

华东师大二附中 2022 学年 12 月阶段反馈

高二化学参考答案

一、选择题（每小题只有一个正确答案，每小题 2 分，共 40 分）

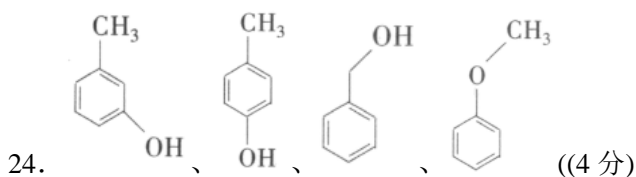
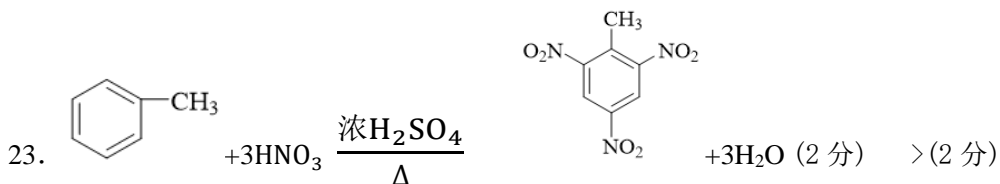
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	C	A	B	C	D	A	B	C	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	C	B	D	C	A	B	C	A	D

二、综合分析题（本大题含 4 小题，共 60 分）

（一）（本题共 16 分）

21. ⑧ (2 分) 羟基电子式 (2 分)

22. 正四面体形 (1 分) 180° (1 分) 3-甲基-2-戊烯 (2 分)



（二）（本题共 16 分）

25. $\text{C}_6\text{H}_4\text{S}_4 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 6\text{CO}_2 + 4\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

26. 无水硫酸铜 (2 分)

27. c (2 分)

28. E 中溶液不褪色, F 中溶液变浑浊 (2 分)

29. 气体通过 II 时, 会带出水蒸气, 干扰氢元素的验证 (2 分)

30. 将有机物中的碳元素全部氧化成二氧化碳 (2 分)

31. 试剂瓶未与空气相通 (2 分)

32. h (2 分)

（三）（本题共 14 分）

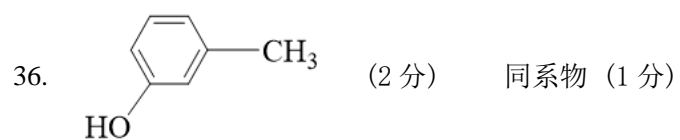
33. 沸石/碎瓷片 (1 分) 防爆沸 (1 分) 水浴加热 (2 分)

34. 分液漏斗 (2 分) 混酸未冷却即加入三颈烧瓶(或水浴温度过高), 导致反应温度过高而产生大量副产物(或冷凝效果不佳导致浓硝酸、甲苯等反应物挥发而降低一硝基甲苯的产率) (2 分)

35. ①分液 (1 分) 蒸馏 (1 分)

②除去一硝基甲苯中残留的硫酸和硝酸 (2 分) 干燥一硝基甲苯 (2 分)

(四) (本题共 14 分)



37. 取代反应(1 分) 14 (2 分) 保护羟基、防止被氧化 (2 分)

