

卷17 安徽省合肥市2025年高三第一次教学质量检测

题号	题型	考点
1	选择题	物质分类 有机物和无机物的区分
2		谱图分析 原子光谱、质谱、核外光谱、核磁共振氢谱的应用
3		化学与生活 盐卤、洗涤剂、活性炭的应用原理；酿酒时蒸馏提纯的应用原理
4		物质间的相互转化 物质的转化关系
5		有机物的结构与性质 Si和O的杂化方式； σ 键与 π 键的判定；有机反应中小分子生成物分子式的推断；聚合反应的发生条件
6		阿伏加德罗常数的应用 分子中质子数的计算；混合物中原子数的计算；涉及弱酸根水解的溶液中相关离子数的计算；化学反应转移电子数的计算
7		物质的结构与性质 简单化合物键角的比较；简单离子的空间结构；氢键形成条件；弱酸pH的比较
8		元素推断与元素周期律 第一电离能；简单氢化物的沸点；元素化合价；化学键
9		化学实验 除杂；氨气的制备与收集；溶度积的比较；金属的电化学保护装置的判断
10		二次电池 原电池正负极判断；电解池电极反应式及化学方程式的书写；物质电子式的书写
11		化学平衡、化学反应速率 ΔH 正负的判断；化学反应速率计算；催化剂对化学反应速率的影响；压力对平衡的影响
12		晶胞结构 根据晶胞结构和晶体化学式确定图中原子；晶胞密度的计算；推测结构变化引起的化学性质变化
13		化学反应机理分析 元素化合价变化；反应方程式的判断；反应过程中键的变化；同位素判断
14		水溶液中离子平衡图像分析 化学平衡常数的计算；盐溶液中微粒间的电荷守恒、物料守恒、质子守恒原理；
15	非选择题	工艺流程 制备流程分析；价层电子排布式；氧化还原反应、反应方程式的书写
16		实验综合 实验仪器、试剂的作用；离子方程式的书写；误差分析；纯度计算；物质的结构分析
17		化学反应原理综合 键能与焓变计算；平衡状态的判断；化学平衡移动方向判断；平衡常数的计算
18		有机合成与推断 有机物的命名；有机反应类型；常见官能团名称；化学方程式的书写；书写同分异构体；分析合成路