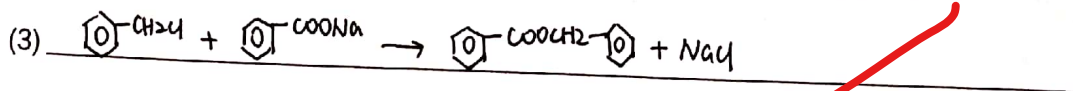
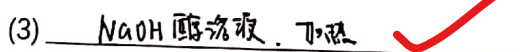
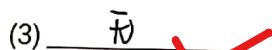
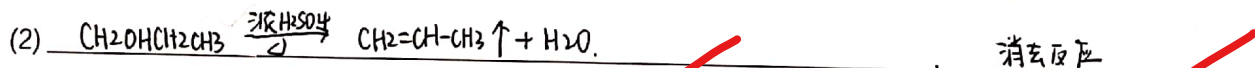
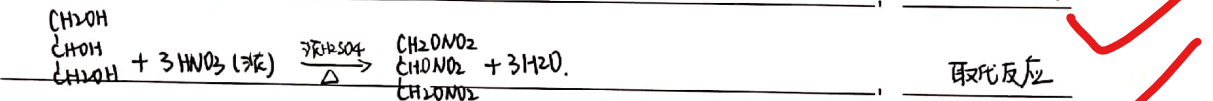
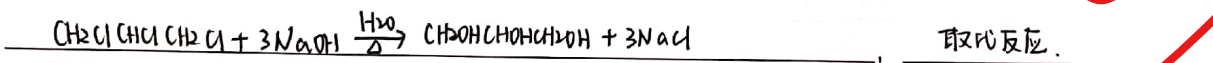
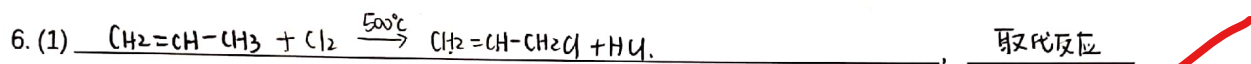
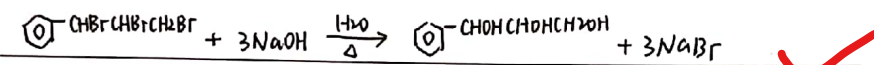
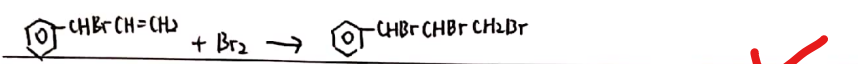
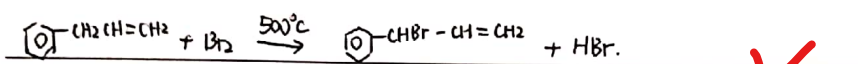
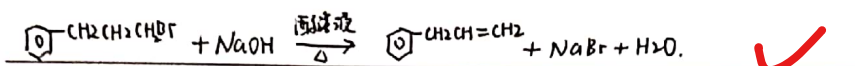
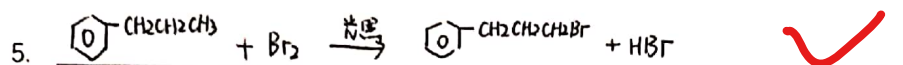


卤代烃 (034) 答题纸

一、选择题

1	2	3	4
BC	B.	A B	A.



9. (1) 类型: 反应① 加成反应 反应④ 取代反应。

(2) 条件: 反应③ NaOH醇溶液加热 反应⑥ NaOH水溶液加热。

(3) 反应②③的目的是: 保护碳碳双键不被氧化。

(4) ⑤的化学方程式: $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{Br} + \text{HBr} \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{CH}_3\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ 。

(5) $\text{OHC}-\text{CH}_2-\text{CHCl}-\text{CHO}$, 检验试剂是 新制 $(\text{CuOH})_2$ 悬浊液。

(6) $\text{F}-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}=\text{CH}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{F}$ 。

10. (1) 冷凝回流, 提高原料利用率。

(2) $\text{Na}^+, \text{H}^+, \text{NO}_3^-, \text{Ag}^+$ 离子。

(3) 名称是 氯 判断的依据是 加入过量 AgNO_3 溶液后生成沉淀为白色。

(4) 相对分子质量是 $\frac{143.5ab}{c}$ (列出算式)

(5) A。

11. (1) HBr。作用是 吸收生成的尾气HBr以及挥发的Br₂, 同时防止倒吸;

(2) ②作用是 除去①Br中混有的杂质Br₂

③目的是 流水/干燥

(3) 杂质为 ①, C

(4) B。

建议

CH₂
|
CH₂
|
CH₂
|
CHO