

## 高二化学参考答案及评分标准

选择题（本题包括 16 小题，1—6 小题每题 2 分，7—16 小题每题 3 分共 42 分。）

1、A 2、D 3、A 4、B 5、D 6、C

7、A 8、B 9、A 10、B 11、D 12、C 13、C 14、D 15、D 16、C

17. (11 分)

(1) ①当滴入最后一滴  $\text{KMnO}_4$  溶液，溶液变为紫（紫红）色且半分钟内不恢复原色

(1 分)

②偏大 (1 分) 作反应催化剂，加快  $\text{KMnO}_4$  氧化  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$  的速率 (1 分)

③0.1 (2 分)

(2) d (2 分) (3) 4.5 (2 分) d (1 分) (4) d (1 分)

18. (10 分)

(1) 使  $\text{Fe}^{3+}$  完全沉淀 (1 分)

(2) 趁热过滤 (1 分)

(3)  $3\text{SO}_3^{2-} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 8\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Cr}^{3+} + 3\text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

(4)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$  (1 分)

(5) 正 (1 分)  $6\text{Fe}^{2+} + \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 14\text{H}^+ \rightleftharpoons 2\text{Cr}^{3+} + 6\text{Fe}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$  (2 分)

0.05 (2 分)

19. (13 分)

(1)  $\text{CO}_2 + 2\text{e}^- + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{HCOOH}$  (2 分)

(2) -317.3 (2 分)

(3)  $1.0 \times 10^{-9} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  (1 分)

$\text{HSO}_3^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{SO}_3^{2-}$  ;  $\text{HSO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3 + \text{OH}^-$ 。由于  $\text{HSO}_3^-$  电离程度大于水解程度，故溶液呈酸性 (2 分)

(4) ①  $0.018 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$  (2 分) 0.25 (2 分)

②增大压强（或缩小容器的体积；或增大  $\text{N}_2$ 、 $\text{CO}_2$  的浓度；或增大  $\text{NO}$  的浓度）  
(2 分)

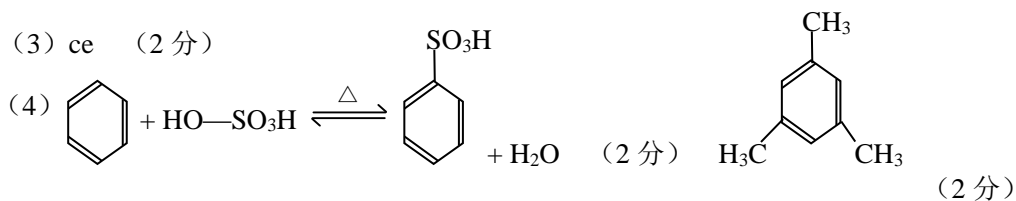
20. (12 分)

I. (1) a d e f g (或 g f) i (2 分)

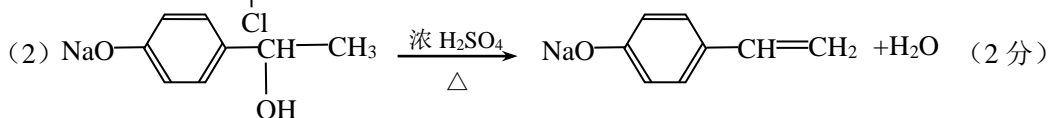
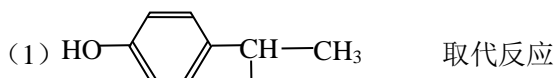
(2) ①  $\text{CH}_2=\text{CHBr}$   $\text{CH}_3-\text{CHBr}_2$   $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$  (2 分，少一种扣 1 分，扣完为止)


② 分液 蒸馏（分馏）(2 分)

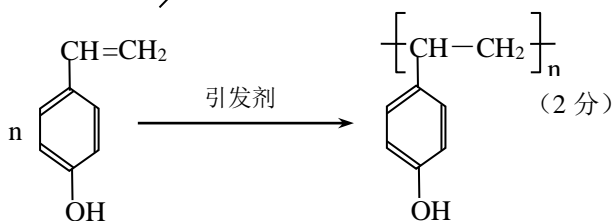
II. (3) ce (2分)



21. (12分) 除标定分值外, 其余每空1分



(3) 碳碳双键 () (酚) 羟基 (-OH); FeCl<sub>3</sub> 溶液(或浓溴水)



(4) 8 (2分)

