

版权声明

编写组依法对本书享有专有著作权，同时我们尊重知识产权，对本电子书部分内容参考和引用的市面上已出版或发行图书及来自互联网等资料的文字、图片、表格数据等资料，均要求注明作者和来源。但由于各种原因，如资料引用时未能联系上作者或者无法确认内容来源等，因而有部分未注明作者或来源，在此对原作者或权利人表示感谢。若使用过程中对本书有任何异议请直接联系我们，我们会在第一时间与您沟通处理。

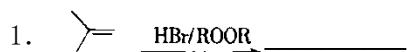
因编撰此电子书属于首次，加之作者水平和时间所限，书中错漏之处在所难免，恳切希望广大考生读者批评指正。

目录

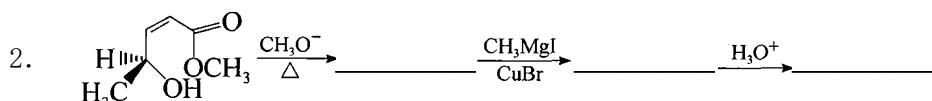
封面.....	1
目录.....	3
2026 年南宁师范大学 629 有机化学考研核心题库	4
《有机化学》考研核心题库之完成下列反应式精编.....	4
《有机化学》考研核心题库之命名题精编	21
《有机化学》考研核心题库之简答题精编	30
2026 年南宁师范大学 629 有机化学考研题库[仿真+强化+冲刺]	57
南宁师范大学 629 有机化学考研仿真五套模拟题.....	57
2026 年有机化学五套仿真模拟题及详细答案解析（一）	57
2026 年有机化学五套仿真模拟题及详细答案解析（二）	62
2026 年有机化学五套仿真模拟题及详细答案解析（三）	66
2026 年有机化学五套仿真模拟题及详细答案解析（四）	71
2026 年有机化学五套仿真模拟题及详细答案解析（五）	76
南宁师范大学 629 有机化学考研强化五套模拟题.....	80
2026 年有机化学五套强化模拟题及详细答案解析（一）	80
2026 年有机化学五套强化模拟题及详细答案解析（二）	84
2026 年有机化学五套强化模拟题及详细答案解析（三）	88
2026 年有机化学五套强化模拟题及详细答案解析（四）	93
2026 年有机化学五套强化模拟题及详细答案解析（五）	97
南宁师范大学 629 有机化学考研冲刺五套模拟题.....	103
2026 年有机化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（一）	103
2026 年有机化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（二）	107
2026 年有机化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（三）	111
2026 年有机化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（四）	115
2026 年有机化学五套冲刺模拟题及详细答案解析（五）	122

