

2017-2018 一中高二期中

一、选择题

- 1 D 2 C 3 C 4 A 5 A 6 B 7 D 8 C 9 D 10 D 11 D
12 B 13 A 14 B 15 B 16 D 17 A 18 A 19 C 20 B 21 D 22 C
23 D 24 AC 25 D

二、非选择题

26 (1) 1:羰基

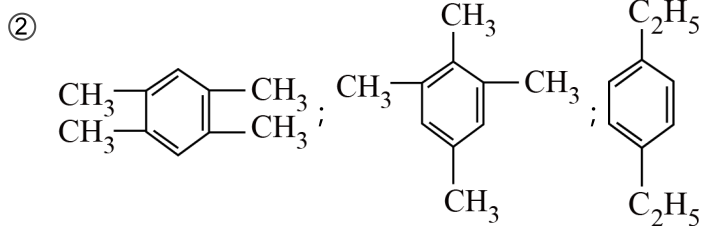
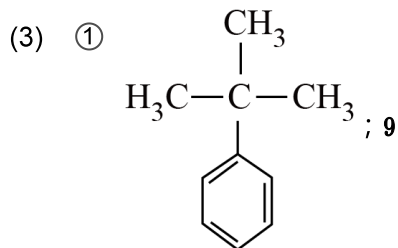
2:羟基

3:醚键

4:硝基

(2) 1:5,6- 二甲基 -3- 乙基 -1- 庚炔

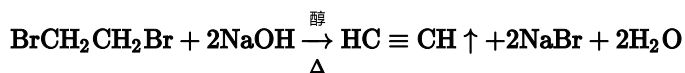
2:2,3- 二甲基 -5- 乙基庚烷



(4) $\text{O}=\text{C}=\text{O}$

(5)

消去反应； $\text{H}:\text{C}::\text{C}:\text{H}$ ；加成反应；

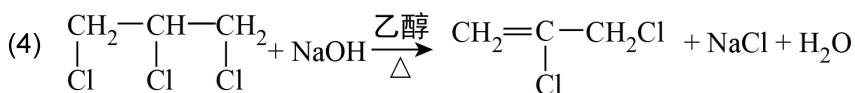


27 (1) 1,2,2,3- 四氯丙烷

(2) 1:取代反应

2:消去反应

(3) 5



28 (1) 1:冷凝回流、导气

2:a

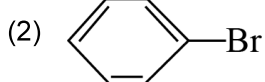
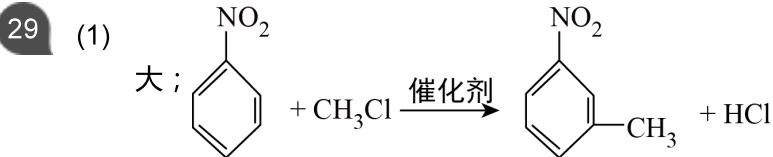
(2) 吸收随 HBr 一起逸出的溴蒸气

(3) **III**中硝酸银溶液中出现淡黄色沉淀

(4) 1:反应结束后装置 **II** 中存在大量的溴化氢，使 **I** 的水倒吸入 **II** 中可以除去溴化氢气体，以免逸出污染空气

2:开启 K_2 ，关闭 K_1 和分液漏斗活塞

(5) 蒸馏



(3) 1:a、b

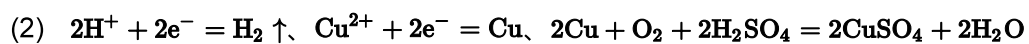
2:c

(4) 1:6

2:不是

30 (1) ① 吸收硫化氢气体，防止环境污染

② Fe^{2+} 在阳极放电 $\text{Fe}^{2+} - \text{e}^- = \text{Fe}^{3+}$ ，又生成 Fe^{3+}



(3) 1:分液漏斗

2:富集 Cu^{2+} , 分离 Cu^{2+} 与其它金属阳离子

(4) 增大 H^+ 浓度, 使平衡 $2\text{RH}(\text{有机相}) + \text{Cu}^{2+}(\text{水相}) \rightleftharpoons \text{R}_2\text{Cu}(\text{有机相}) + 2\text{H}^+(\text{水相})$ 逆向移动, Cu^{2+} 进入水相得以再生

(5) $c(\text{H}^+) > c(\text{SO}_4^{2-}) > c(\text{Cu}^{2+}) > c(\text{OH}^-)$