^{2+}$  被  $KMnO_4$  被消耗，平衡逆向移动，测得平衡体系中  $c(Fe^{2+})$  的浓度偏小，即所得平衡常数偏低

18、(1)  $3d^64s^2$



(3) 6 ; <



(5) 酸浸还原

(6) ① 分子晶体；② 2: 3

(7) ① 4 ; ②  $(\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$

19、(1) ①  $\frac{1}{2} (\Delta H_5 - \Delta H_2)$  ②  $sp^2$

(2) ①  $1 \cdot 10^{-6} \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$  ② 其他条件相同时，pH 越大， $Fe^{2+}$  的平均氧化速率越快

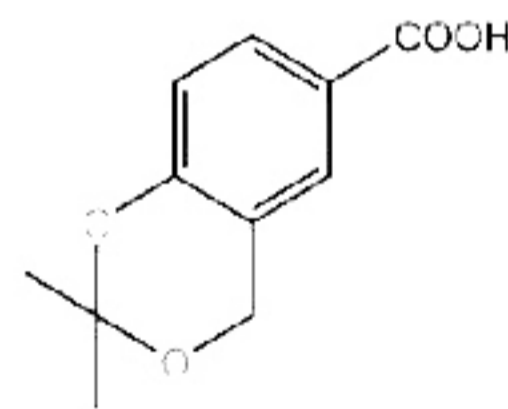
(3) ①  $FeCl_2 + Cl^- \rightleftharpoons FeCl_3$  ② BC

③  $x+y+z = b-a$

20、(1)  $C_8H_7O_2Cl$  醛基/羟基

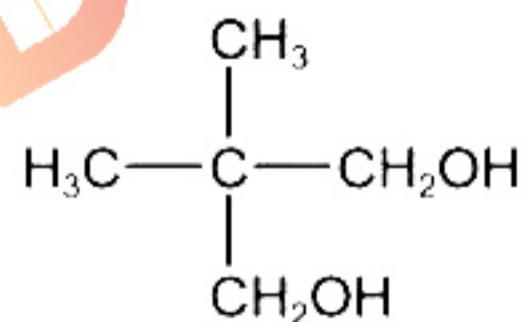
(2) 两者相对分子质量相同，后者更易形成分子内氢键，降低沸点

(3) 加成反应/还原反应 新制  $Cu(OH)_2$ /银氨溶液、稀硫酸



(4) 消去反应

(5) 2, 2-二甲基-1, 3-丙二醇



(6)

