

卷22 山东省济南市2025年高三期末学习质量检测 · 改编

题号	题型	考点
1	选择题	物质成分 蚕丝；瓷；狼毫；绢布
2		氧化还原反应判断 铁粉；小苏打；食品脱色剂；凝固剂
3		化学用语 有机物名称；结构简式；电子式；轨道表示式
4		物质结构与性质 熔点比较；化学键；杂化方式
5		基础实验操作 滴定；蒸发结晶；中和反应反应热的测定；过滤
6		反应机理 平衡转化率；反应过程
7		物质结构与性质 DNA；氢键；推电子基团；天然橡胶
8		有机化学基础 原子共平面；显色反应；一氯代物
9		水溶液中的离子平衡 粒子浓度；pH变化判断；粒子浓度关系
10		物质结构 电负性比较；配位键；中心原子价层电子对数
11		实验方案设计与评价 二氧化硫的还原性；浓硝酸的不稳定性；沉淀溶解平衡；氯碱工业
12		高分子化合物 聚乙炔的性质；反应类型；有机物的研究方法；超
13		实验探究 试剂制备；现象分析
14		电解原理 溶液pH的变化；离子移动方向；电极反应式书写
15		水溶液中离子平衡图像分析 曲线分析；水解常数计算；浓度比较
16	非选择题	有机合成与推断 杂化方式；同分异构体；反应类型；官能团名称；断键方式
17		工艺流程 实验目的及物质成分分析；物质选择；离子方程式
18		实验综合 实验目的分析；含量计算；误差分析
19		化学反应原理综合 ΔH 的计算；平衡常数及产率计算；曲线分析