

卷10 2025年普通高等学校招生统一考试（甘肃卷）			
题号	题型		考点
1	选择题	物质成分	物质主要成分与分类
2		化学用语	价层电子排布图、同位素示踪、电子式、球棍模型
3		有机物的结构和性质	手性碳原子、原子共面、官能团性质
4		影响平衡移动的因素	压强、温度、反应物浓度、惰性气体对平衡的影响
5		元素推断及物质性质	电子排布、还原性、可燃性、氧化性
6		实验装置及操作	回流、蒸馏、分液、干燥
7		物质结构与性质	焰色试验、分子间作用力、晶体性质
8		物质性质与用途	盐类水解、酚醛树脂、离子液体、水凝胶
9		超分子	超分子内作用力、键能比较、杂化方式
10		物质结构分析	电负性、原子半径、孤电子对数、共价键极性
11		微工艺流程分析	离子方程式、价态变化、溶解度、试剂用量
12		电化学原理的应用	电子流向、电极反应式、电化学计算
13		实验方案设计与评价	酸的强弱判断、水解平衡、溶度积大小比较、物质氧化性
14		分布分数与滴定曲线分析	pH计算、电离常数的应用、水溶液中的三大守恒
15	非选择题	制备实验综合	实验操作目的、实验仪器、滴定终点判断、指示剂的选择、热重分析
16		工艺流程	反应条件控制、工序目的、化学方程式书写、晶胞结构分析
17		化学反应原理综合	反应热的计算、竞争反应体系中物质选择性与转化率分析、反应历程分析
18		有机合成与推断	官能团名称与性质、反应类型、化学方程式书写、同分异构体