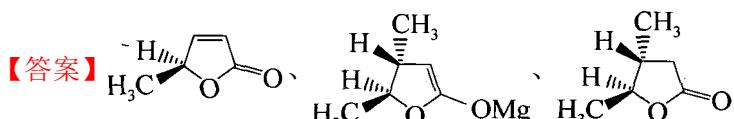
2026 年南宁师范大学 629 有机化学考研核心题库

《有机化学》考研核心题库之完成下列反应式精编

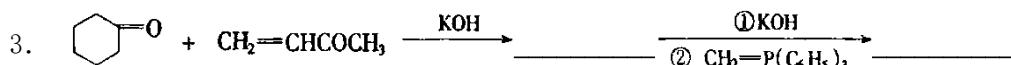


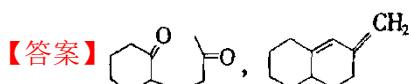
【答案】 $(CH_3)_2CHCH_2Br$

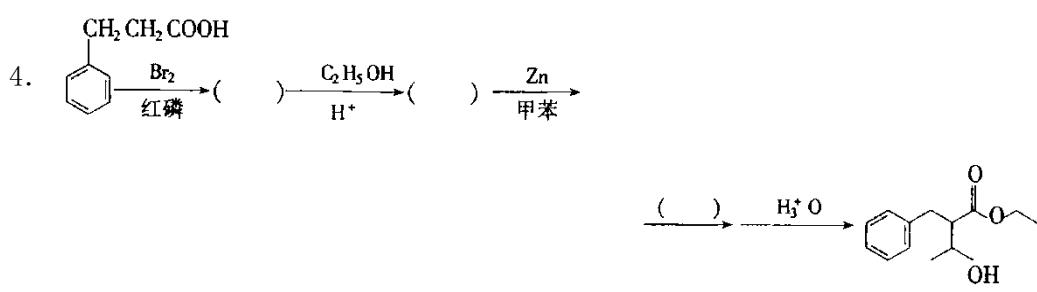


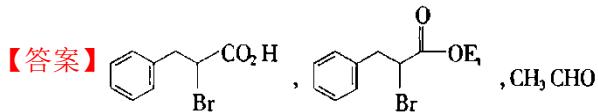
【答案】

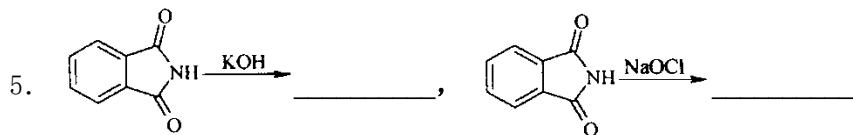
【解析】第一步是分子内的酯交换反应，首先是醇羟基在醇钠存在下形成氧负离子，氧负离子对酯羰基进行亲核进攻，通过加成-消除的亲核取代反应得到环状 α , β -不饱和内酯，结果是酯交换反应。这一步中由于连接醇羟基的碳-氧键没有断裂，因此手性碳原子的构型不变。第二步是格氏试剂对环状 α , β -不饱和内酯的 1, 4-亲核加成，然后格氏盐水解、烯醇异构化得到内酯。这一步中，甲基负离子进攻时受邻位手性碳原子的影响，产物中格氏试剂的甲基与原手性碳原子中的甲基处于环的两边。

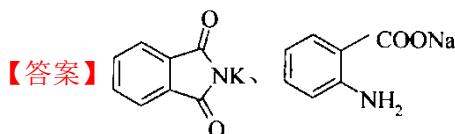


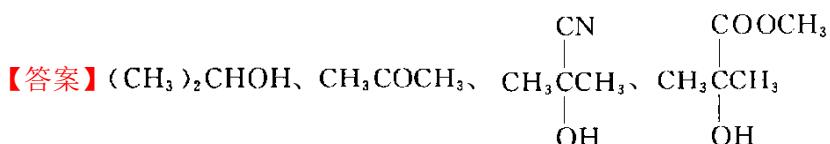
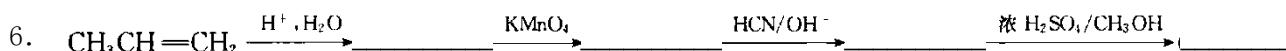
【答案】



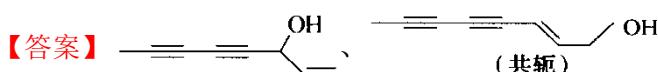
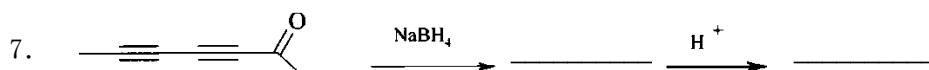
【答案】



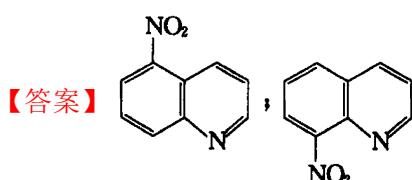
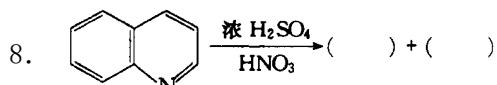
【答案】



