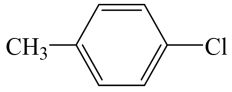
高一化学答案

CBBAC　CADD　AC　BD　AD　D

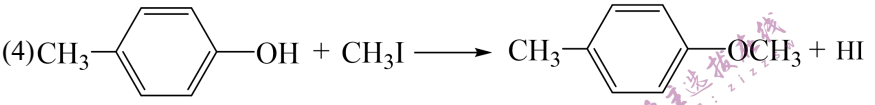
14.（14 分，不说明每空 2 分）

(1) 

(2)

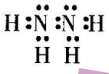
（条件和可逆符号少 1 个扣 1 分，扣完为止）

(3)取代反应　　氧化反应（未答反应不扣分）

(4)  （全对给 2 分）

(5)保护苯环上的羟基不被氧化（意思对了就给分）

(6)4（汉字也给分）

15.（14 分）（1）  （全对给 2 分）

（2） $2N_2H_4+2NO_2 \xlongequal{\text{点燃}} 3N_2+4H_2O$ （条件不扣分）　567.85（完全正确给 2 分）

（3） $N_2H_4+4OH^- -4e^- = N_2+4H_2O$ （全对给 2 分）　增大（固定答案选填）

（4）①正（固定答案选填）　②$0.025mol\cdot L^{-1}\cdot min^{-1}$（计算结果和单位各 1 分）

16.（13 分）(1)坩埚（1 分）（错别字不给分）

(2)焰色试验（焰色实验、焰色反应也给分）　隔蓝色钴玻璃观察，焰色呈紫色（“，”前后各 1 分）

(3) $H_2O_2+2I^-+2H^+=I_2+2H_2O$ （全对给 2 分）

(4) $5I^-+IO_3^-+6H^+=3I_2+3H_2O$（全对给 2 分）

(5)　25（全对给 2 分）

(6)　I^-被氧化为 I_2，I_2 升华造成碘元素流失（“，”前后各 1 分，后面答挥发、汽化等不扣分）

17.（16 分）(1)　Al、Si　（1 个 1 分）

(2)　Fe^{2+}、Cu（1 个 1 分，$FeSO_4$ 也给分）

(3)　$Fe^{2+}+2HCO_3^-=FeCO_3\downarrow+CO_2\uparrow+H_2O$ （↓、↑不扣分，全对给 2 分）　硫酸铵（化学式

不给分）

(4) $2H_2NCH_2COOH+FeCO_3=(H_2NCH_2COO)_2Fe+CO_2\uparrow+H_2O$（↑不扣分，全对给 2 分）

(5) KSCN 溶液（不答溶液扣 1 分） ①100 mL 容量瓶 （不答规格扣 1 分，答量筒不采分） ②19.2%（大小对给 2 分，未表示成百分数不扣分）

自主选拔在线 微信号：zizzsw