

# 乐山市高中 2021 届高二下期教学质量检测

## 化学参考答案

一、选择题 (共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分)

**DABCD CABDD CDCAB C**

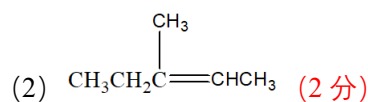
二、非选择题(共 5 小题, 共 52 分)

17 (10 分):

- (1) 酯类 (1 分);  $2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CO}_3^{2-} = 2\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$  (2 分)
- (2)  $\text{Al}^{3+} + 3\text{HCO}_3^- = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{CO}_2\uparrow$  (2 分);
- (3) 电化学 (1 分);  $\text{Fe} - 2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$  (2 分)
- (4) d (2 分)

18 (12 分):

- (1) 2-甲基丁烷 (2 分)



- (3) 醛基、碳碳双键 (2 分)
- (4) 4 (2 分)
- (5) 5 (2 分)
- (6)  $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$  (2 分)

19 (10 分):

- (1)  $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$  (2 分);  
d (2 分)
- (2)  $c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COOH}) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$  (2 分)
- (3) 7.4 (2 分); 变小 (2 分)

20 (10 分):

- (1) 酸式 (1 分)
- (2) d (2 分)
- (3) 当加入最后一滴碘标准溶液, 溶液由无色变为浅蓝色, 且半分钟不褪色 (2 分); \_
- (4) ab (2 分)
- (5) 21.12 (2 分); 低于 (1 分)

21 (10 分):

- (1)  $\text{SiO}_2$  (1 分)
- (2) 把  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为三价, 便于调 pH 除杂 (2 分)
- (3) 滤渣 2 中  $\text{Al}(\text{OH})_3$  存在电离平衡:  $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightleftharpoons \text{AlO}_2^- + \text{H}^+ + \text{H}_2\text{O}$ , 加入 NaOH 溶液,  $\text{H}^+$  被中和, 浓度减低, 平衡正向移动,  $\text{Al}(\text{OH})_3$  不断溶解 (2 分)
- (4) ① 负极 (1 分);  $\text{Mn}^{2+} + 2\text{e}^- = \text{Mn}$  (2 分)  
②  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (2 分)