

广东实验中学 2018—2019 学年（下）高二级期中考试

化 学 参 考 答 案

|   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 |
| C | D | A | B | A | C | D | C | B | C  | D  | C  |

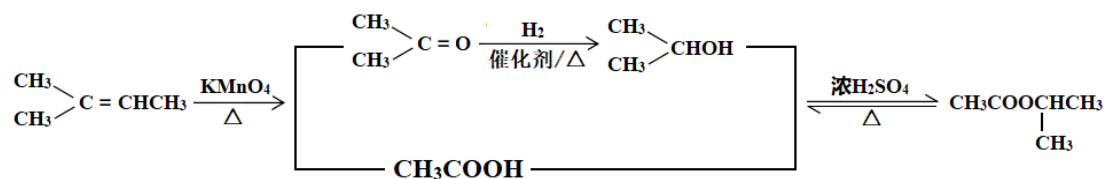
13. (14 分) (1) b (2 分) (2) 大于 (2 分)  
 (3) 上层 (1 分) (4) bcd (3 分) (5) d (2 分)  
 (6) 平衡向生成溴乙烷的方向移动(或反应②向右移动) (2 分)  
 1-溴丁烷与正丁醇的沸点差较小, 若边反应边蒸馏, 会有较多的正丁醇被蒸出 (2 分)

14. (10 分) (每空 2 分)  
 (1) ①  $0.3/t_1$  ②  $>$  ③ 减小压强或及时分离出 CO  
 (2) ①  $O_2 + 2CO_2 + 4e^- = 2CO_3^{2-}$  ② 22.4 L

15. (11 分)  
 (1) ① 阴 (1 分); 较浓的 KOH 溶液 (2 分)  
 ② a 极:  $MnO_4^{2-} - e^- = MnO_4^-$  (2 分)  
 ③ 用阳离子交换膜可防止  $MnO_4^-$ 、 $MnO_4^{2-}$  在阴极被还原 (2 分)  
 (2) 3260b/67aV (2 分)

16. (17 分)  
 (1) 2-羟基丙酸 (2 分) 消去反应 (1 分)  
 (2) 羧基、溴原子 (2 分)  $CH_3\overset{\overset{O}{\parallel}}{C}COOH$  (2 分)  
 (3)  $CH_2=CHCOOH + CH_3OH \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓硫酸}} CH_2=CHCOOCH_3 + H_2O$  (2 分)  

$$\left[ \begin{array}{c} CH_2 - CH \\ | \\ COOCH_3 \end{array} \right]_n + n NaOH \xrightarrow[\Delta]{H_2O} \left[ \begin{array}{c} CH_2 - CH \\ | \\ COONa \end{array} \right]_n + n CH_3OH$$
 (2 分)  
 (4) 5 (2 分)  
 (5)



(4 分)