

化学试参考答案

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

17. (10 分)

(1) NaCuO_2 (1 分), 4 (2 分)

(2) AB (2 分)

(3) sp^2 (1 分)

(4) $>$ (2 分)

(5) F^- 半径小, 能与水分子形成强烈的静电作用 (讲氢键也给分), 水合时释放大量能量 (2 分)

18. (10 分)

(1) $2\text{Au} + \text{ClO}_3^- + 7\text{Cl}^- + 6\text{H}^+ = 2\text{AuCl}_4^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(2) AC (2 分)

(3) ①- SO_3H 中羟基酸性大于醇羟基 (- SO_3H 中羟基的极性大于醇羟基)。 (2 分)

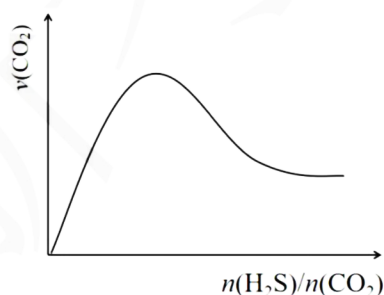
② $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{HOCH}_2-\text{S}-\text{ONa} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$ + $\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCHO} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分); 加入 BaCl_2 溶液, 产生白色沉淀。

(其他合理答案也给分) (2 分)

19. (10 分) (1) ① $<$ (1 分) ②0.5% (2 分) ③AB (2 分)

(2) 12:1 (2 分)

(3) $\text{H} + \text{O} \rightarrow \text{HO}$ 或 $\text{H} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CO} + \text{HO}$ (1 分)



(4)

趋势先上后下即可 (2 分)

20. (10 分) (1) 三颈烧瓶、 NaCl (2 分)

(2) 有利于增大 Cl_2 溶解度;

防止高温下 Cl_2 与 NaOH 反应生成 NaClO_3 (或防止 NaClO 分解) (2 分)

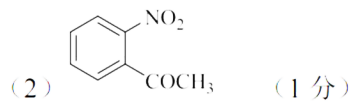
(3) CD (2 分)

(4) b、d f、h (2 分)

(5) ①0.33cV/m (1 分、列出计算式也可以) ②Na₂FeO₄(或其他合理答案) (1 分)

21. (12 分)

(1) 酮羰基 (1 分)



(3) AD (2 分)

(4)

