

2018~2019 学年度第二学期高二期中考试

化学参考答案

一、选择题：每小题 3 分，共 48 分

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	D	B	B	C	B	B	B	B
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	C	C	D	C	C	C	D	D

二、非选择题（52 分）

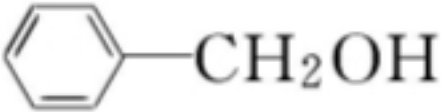
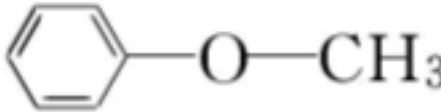
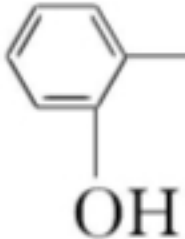
17. ①③④⑦ ⑩ ②⑥⑨ ⑤ ⑧ $\text{C}_{11}\text{H}_{18}\text{O}_2$ $\begin{array}{c} \cdot \ddot{\text{O}} : \text{H} \\ \cdot \end{array}$ $\begin{array}{c} : \text{O} : \\ : \\ \cdot \text{C} : \text{H} \end{array}$ C_6H_{12} CH_2

18. (1) C_6H_{14} (2) C_3H_8 (3) 6

(4) 5-甲基-2-庚烯 (5) C_{10}H_8 , 10 种 (6) C_8H_8 , 3

19. 己烯 乙炔或苯 甲苯 ab ad D D

20. (1) $2\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{O}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{Cu}} 2\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2) 取代(酯化)反应 (3) ②

(4)  
 CH_3 (邻、间、对)

21. (1) 目的 验证生成的气体是乙烯(或验证溴乙烷与 NaOH 发生消去反应的产物)；

现象 高锰酸钾溶液红色褪色；

盛水试管的作用 除去气体中少量的乙醇。

(2) 反应原理 $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ 。