

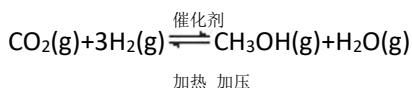
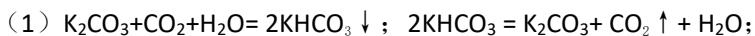
哈师大附中 2014 年高考模题 (一) 答案

题号	7	8	9	10	11	12	13
答案	B	C	C	A	C	D	C

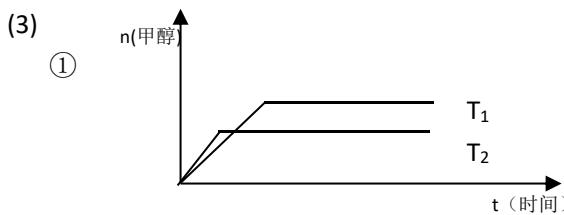
26.

- (1) ① $\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O} \xrightleftharpoons{\Delta} \text{Fe(OH)}_3(\text{胶体}) + 3\text{H}^+$
 ② $2\text{Fe}^{3+} + \text{Cu} = 2\text{Fe}^{2+} + \text{Cu}^{2+}$
- (2) FeCl_2 溶液; NaClO 溶液
- (3) $2\text{Fe}^{3+} + 3\text{ClO}^- + 10\text{OH}^- = 2\text{FeO}_4^{2-} + 3\text{Cl}^- + 5\text{H}_2\text{O}$
- (4) K_2FeO_4 溶解度小于 Na_2FeO_4 , 析出, 促进反应进行
- (5) B
- (6) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 6\text{Fe}^{2+} + 14\text{H}^+ = 2\text{Cr}^{3+} + 6\text{Fe}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$ 25%

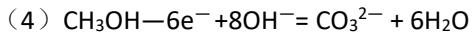
27.



(2) -178 kJ/mol



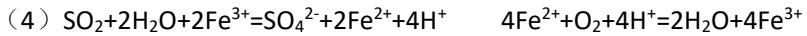
② $1.33\text{ L}^2/\text{mol}^2$; = ; 减小



28.

- I. (1) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$
 (2) 分液漏斗 可以随时控制反应的发生和停止

II. (3) ①④



(5) 过滤 干燥 向漏斗中加入蒸馏水浸过沉淀, 当水全部留下后, 重复操作 2-3 次。

(6)
$$\frac{22400 \cdot at_1 \cdot m}{233 \cdot at_2(at_1 - V)}$$

37. (1) p 区 $5s^2 5p^2$

(2) sp^2 杂化

(3) 正四面体 SnCl_4

(4) SnO_2

(5) 4
$$\frac{952 \times 10^{30}}{a^3 N_A} \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$$
 白锡的配位数比灰锡更高, 堆积的更加紧密, 密度更大。

38. (1) NaOH 水溶液 加热

(2) ②⑤

(3) 羟基、羧基

(4)

(5)

(6)