

卷2 2025 年普通高中学业水平选择性考试（湖北卷）

题号	题型	考点
1	选择题	化学与生活
2		干冰升华、珍珠性质、蛋白质水解、植物油变质
3		化学用语
4		分子结构模型、加聚反应、离子方程式、化学键数
5		物质性质及应用
6		二氧化硅性质、苯与溴、硒元素及其化合物性质、药物的合理使用
7		实验操作及装置分析
8		反应热测定、分液、电镀、热蒸发皿转移
9		物质结构与性质
10		丁达尔效应、合成高分子、配位键、超分子
11		元素推断与元素周期律
12		原子半径、第一电离能、最高化合价、电负性
13		物质性质或应用的解释
14		石蜡油流动性、氨水碱性、氧化性、石墨作润滑剂
15		物质的转化与性质
16	非选择题	氯化铵水解、氯化钡毒性、二氧化氮、铁遇浓硝酸钝化
17		晶胞结构分析
18		微粒数计算、分子取向、核间距计算、紧邻原子数
19		有机物制备实验
		反应条件控制、尾气处理
		有机物结构与性质
		分子式、稳定性、手性碳、消去反应
		电化学原理
		电极判断、电极反应、元素化合价变化、电池结构
		物质结构与性质
		离子键、共价键稳定性、酸性、共价化合物形成
		水溶液中的离子平衡图像
		平衡常数计算、微粒浓度计算与比较、结合配体能力变化
		电解原理与反应热综合
		电极反应、配离子稳定性、热效应
16	非选择题	制备氟化钠的两种工艺流程
17		电子排布式、溶度积计算、化学方程式书写、溶解度比较、反应进行程度判断、结晶方式、研磨促进固相反应原因
18		有机合成与推断
19		官能团、反应类型、核磁共振氢谱、化学方程式的书写、物质分离、互变异构
		实验探究
		铜及其化合物性质、定性与定量分析、物质组成成分
		化学反应原理综合
		反应热计算、反应速率及其影响因素、反应历程分析、平衡移动