

化学答案

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若答出其他正确答案，可参照本说明给分。

2. 化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号答错，不得分；化学式、离子符号书答正确但未配平、“↑”“↓”未标、必须书答的反应条件未答（或答错）、有机反应方程式箭号写成等号等化学用语书答规范错误的，每个化学方程式累计扣1分。

3. 化学专用名词书答错误不得分。

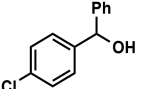
第I卷（选择题 40 分）

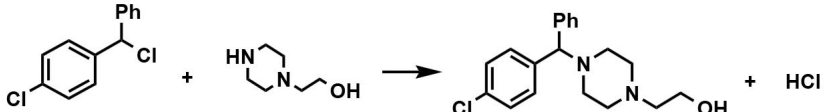
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	C	D	B	C	D	D	A	A	B

第II卷（非选择题 60 分）

11. (13 分)

(1) 氯苯 (1 分)

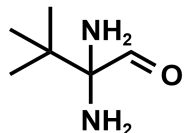
(2)  (2 分)

(3)  (2 分)

(4) 取代反应 (1 分)

(5) 3 (1 分)

(6) 酰胺基、醚键 (2 分)

(7)  (2 分)

(8) CH_3COCl (1 分)

NaBH_4 (1 分)

12. (14 分)

(1) +33.5 (2 分)

(2) 不能 (2 分)

(3) ①升温, 增压 (2 分)

②250℃ (1 分)

温度升高化学反应速率加快 (2 分)

(4) ① > (1 分)

该反应的气体分子数减小, 增大压强平衡正向移动, 平均摩尔质量增大 (2 分)

② $\frac{3}{4P_2}$ (2 分)

13. (18 分)

(1) Li、Al (2 分)

(2) 减少浓硫酸的挥发或分解 (2 分)

(3) Mg^{2+} 、 Ca^{2+} (2 分)

(4) $2Fe^{2+} + H_2O_2 + 2H^+ = 2Fe^{3+} + 2H_2O$ (2 分)

(5) < (2 分)

(6) 1.25 (2 分)

(7) 蒸发浓缩、冷却结晶 (2 分)

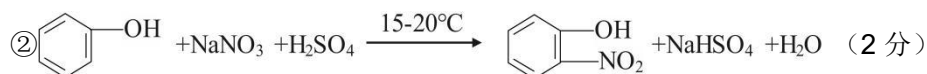
(8) ①6 (2 分)

② $\sqrt{3}a/2$ (2 分)

14. (15 分)

(1) 恒压分液漏斗 (1 分)

(2) ①得到多硝基苯酚 (2 分)



(3) 平衡气压, 避免体系内压强过大 (2 分)

(4) 不再有黄色油状液体流出 (2 分)

(5) d (2 分)

(6) 邻硝基苯酚的存在分子内氢键, 沸点低于对硝基苯酚; 水蒸气蒸馏可以蒸出亮黄色针状固体, 而无法蒸出无色棱柱状固体, 说明亮黄色针状固体的沸点相对较低, 为邻硝基苯酚, 无色棱柱状固体为对硝基苯酚 (2 分)。

(7) 30.2 % (2 分)