

### 卷4 2025年普通高中学业水平选择性考试（河南卷）

题号	题型	考点
1	选择题	化学与传统文化
2		物质的主要成分与分类
3		化学用语
4		反式结构、球棍模型、价电子轨道表示式、电子式表示形成过程
5		化学实验基础
6		固体溶解、溶液量取、气体收集、观察实验现象
7		物质的转化与推断
8		物质应用、盐类水解、反应条件、物质制备
9		离子方程式正误判断
10		盐类水解、氧化物与酸反应、氧化还原反应、涉及量的离子反应
11		元素推断与元素周期律
12		分子极性、晶体类型、原子半径、化学键类型
13		有机物的结构和性质
14		原子共面、反应数量关系、反应类型、氢键
15	非选择题	简单配合物的形成与转化
16		配合物溶解度、配体与中心离子结合能力、配离子颜色
17		热重曲线
18		热重曲线分析与计算、第一电离能、化学键类型、配位数与配体数目
19	非选择题	反应机理分析
20		催化剂作用、决速步骤、稳定性、反应热
21		高分子合成路线分析
22		产物分析、化学键断裂与形成、有机物性质、高分子降解
23	非选择题	电解装置
24		离子交换膜、溶液pH、电极反应式、电化学计算
25		催化反应机理分析
26		原子利用率、计算、化合价变化、产物判断
27	非选择题	水溶液中的离子平衡
28		粒子浓度比较、化学平衡常数计算与应用
29		工艺流程
30		工序目的、化学方程式书写、pH相关计算、配合物
31	非选择题	化学实验综合
32		仪器名称、实验操作原因分析、离子检验、滴定终点判断、质量分数计算
33		化学反应原理综合
34		元素周期表分区、价电子排布、空间构型、晶胞分析与计算、化学平衡相关计算
35	非选择题	有机合成与推断
36		官能团、化学方程式书写、反应类型、副产物分析、同分异构体
37		
38		