

卷10 河南省南阳市2025年高三期终质量评估

题号	题型	考点
1	选择题	化学与STSE
2		晶体类型、石墨烯结构、无机非金属材料、金属材料
3		蛋白质和氨基酸的结构
4		蛋白质的检验、高分子、蛋白质变性
5		化学用语
6		氢键、分子构型、电子排布式、电子式
7		价一类二维图
8		溶液酸碱性、SO ₂ 的漂白性、氧化还原反应、H ₂ S的性质
9		离子方程式正误判断
10		铅酸蓄电池、羧基和酚羟基性质
11		实验方案的设计与评价
12		铵根离子的检验、硫酸根的检验、化学反应自发进行的条件
13		元素推断与元素周期律
14		电负性比较、原子轨道数、分子空间结构、原子最外层电子数
15		实验装置和原理
16	非选择题	恒压滴液漏斗、气体的检验、SO ₂ 的制备和性质、Fe(OH) ₂ 的制备
17		二次电池的工作原理
18		电极判断、离子交换膜判断、电化学简单计算和电极反应式书写
19		有机物合成路线分析
20	非选择题	分子式、反应类型、原子共面
21		反应机理分析
22		化学反应是否自发进行，反应吸、放热判断，催化剂作用，化学键的断裂和形成
23		阿伏加德罗常数的应用
24	非选择题	VSEPR模型、孤电子对数、分子空间构型、氢键
25		微工艺流程
26		试剂用量、离子方程式判断、电极产物确定
27		水溶液中粒子平衡图像分析
28	非选择题	电荷守恒、pH比较、微粒浓度计算、H ₂ O的电离程度比较
29		水溶液中粒子平衡图像分析
30		曲线判断，离子分离，平衡常数、pX、pH的计算要点图解
31		工艺流程
32	非选择题	反应速率影响因素、方程式书写、核外电子空间运动状态、晶胞相关计算
33		化学实验综合
34		实验原理、仪器名称以及作用、离子检验、化学式
35		化学反应原理综合
36	非选择题	盖斯定律、化学反应进行的方向、化学平衡移动、平衡常数计算、图像分析
37		有机合成与推断
38		反应类型、有机物命名、杂化方式、官能团名称、化学方程式书写、同分异构体
39		