

珠海市 2019-2020 学年第一学期期末普通高中学生学业质量监测
高三化学参考答案及评分标准

一、选择题 (7-13 题, 每题只有一个正确选项; 每题 6 分, 共 42 分)

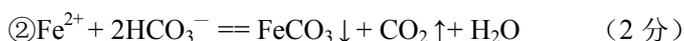
7	8	9	10	11	12	13
C	B	D	D	A	C	B

二、(本大题包含 4 个小题, 其中 35、36 为选做题, 共 58 分)

26. (15 分)

I. (1) 蒸馏烧瓶 (2 分)

(2) ①利用生成的氢气排尽装置内的空气, 防止二价铁被氧化 (2 分)



③取最后一次洗涤液于试管中, 加入过量稀盐酸酸化, 滴入一定量的 BaCl_2 溶液, 若无白色沉淀生成, 则沉淀洗涤干净。 (2 分)

④实验装置最后应该液封, 防止空气中的氧气进入 C 中氧化 FeCO_3 产率下降 (2 分)

其他合理答案也给分

II. (1) 取少量样品, 加水溶解, 滴几滴 KSCN 溶液, 如果不变红, 则证明产品没有被氧化变质 (2 分)

(2) 淀粉 (1 分) 96.00% (2 分, 有效数字不对, 给 1 分)

27. (14 分)

(1) CO_2 (1 分) , $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Mn}(\text{OH})_2$ (3 分, 1 个 1 分);

(2) $\text{CaCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3\downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ (2 分);

(3) $2\text{NH}_4^+ + \text{MgO} \xrightarrow{\Delta} 2\text{NH}_3\uparrow + \text{Mg}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$ (2 分);

(4) 加热蒸发, 煅烧 (2 分, 1 个 1 分, 填结晶, 再煅烧, 也对);

(5) HCl 、 NH_3 (2 分, 1 个 1 分, 填盐酸也算对);

(6) 能耗低、对石灰石的纯度要求不高等 (2 分, 1 个 1 分);

28. (14 分)

(1) $2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g}) = 3\text{S}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\Delta H = (-2a + 3b) \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

(2) 催化剂 (2 分); $2\text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{S} = 2\text{Fe}^{2+} + 2\text{H}^+ + \text{S}\downarrow$ (2 分)

(3) ① 0.04 (2 分);

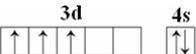
② T_3 (2 分), $>$ (2 分);

③ 0.25 (1 分), 66.7% (1 分)

35. (结构化学 15 分)

(1) ① 第四周期第 VIB 族 (2 分) ② N (1 分)

③ $2N_A$ (2分) (答 2mol 给 1分)

(2) ①  (2分) ② sp^3 (2分)

(3) C (2分)

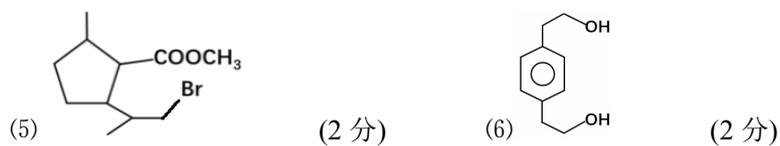
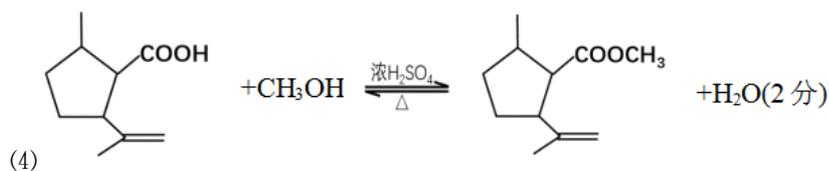
(4) ① 0.188 (2分) ② 12 (2分)

36. (有机化学 15分)

(1) 酯基 (1分)

(2) 3 (2分)

(3) 氧化反应 (2分)



(7)(4分)

