

# 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）

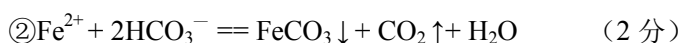
7	8	9	10	11	12	13
C	B	D	D	A	C	B

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  $\text{BaCl}_2$  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  $\text{FeCO}_3$  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  $\text{KSCN}$  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)  $\text{CO}_2$  (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)  $\text{HCl}$ 、 $\text{NH}_3$  (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)；

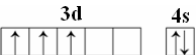
②  $\text{T}_3$  (2 分)，       $>$  (2 分)；

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)

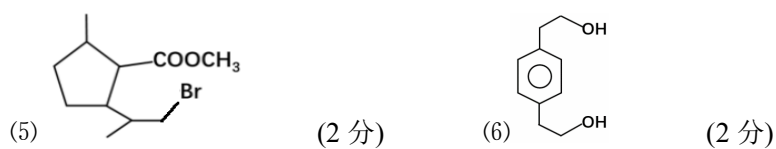
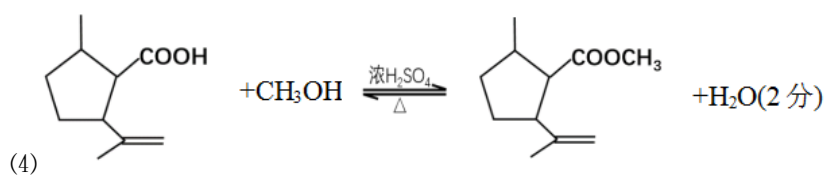
(4) ① 0.188 (2分) ② 12 (2分)

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)