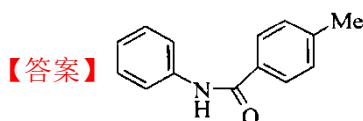
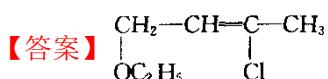
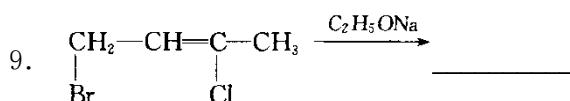
【解析】第一步为烯烃的水化反应得马氏产物 2-丙醇；第二步为仲醇氧化成丙酮；第三步为羰基的亲核加成；第四步为腈的水解后酯化。

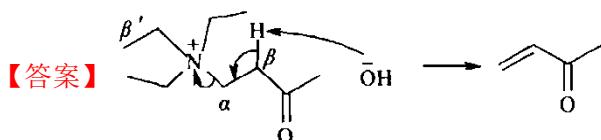
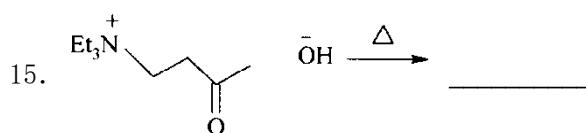
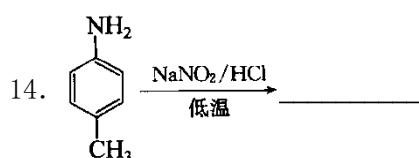
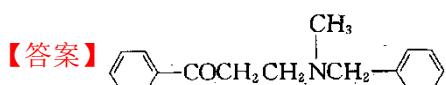
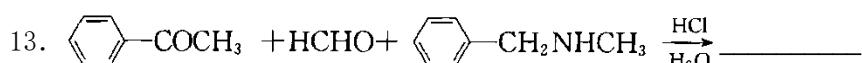
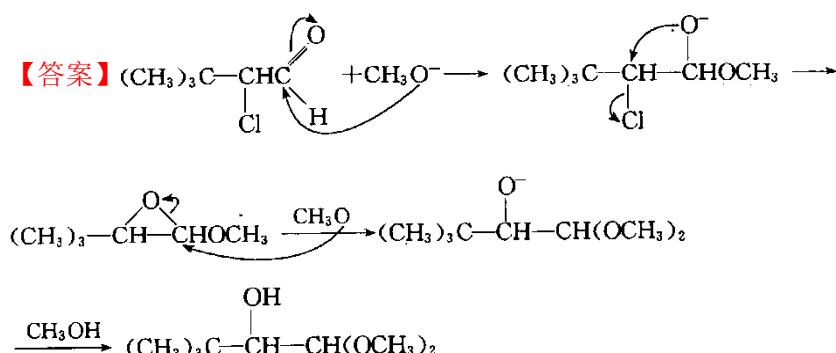
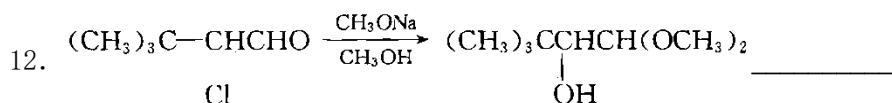
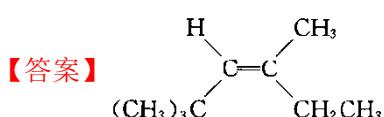
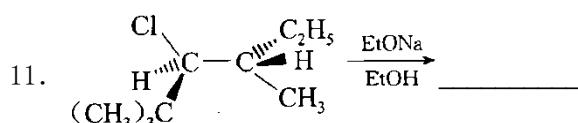


【解析】有机化学常用还原剂有 H^- (LiAlH₄, NaBH₄, B_2H_6) , H_2/Ni , 活泼金属 (Na/NH₃, Li/NH₃ 或 ROH)。



【解析】本题考查喹啉的亲电取代反应。在强酸作用下，杂环上氮原子接受质子，带正电荷，故杂环上的亲电取代反应比较困难，反应主要发生在苯环上。





【解析】 底物 β -碳上有强吸电子基羰基， β -氢比乙基 β' -氢酸性强得多，氢氧根优先夺取这个 β -氢，所以产物是 3-丁烯酮而不是乙烯。况且 3-丁烯酮是共轭的，热力学稳定。